BIBLIOTECA CENTRAL LUIS F LELOIR BIBLIOTECA CENTRAL LELOIR FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS Y NATURALES UBA

Tesis de Posgrado

Fricción interna en aleaciones Zr-H a bajas temperaturas

Povolo, Francisco

1967

Tesis presentada para obtener el grado de Doctor en Ciencias Físicas de la Universidad de Buenos Aires

Este documento forma parte de la colección de tesis doctorales y de maestría de la Biblioteca Central Dr. Luis Federico Leloir, disponible en digital.bl.fcen.uba.ar. Su utilización debe ser acompañada por la cita bibliográfica con reconocimiento de la fuente.

This document is part of the doctoral theses collection of the Central Library Dr. Luis Federico Leloir, available in digital.bl.fcen.uba.ar. It should be used accompanied by the corresponding citation acknowledging the source.

Cita tipo APA:

Povolo, Francisco. (1967). Fricción interna en aleaciones Zr-H a bajas temperaturas. Facultad de Ciencias Exactas y Naturales. Universidad de Buenos Aires. http://digital.bl.fcen.uba.ar/Download/Tesis/Tesis_1296_Povolo.pdf

Cita tipo Chicago:

Povolo, Francisco. "Fricción interna en aleaciones Zr-H a bajas temperaturas". Tesis de Doctor. Facultad de Ciencias Exactas y Naturales. Universidad de Buenos Aires. 1967. http://digital.bl.fcen.uba.ar/Download/Tesis/Tesis_1296_Povolo.pdf





UBA Universidad de Buenos Aires

Dirección: Biblioteca Central Dr. Luis F. Leloir, Facultad de Ciencias Exactas y Naturales, Universidad de Buenos Aires. Intendente Güiraldes 2160 - C1428EGA - Tel. (++54 +11) 4789-9293

UNIVERSIDAD DE BUENOS AIRES

Facultad de Ciencias Eráctas y Naturales

FRICCION INTERNA EN ALEACIONES Zr-H

A BAJAS TEMPERATURAS

por

Francisco Povelo

TESIS

Para eptar al Títule de Doctor en Física

1296 **!** e.2

Enero 1967

Copias Sing

INDICE

.**.**.

Resumen	I
1. Introducción	l
2. <u>Teoría</u>	17
Aplicacián de la Teoría de Grupes	
al estudio del relajamiento mecánico	25
3. Parte experimental	51
a- Material utilizado	51
b- Tratamiento de las muestras	51
c- Equipos utilizados	51
l- Aparato para recocido y engasado	51
2- Equipo para templade	54
3- Medición de la cantidad de H	55
4- Péndulo para fricción interna	58
5- Registro de las oscilaciones	62
d- Cálculo de la deformación máxima dada	
a las probetas	66
4- <u>Diagrama</u> de fases y t <u>rabajos</u> previos sobre	
<u>fricción interna en</u> Zr-H	67
a- Diagrama de fases Zr-H	67
b- Trabajos previos sobre fricción interna	
en aleaciones Zr-H	73
5- <u>Resultados</u>	78
a- Fricción interna	78
b- Observación metalográfica de los	
alambres	95
6. <u>Discusión</u> y c <u>onclusiones</u>	101
1- Discusión	101
2- Conclusiones	117

RESUMEN

Mediante un péndulo de torsián se estudia la friccián interna en alambres policristalinos de Zr cargados con Hidrógeno, hasta una concentracián de 56 % atómico. Aparecen tres picos, designados como P_1 , P_2 y P_3 , en el rango de temperaturas entre Nitrágeno Líquido y 120 °C, que son producidos por la introduccián de Hidrágeno en el metal.

Los mecanismos que se proponen para explicar la aparición de les picos difieren fundamentalmente de les que dan etres auteres y además se encuentra que la altura de ástes varás en el tiempe si la cencentración de Hidrógeno en les alambres se mantiene constante. Se hace también un estudio metalográfico de les alambres para determinar la distribución de las diferentes fases que aparecen con la introducción de Hidrógeno.

En un capitule se han resumide les conocimientes actuales sobre el diagrama de fases Zr-H y se ponen de relieve las discrepancias existentes.

Finalmente, se dedica parte de un capitulo a mostrar la aplicación de la teoría de grupos al estudio del relajamiento mecánico y se desarrolla en detalle el formalismo mediante ejemplos. Las referencias se dan al final de cada capítulo.

Ι

La ley de Hecke establece una proporcionalidad entre las tensiones aplicadas a un cuerpo y las deformaciones que se pro ducen, es decir

$$\vec{U} = \mathbf{M} \vec{E} \qquad \mathbf{\delta} \qquad \vec{E} = \mathbf{J} \vec{U} \qquad (1)$$

donde M representa el módulo de elasticidad y J la constante elástica. Por ejemplo, para una barra en traccián o compresión M= E, donde E ás el módulo de Young. Para la misma barra en torsión M = G, donde G será el módulo de torsión.

En los cuerpos anisétropos la ley de Hooke está representada per una ecuación tensorial, que establece la preporcionalidad entre el tensor de las tensiones y el de las deformaciones y por le tante en lugar de una constante elástica e un mádulo de elasticidad, tendremos varia s, según las diferentes direcciones, que estarán representadas por el tensor correspondiente.

A los efectes de simplificar el tratamiento, retendremos una relación escalar que para los cuerpos anisétropos valdré para tensiones y deformaciones en una dada dirección.

Se denomina <u>ouerpo</u> <u>elástico</u> <u>perfecto</u> al que satisface a la ley de Hooke, es decir que en el diagrama tensián-deformacián obtenemos una recta, cuya pendiente nos dará el módulo de elasticidad e su recáproca la constante elástica, fig.l.



Fig. 1

Diagrama tensign-deformación para un cuerpe eléstico perfecte.

Los límites entre los cuales se mantiene la propercionalidad se llama <u>rango elástico</u> y el extremo superior, a (fig.l), se llama <u>límite</u> elástico. En los cuerpos reales se encuentran desviaciones a la ley de Hooke y la manifestación más común es la <u>Frioción Interna</u>, es decir, la transformación de la energía mecánica de un cuerpo vibrante en calor, mún cuando se encuentre completamente aislade y que se manifiesta por un amortiguamiento. En un material perfectamente elástice no tendrácmos amortiguamiente, pues las tensiones y deformaciones estaráan siempre en fase.

El hecho de que se observe fricción interna, aún para tensiones muy pequeñas, implica que en los sólidos reales no existe el rango elóstico y la ley de Hocke debe ser modificada.Para ello tenemos tres posibilidades:

- a- Si bien hay proporcionalidad entre tensiones y deformaciones, el equilibrio no se establece inmediatamente, sino que hay un proceso de relajamiento en el material, es decir que al cambiar la tensión exterior, el sistema necesita un tiempo finito para alcanzar la nueva configuración de equilibrio.
- b- La relación tensión-deformación ós una función no lineal.
- c- La deformación no es una función univoca de la tensión, sine que depende de la historia previa y una vez quitada ésta, la deformación ne se recupera.En este case tenemos históresis mecónica.

La posibilidad b- no ofrece importancia práctica debido a su complejidad y por le tante no la consideraremos.

El caso a- es el que más se ha estudiado y del cual se ha obtenido mayor información, especialmente en les materiales que presentan <u>anelesticidad</u>. Este tórmine fué introducido por primera vos por C. Zener⁽¹⁾, para describir un tipo de fricción interna observada en muchos metales. Para que un sólido presente anelesticidad debe satisfacer dos requisitos:

I- Las ecuaciones tensign-deformación deben ser lineales, o sea que, por ejemplo, duplicande la tensión aplicada debe duplicarse la deformación que produce.

II- Si aplicamos una tensign estática al material y luego la quitamos, no queda deformación remanente si se espera un tiempo suficiente.

Estas respricciones implican que la tensián y la deformación cumplen una ecuación:

$$A\mathbf{U} + B\mathbf{U} = \mathbf{C} \mathcal{E} + \mathbf{D} \mathcal{E}$$
 (2)

o sea, es lineal en tensión, deformación y sus derivadas y ne contiene

términos cruzados.Las derivadas se toman respecto al tiempe.

El sólido que satisface a una ecuación del tipo de la (2), se llama Sólido lineal standard (1)

Como tenemos sólo tres constantes independientes, podemes escribir:

$$J_{\mathbf{R}} \mathcal{T} + \mathcal{T}_{\sigma} J_{\mathbf{u}} \mathcal{T} = \mathcal{E} + \mathcal{T}_{\sigma} \mathcal{E}$$
(3)

donde, $J_R = A/C$; $J_u = B/C$; $\mathcal{C}_T = D/C$

Para obtener el significado físice de las constantes que aparecen en esta ecuación, veamos las soluciones que se obtienen para algunos casos particulares:

Supongamos que aplicamos en el instante t = 0 una tensián constante $G = G_0$. Tenemos entonces las condiciones iniciales:

$$\vec{J} = \vec{J}_0; \quad \vec{C} = 0 \quad \text{para } t > 0$$

$$\vec{E} = J_u \quad \vec{J}_0 \quad \text{para } t = 0$$
(4)

donde J_u és la constante elástica no-relajada (unrelaxed), que da la respuesta instantánea del cuerpo al aplicar una tensiáno En este case, la ecuacián diferencial (3) queda:

$$J_{\mathbf{R}} = \mathcal{E} + \mathcal{C}_{\sigma} \mathcal{E}$$

que integrada, da:

$$\mathcal{E}(\mathbf{t}) = \mathbf{J}_{\mathbf{u}} \, \mathcal{J}_{\mathbf{0}} + \mathcal{J}_{\mathbf{0}} \, (\mathbf{J}_{\mathbf{R}} - \mathbf{J}_{\mathbf{u}}) \, (\mathbf{1} - \mathbf{e}^{-\mathbf{t}/\mathcal{C}_{\mathbf{0}}}) \qquad (5)$$

Le constante eléstice en cada instante esté dada por:

$$J(t) = \mathcal{E}(t) / \mathcal{T}_0$$
 es decir

$$J(t) = J_u + (J_R - J_u) (1 - e^{-t/\mathcal{C}_{\mathcal{T}}})$$

De las ecuaciones anteriores se obtiene inmediatamente el significado de $J_R y \ \widetilde{l} \sigma \cdot J_R$ és el valor de la constante elástica para t- α , es decir cuando el sistema ha alcanzado el equilibrio. Se llama <u>constante</u> <u>elástica relajada</u>. \mathcal{C}_{σ} és el tiempo necesario para que la deformación adicional alcance l/e de su valor final. Se llama <u>tiempo de relajamien-</u> <u>to a tensión constante</u>.

La cantidad

$$J = J_R - J_R$$

se llama relajamiente de la constante elástica y es una medida de la magnitud del efecto.

En la fig. 2 se representa gráficamente el resultade de la ec. (5), donde $\mathcal{E}_{o} = J_{u} = \mathcal{I}_{o}$ es la deformación eléstica instanténea y $\mathcal{E}_{a} = \mathcal{I}_{o} (J_{u} - J_{u})$ la deformación anelástica adicional.



Fig. 2

Relajamiento de la deformación

Supongamos que realizamos ahora una experiencia a deformación constante. Las condiciones iniciales son:

$$\mathcal{E} = \mathcal{E}_{0}; \quad \dot{\mathcal{E}} = 0$$
 para $t > 0$
 $\mathcal{E}_{0} = \mathbf{M}_{u}$ para $t = 0$

donde $M_u = 1/J_u$ será ahora el módulo no-relajado. La ec. diferencial (3) se reduce a:

que resuelta da:

$$\overline{U}(t) = \mathcal{E}_{0} \mathbf{M}_{R} + \mathcal{E}_{0} (\mathbf{M}_{u} - \mathbf{M}_{R}) e^{-t/\mathcal{C}_{E}}$$
(6)
$$M(t) = \frac{\overline{U}(t)}{\mathcal{E}_{0}} = \mathbf{M}_{R} + (\mathbf{M}_{u} - \mathbf{M}_{R}) e^{-t/\mathcal{C}_{E}}$$

donde $\tilde{c}_{\mathcal{E}} = \tilde{c}_{\mathcal{T}} J_{u} / J_{R}$, se llama <u>tiempo de relajamiento a deformación con</u>-<u>stante</u> y M_R = 1/J_R es el módulo relajado. En la fig. 3 se representa graficamente el resultado obtenido.



Fig. 3 Relejamiento de la tensián.

Otro preceso de importancia práctica, además de la anelasticidad, lo ofrece la <u>resonancia</u>. En áste caso la deformación no-elástica adicional no se obtiene exponencialmente, sino que oscila hasta su valor final. En la fig. 4, se representa el comportamiente de un material que presenta resonancia, para el caso de una tensión aplicada súbitamente.⁽³⁾



Fig. 4

Comportamiento de un sólide que muestra resonancia. \mathcal{E}_{ad} representa la deformación no-elástica adicional:

En estos casos la deformación adicional, cumple una ecuación diferencial del tipo:

$$\Delta \vec{\mathcal{E}}_{ad} + B \vec{\mathcal{E}}_{ad} + C \vec{\mathcal{E}}_{ad} = D \vec{\mathcal{G}}$$
(7)

El significado físico de las constantes A, B, C y D dependerá del proceso actuante y debe buscarse en el modelo atomístico supuesto para $\mathcal{E}_{ad}^{(3)}$ En la fig. 5 hemos resumido el comportamiento de la deformación, para los distintos casos, en un ensayo estático.^{(3),(4)}



En un diagrama tensión-deformación y para el mismo tipo do tensión que se supuso en la fig. 5, se obtienen los resultados que se muestran en la fig. 6



Fig. 6

Comportamiente dinémico

Mas importantes, desde el punto de vista de la realización práctica y de la información que brindad, son las experiencias del tipo dinámico.

Ante todo, veamos cualitativamente cual ás la respuesta de un material que muestra relajamiento, si está solicitade por tensiones periódicas. En la fig. 7, hemos representado el comportamiento de la deformación, cuando la tensión vería según una onda rectangular⁽³⁾.





Forma de la deformación en un materiel que muestra relajamiento, para una tensión periódica en forma de onde rectángular.

Si llevamos la representación a un diagrama tensión-defermación, en un perfode habremos encerrado un área, como muestra la fig. 8.



Fig. 8

Area encerrada al recerrer un cicle, para una tensián en ferma de enda rectángular:

Experimentalmente es más fácil producir una tensián periódica que varie ainusoidalmente. El comportamiente de la deformación se puede obtener descempeniendo la sinuseide en paqueñes rectángulos, que en el lámite tenderán a la curva real: En un período, en el diagrama tensián-deformavián, tendremos una curva cerrada, como muestra la fig. 9.







Desfasage entre tensign y deformación y pérdida de energia para un material que muestra relajamiente:

De la fig. 9, se deduce que:

- 1º- Le curva de deformación está desfasada con respecto a la de tensión.
- 2ª En el diagrama tensign-deformación, en un perfedo se encierra un

Aparecen des magnitudes para describir correctamente al material: el grea encerrada per la curva y la pendiente media de getat La primer candidad representa una energía por unidad de volumen y ge precisamente la parte de energía elística, que en un período, se ha transformade en otra clase de energía, sobre todo calor. La pendiente media de la curva tiene el significade de un médulo de elasticidad dingnico.⁽⁵⁾

Veanos los valores límites de estas cantidades. Si la tensión aplicada tiene frecuencia muy alta, la compenente no-elística no tiene tiempe de establecerse y en cada instante mediremos sále la compenente elística. Luego, tensión y defermación estarón en fase y no habrá pórdida de energía. En el diagrama tensión-defermación ebtenemos una recta de pendiente M.S

Para frecuencias muy bajas, la defermación a dicienal se establece completsmente en cada instante, pues puede seguir las variaciones de la tensión. Nuevamente tensión y deformación están en fase y no hay pár-

-9-

dida de energía. En este caso, en el diagrama tensión-deformación obtenemos una recta de pendiente M_pio

Para frecuencias entre estes valeres extremos, el médule dinguico varga entre M y M y el amor tiguamiente pasa por un máximo. Haremos un estudie cua ntitative: Para elle, supengamos una tensián del

tipe: (2),(5)

$$\mathbf{G} = \mathbf{G}_{\mathbf{e}} \mathbf{e}^{\mathbf{i} \, \boldsymbol{\omega} \, \mathbf{t}} \tag{8}$$

Henes visto, que debido a los efectos de relajamiento, la s variaciones de la deformación ne estarón en fase con las de la tensión y pedemos es cribir:

$$\mathcal{E} = \mathcal{E}_{\mathbf{0}} \bullet^{\mathbf{1}(\mathbf{w} \mathbf{t} - \mathbf{\varphi})} = (\mathcal{E}_{\mathbf{1}} - \mathcal{i}\mathcal{E}_{\mathbf{2}}) \bullet^{\mathbf{1}\mathbf{w}\mathbf{t}}$$
(9)

donde \mathcal{E}_1 y \mathcal{E}_2 son las componentes en fase y desfasada en 90°, respecti-

$$\varepsilon_2$$
 ε_2
 ε_2
 ε_2

 $tgr \varphi = \frac{\xi}{2}/\xi_1$, puede tomarse como medida de la magnitud de la disipacián, pues si $\varphi = 0$, ásta desaparece. La friccián interna está definida precisamente por ásta cantidad y se la indica com Q^{-1} , en analogía con la terminología utilizada en la electránica (Q: facter de márito de un oircuito resenante): Luege:

$$t_g \varphi = \xi_2 / \xi_1 = q^{-1}$$
 (10)

En realidad, la definición más general de fricción interna, está dada per la relación:⁽⁵⁾

$$Q^{-1} = \frac{1}{2\pi} \frac{\Delta B}{B}$$
 (11)

dondo 🛆 E 🍂 la energía disipada en un ciclo y E la energía máxima almacenada en el mismo intervale:

Verence que para el case de respuestas sinuscidales, las ecuaviones (10) y (11) sen equivalentes. En efecte, como \overline{GE} representa la petencia disipada por unidad de volumen⁽⁶⁾, tendremos:

$$\Delta \mathbf{E} = \int_{\mathbf{V}} \overline{\sigma \dot{\mathbf{E}}} \, \mathrm{d} \mathbf{V}$$

donde V es el volumen de la muestra y la barra indica el valer medie de la s cantidades que incluye. Si G = G cos ω t y $\mathcal{E} = \mathcal{E}_0$ son (ω t - \mathcal{C}), sustituyendo en la integral queda:

$$\Delta \mathbf{E} = \pi \operatorname{sen} \varphi / \mathbf{\nabla} \mathbf{\nabla} \mathbf{\nabla} \mathbf{\varepsilon} \mathbf{\varepsilon} \mathbf{\varepsilon} \mathbf{d} \mathbf{V}$$

Para tg $\varphi = \varphi$, es decir efectos pequeñes, la energía vibratoria por unidad do velumen vale $\frac{1}{2}$ $G_0 \in \mathcal{E}_0^{-\varphi}$, Luege:

$$\mathbf{E} = \frac{1}{2} \int_{\mathbf{V}} \mathbf{G} \cdot \mathbf{e} \, d\mathbf{V} \qquad \mathbf{y} \, \mathbf{finalmente}$$

$$\frac{\Delta \mathbf{E}}{\mathbf{E}} \simeq 2\pi \operatorname{sen} \varphi \simeq 2\pi \operatorname{tg} \varphi = 2\pi \operatorname{q}^{-1}$$

De la relación anterior resulta,

$$Q^{-1} = \frac{1}{2\pi} \frac{\Delta \mathbf{E}}{\mathbf{E}} = \mathbf{tg} \, \varphi$$

<u>Sélido aneléstice</u>. Henos viste que la ecuación diferencial que satisface un material que presenta anelasticidad, és de la forma (ecs: (3)):

$$\mathbf{J}_{\mathbf{R}}\mathbf{G} + \mathcal{T}_{\mathbf{G}}\mathbf{J}_{\mathbf{u}}\mathbf{G} = \mathcal{E} + \mathcal{T}_{\mathbf{G}}\mathbf{\mathcal{E}}$$

Si sustituimes en ésta ecuación las soluciones periódicas (8) y (9), se demuestra, que se obtiene para la fricción interna:

$$tg \ \mathcal{I} = \frac{\Delta_i}{(1 + \Delta_i)^{1/2}} \frac{\omega \ \mathcal{T}_{\mathbf{r}}}{1 + \omega^2 \ \mathcal{T}_{\mathbf{r}}^2}$$
(12)

donde $\Delta_J = \frac{\int J}{\int_{u}}$ con $\int J = J_R - J_u$, de la magnitud del relajoniento y se llama <u>fuerza de relajoniento</u>. Además:

$$\widetilde{\mathcal{I}}_{\mathbf{r}} = \widetilde{\mathcal{I}}_{\mathcal{G}} (\mathbf{J}_{\mathbf{u}} / \mathbf{J}_{\mathbf{R}})^{1/2} = \widetilde{\mathcal{I}}_{\mathcal{G}} (\mathbf{1} + \Delta_{\mathbf{J}})^{-1/2}$$

In general $\Delta_{J} \ll 1$ y por lo tento $\mathcal{T}_{r} \simeq \mathcal{T}_{r} = \mathcal{T}$ y la expresión (12) queda:

$$tg \varphi = Q^{-1} = \Delta_J \frac{\omega \mathcal{T}}{1 + \omega^2 \mathcal{T}^2}$$
(13)

En función de los médulos de elasticidad:

$$Q^{-1} = \Delta_{\underline{M}} \frac{\omega \tau}{1 + \omega^2 \tau^2}$$
(14)
$$\Delta_{\underline{M}} = \frac{\underline{M}_{\underline{u}} - \underline{M}_{\underline{R}}}{\underline{M}_{\underline{u}}}$$

donde

Para la variación de la s constantes elésticas y de los médules, se obtiene^{(2),(5)}

(15)
$$J(\omega) = J_{u} + \frac{\delta J}{1 + \omega^{2} \tau^{2}} = J_{u} \left(1 + \frac{\Delta J}{1 + \omega^{2} \tau^{2}}\right)$$

(16)
$$\mathbf{M}(\mathbf{w}) = \mathbf{M}_{\mathbf{u}} \left(\mathbf{1} - \Delta_{\mathbf{M}} \frac{1}{1 + \mathbf{w}^2 \tau^2} \right)$$

En las relaciones anterieres, M (ω) representa el cociente entre la tensión y la deformación en fase con ósta, en cada instante y M(ω)= $\frac{1}{-\omega}$ - J(ω

Las funciones descriptas por las ecuaciones (14) y (16), están representados en la fig. 10.



Fig. 10

Dependencia cen la frecuencia, del médulo y la fricción interna, para un material anelástico:

M (ω) para bajas frecuencias tiende a M_R y para altas frecuencias al valer M_u. Para $\omega \tau = 1$ el mádulo vale (M_u + M_R)/2. El amortiguamiento se anula para frecuencias muy bajas o muy altas y y tiene un máximo para $\omega \tau = 1$ de valer $\Delta_{\mu}/2$, fig, 10.

Además, de las relaciones anteriores, resulta que la fricción interna y el médulo no dependen de la amplitud de la tensión aplicada. Esto es consecuencia de la linealidad de la ecuación (3). Per etra parte, dependen del producteux y per le tante obtenemes el mismo tipo de curva variando $\omega \delta T$:

Precuentemente τ es una función de la temperatura y las curvas de la fig. 10 se pueden obtener variando la temperatura y manteniendo la frecuencia constante, lo que experimentalmente és mas fácils:

El tratamiente para les casos de histáresis y resenancia se puede ha cer de mode análogo, teniende en cuenta que las ecuaciones diferenciales que se utilizan son diferentes. Por ejemplo, para el caso de resonancia debemos utilizar la ec. (7) y les resultades que se obtienen no sen les mismes que para la anelasticidad.

Como nuestre interás ne está centrade en ástos cases, ne los conside raremes y el trata miento puede varse en la bibliografán. $(\mathfrak{P}),(7),(8)$. En la fig. ll hemos resumide la dependencia del mádulo y friccián inter-

na, con la suplitud y frecuencia de la tensign aplicada, para los tres

Proceso	Dependenci tensián	a oom la del:	Dependencia cen la fre- cuancia del:					
Relaja- niente	Mádulo † X -	Frice. Int.		Price. Int:				
Resenan- cia	1 X 							
Hist <u>fr</u> e- sis				+ Q ⁻¹				

Fig 11

Dependencia del módulo y la fricción interna con G y ω

Matodos de medicián (5), (9), (1)

a-<u>Bstático</u>: En éste mátodo se registra directamente la forma de las compomentes de la deformación, es decir se obtiene la curva $\mathcal{E} = f$ (t) para una tensión dada. La realización experimental es muy complicada y se puede efectuar sólo baje condiciones muy particulares.

b- <u>Dinémicos</u>: Las experiencias de éste tipo son más fáciles que las estáticas.

Uno de los mátodos és propagar ondas acusticas en el material y medir la frecuencia, velocidad y absorcián de las ondas. En áste caso se tiene:

$$\frac{\Delta \mathbf{B}}{\mathbf{B}} 2 \alpha \lambda = 2 \alpha \frac{2 \pi \Psi}{\omega} \quad (17)$$

donde $\prec \neq s$ el coeficiente de abserci $\neq n$ y λ la longitud de onde. El médulo esté dado por $\forall = K \sqrt{M}$, donde V $\neq s$ la velocidad de propagaci $\neq n$ del sonido en el material.

Otro método consiste en excitar las vibraciñes propias del material. Para ello se utilizan placas o varillas que se excitan en sus frecuencias propias y se estudia al sistema en resenancia: En éstos casos se tiene:

$$Q^{-1} = \frac{\Delta \vee}{\sqrt{3} \vee}$$
(18)

donde $\sqrt{}$ es la frecuencia de resonancia y $\Delta \sqrt{}$ es la variación en frecuencia necesaria para llevar la amplitud a la mitad, hacia ambos lados del móximo.

Un mátedo muy utilizado y que aplicaremos en nuestro estudio, consiste en medir el amortiguamiente de las oscilaciones libres de un pándulo de torsián, en el cual la probeta constituye la suspensián del mismo. La muestra tiene forma de alambre, uno de cuyos extremos está fijo y en el otre se acopla un sistema inercial grande, que permite defermar a la muestra por tersián. Como las variacionos de frecuencia que se pueden obtener en el pándule son muy pequeñas, se agrega al sistema un mocanismo que pueda variar la temperatura del alambre y se estudia el amortiguamiento en funcián de la temperatura(ver: Resultados).

Para escilaciones libres se cumple:

donde E és la energía y A la amplitud de la oscilación. Luego:

$$\Delta \mathbf{E} \propto 2 \mathbf{A} \Delta \mathbf{A} \qquad \mathbf{y} \qquad \frac{\Delta \mathbf{E}}{\mathbf{B}} = \frac{2 \mathbf{A} \Delta \mathbf{A}}{\mathbf{A}^2} = 2 \frac{\Delta \mathbf{A}}{\mathbf{A}}$$

pero $\frac{\triangle A}{A}$ és el decremente logarítmico de las oscilaciones libres, es decir:

$$q^{-1} = \frac{5}{\pi}$$
 (19)

Esto nos dice que pedemos obtener la fricción interna, midiende el decremente legarátmico de las oscilacionos libres. De la dependencia de éste con la temperatura, pedemos trasar la curva de fricción interna. La ecuaciones (17),(18) y (19) valen para el caso en que la párdida de energía sea pequeña.

El médulo, para el caso de oscilaciones libres, se puede obtener de la relación:

$$\sqrt{\frac{1}{2\pi}} = \frac{1}{2\pi} = \sqrt{\frac{\pi \, \mathrm{G} \, \mathrm{r}^4}{2 \, \mathrm{I}_0 \, \mathrm{I}}}$$
(20)

donde r es el radio, L la longitud y G el médulo de rigides del alambre. I es el momento de inercia del sistema auxiliar. Teniendo en cuenta la ecuación (20), podemos escribir:

$$G \propto \gamma^2$$
 (21)

es decir, el cuadrado de la frecuencia de oscilación es proporcional al mádulo de elasticidad. Midiende la frecuencia en función de la temperatura, pedemos obtener la curva de variación del mádulo:

Referencias

- 10 C. ZENER, "Elasticity and Anelasticity of Metals". Chicage (University Press), 1948.
- 2) A.S. NOWICK, " Physical Acoustics", vol. III-A,1 (1966). Academic Press (N. York, London)
- 3) . # SOUTLIN, 5: Notellhiet, 53, 99 (1962):
- 4) J. D. PAST, Mateux-Corresion-Ind., 36, 435 (1961)
- 5) A.S. NOWICK, "Progress in Metal Physics", vol. IV, 1 (1953)." Pergamon Press (London).
- 6) J.F. NYE, " Physical Properties of Crystals" (1957). Oxford Univ. Press (Londen, N. York)

7) K.M. ENTWISTLE, Metall, Reviews, 7, 175 (1962)

- 8) K. LUCKE, 2. Metallkde:,53, 57 (1962)
- 9) K.M. ENTWISTLE, " The Physical Examination of Netals", cap. X (1960); Edward Arnold (London).

Hasta ahora hemos tratado las desviaciones al comportamiento elástico perfecto, sálo formalmente y sin considerar el mecanismo ántimo que las produce.

Para hacer estimaciones de las magnitudes que entran en juego, debemos recurrir a medeles atomísticos. Per ejemple, en el caso de resenancia e histáresis mecánica, la razán de su ocurrencia debe buscarse en el movimiente de las dislocaciones en la red (Ref. (8), Cap. I). Trataremos detalladamente un tipe de fricción interna muy importante, que ás producida por el reordenamiente de defectos puntuales en las redes metálicas, inducide per una tensión.

En condiciones de equilibrio, los defectos reticulares ocuparýn los sitios permisibles con la misma probabilidad. Si aplicanos una tensiýn al cristal, pedremos favorecer ciertos sitios respecto a etros y obtener una nueva redistribución de los defectos.

En estes procesos, podemos razonablemente supenor que (Ref. (2), Cap. I): a- La deformación total, E, depende linealmente no sálo de la tensión, sino también del valor instanténes de una variable interna , p, asociada con el grado de ordenamiento de los defectos:

$$\mathcal{E} = \mathbf{J}_{\mathbf{u}} \mathbf{G} + \mathbf{K} \mathbf{p} = \mathcal{E}_{\mathbf{e}} + \mathcal{E}_{\mathbf{ad}}$$
(1)

b- Para cada valor de \mathcal{O} , la variable interna, p, tiene un valor de equi librie, \overline{p} , proporcional a \mathcal{O} :

$$\vec{\mathbf{p}} = \alpha \, \vec{\mathbf{G}} \tag{2}$$

o- p tiende a su valor de equilibrio con una velocidad que és proporcional a la desviación desde el estado de equilibrie:

$$\frac{d\mathbf{p}}{d\mathbf{t}} = \frac{1}{\mathcal{C}_{\mathcal{C}}} \left(\begin{array}{c} \mathbf{p} \\ \mathbf{p} \end{array} \right)$$
(3)

donde U_{σ} tiene dimensión de tienpo y estará asociado al tienpo medio de salto, de les átomos, desde un sitie a otro. Si combinamos las ecuacienes anterieres, eliminande p y \tilde{p} , obtenemos la ecuación diferencial:

$$(\mathbf{K} + \mathbf{J}_{\mathbf{u}}) \mathbf{C} + \mathbf{c}_{\mathbf{J}} \mathbf{J}_{\mathbf{u}} \frac{\mathbf{d} \mathbf{C}}{\mathbf{d} \mathbf{t}} = \mathbf{E} + \mathbf{c}_{\mathbf{J}} \frac{\mathbf{d} \mathbf{E}}{\mathbf{d} \mathbf{t}}$$

que és de la misma forma que la ecuación diferencial (3), del Capir I,

 $\operatorname{con} J_{R} = K + J_{R} \, ,$

Venos que, con las hipétesis anteriores, se cumplen los requisitos para que un sélido se comporte anelésticamente y per lo tanto valen aqué las relaciones que hemos deducido para un material de éste tipe (Ver: Cap. I.).

El reordenamiente de defectos inducido por una tensión, es el que ha contribuido mayormente al conocimiente de las propiedades de los defectos en metales y eleaciones. El case más famoso y mejor conocido, és el reordenamiente de átomos de C en la fase cábica de cuerpe centrade del Hierre (Fase d). El pico de fricción interna que se obtiene se llama Pico Snoeck⁽¹⁾, en honor a su descubridor.

Desarrollaremos con cierto detalle el formalismo que se utiliza para explàcar a éste pico, pues un tratamiento análogo se aplica a otros precesos similares:

En la red cúbica de cuerpe centrade, los átomos de metal ocupan los vártices del cube y el centro⁽²⁾. Hay dos tipos de sities intersticiales, es decir, lugares vacíos entre los cuales se puede ubicar un átomo extrafio: los tetraádrices y los ectaédrices. Toman su nombre del hecho de que los átomos de metal, que limitan a los agujeros, forman los vártices de un tetraádre y un octaádro, respectivamente.

La red y los sitios intersticiales están representados esquemáticamente 'en la fig. l. O.



Fig. 1

Red cúbica centrada en el cuerpe, con la ubicación de los sitios intersticiales: (a) tetraódrices, (b) ectaódricos.

Si bien los intersticios tetraédricos tienen mayor tamaño que los octaédricos, se sabe que el C en el Mierre ocupa éstos últimos y por lo tento, nos limitaremos a ellos.

Los posibles intersticios octaédrices ocupables por los átomos de C, en la red no deformada, están en los centros de las caras del cube á en la mitad de las aristas. Sin embargo, ástos sitios sen cristalográficamen-

-18-

te equivalentes, pues pueden ser transformados uno en otre cambiando el origen de la celda. Luego, sélo consideraremos a los que están colocados en el centro de las aristas y los resultados que se obtengan,valdrán para los sitios equivalentes de los centros de las caras. Un átome de C celocado en une de ástos sitios, producirá una deformacián tetragonal de la red, pués la mayor distorsián está en la direccián de los átomos de selvente más práximos, que son los de los vártices del cubo. Si tomamos un sistema de ceordenadas, come indica la fig. 2, podemos clasificar a los sitios intersticiales en tras tipos: x, y á s,según quá direccián tenga la distorsián máxima.



ст**8**0 с

Si aplicamos una tensión, per ejemplo, en la dirección del eje Z, los intersticiales tenderán a alinearse en ésa dirección. Luego, la aplicación de una tensión $(\int_{SS}$ favorecerá los saltos del tipe $x \rightarrow z$ e $y \rightarrow z$. Cada salto contribuirá con una deformación adicional en la dirección Z, producida por la retación en 90° del campo de deformaciones del átomo que salta.



Naturalmente, si aplicamos una compresión en la misma dirección, produciremos el efecto inverso, es decir, desfavorecermos los sitios z. Al aplicar la tensión \int_{2z} , además de la deformación elástica instantánea, observaremes macroscópicamente una deformación adicional que se establecerá después de cierto tiempesEsta deformación adicional, será proporcional al número de átomos transportades a los sities z desde los sitios x e y, es decir, proporcional a $p = n - \frac{n}{3}$, n_z representa la población de lam sitios z y $\frac{n}{3}$ lo mismo, pero en ausencia de tensiones. n és el número de átomos de C per unidad de volumen.

D. Polder⁽³⁾ ha demostrado que, bajo una tensián \mathcal{T}_{ss} , la energía libre es mínima si:

$$\overline{p} = \overline{n}_g - \frac{n}{3} = \frac{2}{9} \left(\frac{n}{k} \frac{\lambda}{T} \right) \mathcal{O}_{gg}$$

donde n_z ás el valor de equilibrie de n_z a la temperatura T y $\lambda = (\frac{\Im \ell}{\Im n})$ ás la deformación, en la dirección s, producida per la llegada de un átomo a un sitie del tipo s.

 λ puede deducirse(Ref. (2), Cap. I), para el caso del C en Hierro- \approx , a partir de la tetragonalidad de la Martensita, que se obtiene templando aleaciones Fe-C desde la zona Austenática (fase cábica centrada en las caras). Se supone que el C, en la Martensita, se ubica sále en una clase de sitio intersticial(x, y á s) y de allá la tetragonalidad de ásta fase. Estudiando la variacián de la tetragonalidad de la Martensita con la concentracián de C, se obtiene λ .

La deformación adicional, en el equilibrio, está deda por:

$$\vec{E}_{n} = \left(\frac{\partial E}{\partial n} \right) \quad \vec{p} = \frac{2}{9} \frac{n \lambda^{2}}{k T} = K \mathbf{O}$$

Inmediatamente después de haber aplicado la tensián, ¿ será mener que éste valor, pues la redistribucián, contrelada por la difusián, de los átomos, será incompleta:

La obtención del equilibrio sigue una velocidad de reacción de primer orden, pues la probabilidad de que el sitio z hacia el cual se mueve un átomo de C esté desocupado, es proporcional a la diferencia entre el número de átomos en posición z, para el equilibrio y el mismo número en el instante considerede Luego:

$$\frac{dn_z}{dt} = \frac{1}{\gamma} (\bar{n}_z - n_s)$$

Como $\overline{\xi}_{a} = (\overline{n}_{g} - \frac{n}{3})$ y $\mathcal{E}_{a} = \lambda(n_{g} - \frac{n}{3})$, nos queda:

-20-

$$\frac{d\varepsilon_{a}}{dt} = \frac{1}{\tau'} \left(\overline{\varepsilon}_{a} - \varepsilon_{a} \right)$$

Resumiende, tenemos:

$$\mathcal{E} = \mathcal{E}_{\mathbf{q}} + \mathcal{E}_{\mathbf{q}} = \mathbf{J}_{\mathbf{u}} \mathbf{\nabla} + \mathbf{\lambda} \mathbf{p}$$

$$\frac{dn_{\mathbf{z}}}{dt} = \frac{dp}{dt} = \frac{1}{\mathcal{T}} (\mathbf{p} - \mathbf{p})$$

$$\mathbf{p} = \mathbf{\alpha} \mathbf{\nabla}$$
do

donde

$$\lambda = \left(\frac{\partial \mathcal{E}}{\partial n_g}\right); \quad p = n_g - \frac{n}{3}; \quad \mathcal{A} = \frac{2}{9} \frac{n \lambda}{kT}$$

Estas relaciones son equivalentes a las ec. (1), (2) y (3), que nos conducían a la ecuación diferencial para un sólido anelástico. Si la tensión, \int_{ZZ} , se hace periódica, la fricción interna tendró una expresión del tipo de la ec. (13) ó (14), del Cap. I. En efecto:

$$\mathbf{Q}^{-1} = \mathcal{A}_{\mathbf{B}} - \frac{\omega \mathcal{C}}{1 + \omega^2 \mathcal{C}^2}$$
(4)

con

$$\Delta_{\mathbf{E}} = \frac{2}{9} \frac{\mathbf{E} \chi^2}{\mathbf{k} \mathbf{T}} \mathbf{n}$$
 (5)

donde E representa el médulo de Young en la dirección Z(Ref. (5), Cap. I).

Si deformamos al metal de otra manera, por ejemplo con una tensign de corte, naturalmente en la expresign anterior el médulo de Young deberá reemplazarse por el de rígidez y cambiará el valor de λ , en la expresián (5). Además, por la geometría de la red, se vá fácilmente que si aplicamos una tensián en la direccián <111> (diagonal del cube), todos los sitios intersificiales varían de la misma manera. En áste caso no hay redistribucián preferencial y en consecuencia la friccián interna es nula. Este ha side verificade experimentalmente per L. J. Dijkstra⁽⁴⁾.

De las ecuaciones (4) y (5) se concluye que la altura del pice es preporcienal a la cantidad, n, de átomos de C en selución sólida. Para poder utilizar ésta propiedad con fines analáticos, debemos obtener la constante de proporcionalidad entre altura del pice y concentración, en ca-

da case, pues dependerá del tipe de tensián aplicada y de si la muestra és mono é policristalina:

Una aplicación más interesante del pice Snoeck, és su utilización en el estudio de fenémenos de precipitación. En efecte, como la eltura del pico depende de los átomos de C que se encuentran en selución sálida, si aparecen precipitados de una segunda fase, ástos no contribuiran al proceso. Además, de la variación de la altura del pico en el tiempo, se pueden obtener datos acerca de la forma de los precipitados (Ref. (5),(7) del Cap. I).

Otra aplicación importante del pice Sneeck, se refiere a la medición del coeficiente de difusión de los intersticiales a bajas temperaturas. Si f indica la frecuencia con la cual un átomo salta desde un sitie a otre equivalente y con d la distancia que recorre en cada salte, obtenemos⁽⁵⁾

$$D = \frac{f d^2}{6}$$

D: coeficiente de disusián.

Esto vale, si los seltos son al azar en dirección y si los seltos sucesivos no están relacionados.

Si introducimos $\mathcal{C} = \frac{1}{\mathcal{I}}$, que és el tiempo medio de pormanencia de un étomo en un dado sitie, nos queda:

$$D = \frac{d^2}{6\tau}$$
(6)

Podemos suponer que en àl case de relajamiento producido per mevimiente de átomos, $\mathcal C$ sea preporcional al tiempo de relajamiento, $\mathcal C_r$,

$$\mathcal{T} = \mathcal{L}_{\mathbf{r}}$$

luego, la ec. (6) queda:

$$D = \frac{a^2}{6\alpha' C_r}$$

donde: $\widetilde{U}_{r} = \widetilde{C}_{ro} = Q_{ro}$ FT y per le tanto:

$$D = \frac{d^2 \cdot Qr/RT}{6 \times C_{ro}}$$
(7)

En general, el coeficiente de difusión macroscópica varía con la temperatura según una ecuación de Arrhenius:

$$D = D_{o} e^{-Q/RT}$$
(8)

Comparande las ec. (7) y (8), vemos que:

$$Q_r = Q$$

$$D_o = \frac{d^2}{6 \propto C_{re}} \qquad (9)$$

El factor, ∞ , de proporcionalidad entre el tiempe medio de permanencia y el tiempo de relajamiento, depende de la geometría de la red y del tipo de defecto.

Para el caso del pico Snoeck, se obtiene:

$$\mathcal{T} = \frac{3}{2}\mathcal{T}_{\mathbf{r}}$$

La ecuación (9) nos dice que midiendo el tiempo de relajamiente y la ene gia de activación, a partir de los datos de fricción interna, se puede de terminar el coeficiente de difusión.

Para que tengamos relajamiente los átomos deben saltar una distancia del orden del parámetro reticular (algunos \mathring{A}). En el case de las mediciones macroscópicas del coeficiente de difusián, como se mide la penetracián de la sustancia en funcián del tiempe, ásta debe ser apreciable (varios micrones) para que pueda ser ebsorvada. Esto nos pene una limitacián a bajas temperaturas, en donde el coeficiente de difusián ás muy baje y por le tante, para obtener una penetracián apreciable, deberás mos esperar furante un tiempo prehibitivo.Esta limitacián no existe en case del relajamiente mecánico, pues las distancias a recember son mucho más cortas.

Luego, de los picos de fricción interna podemos determinar el tismpo de relajamiento, de la condición $\mathcal{W}_T^r = 1$. Variando la frecuencia se puede medir el tiempo de relajamiento a diferentes temperaturas y mediante las ecuaciones que hemos deducido, el coeficiente de difusión en función de la temperatura.

Además del pico Snoeck debido el C en Fe, se han encentande picos similares, en el mismo metal producidos por otros intersticiales é en otros metales con la misma estructura cristalina(ref. (2) y (7), Cap. I). El tratamiento os idéntico al que hemes dado para el C en Fe. Aparecen también, picos atribuibles a otros tipos de defectos(vacancias sustitucionales, etc.), ya sea en pares o aislados, para metales de estructuras diferentes. La recepilacién de los resultados puede verse en la literatura⁽⁶⁾(ref. (1), (2), (4), (5) y (7), del Cap. I) La interpretacién de éstos datos no és ten simple como en el caso del pive Snoeck, pues aparecen varias dificultades: La - El ancho de los picos medides, por lo general, és mayor que el correspondiente a un proceso de relejamiento descripto por la ecuacién (4). En efecto, si se cumplo:

$$Q^{-1} = \Delta_{\mathbf{X}} = \frac{\omega \cdot \mathcal{X}}{1 + \omega^2 \cdot \mathcal{X}^2}$$

haciendo la sustitución $\omega \mathcal{T} = \mathbf{x}_s$ podemes escribir:

$$Q^{-1} = \mathcal{O}(\mathbf{x}) = \mathcal{O}_{\mathbf{x}} - \frac{\mathbf{x}}{1 + \mathbf{x}^2}$$
 y cano

 $x = e^{\ln x} = e^{z}$, donde $z = \ln x$, obtenemos:

$$Q^{-1} = \hat{C}(z) = \Delta_{\mu} \frac{e^{z}}{1 + e^{2z}}$$

Se vá fácilmente que $\mathcal{O}(\mathbf{z}) = \mathcal{O}(-\mathbf{z})$ y la couacián (4) dá un pice simátrico en ln $\omega \mathcal{C}_{\mathbf{z}}$ come hemos representade en la fig. 7, del Cap. I. El ancho del pico, a altura mitad, está dado por la condicián:

$$q^{-1} = \frac{\Delta \mathbf{N}}{4} = \frac{\Delta}{\mathbf{N}} \frac{\mathbf{e}^{\mathbf{Z}}}{1 + \mathbf{e}^{\mathbf{Z}}}$$

Resolviendo la ecuación, se obtiene:

 $c \log (\omega c) = 1.144$ (10)

Luego, si $\mathcal{L}_{\underline{N}}$ no depende de ω ni de \mathcal{T} (case del pice Sneeck), el ancho del pice tiene un valer definide.

Los pices de fricción interna cuye anche corresponde al valer dado per la ec. (10), se llaman singulares. Luege, un pice singular está definide por un precese con un únice tiempe de relajamiente, es decir, con un únice tiempe de reacomedación desde un sitie a etre, para los defectos. El anche de los picos experimentales, nos puede dar una idea sebre el tipe de precese atómice que actúa. Si el pice medide ne ás singular, significa que actúa más de un precese y el pice ás la superpesición de varios

picos, o bien se puede suponer que \mathcal{C} no és constante en todo el cristal, de bide a tensiones internas o fluctuaciones estadásticas locales en la composicián. A. S. Newick y B. S. Berry⁽⁷⁾, han tratado áste último caso en detalle, supeniendo que los tiempos de relajamiento se distribuyen según una ley Gaussiana en ln \mathcal{C} .

2 4 - Henos viste cáme se celcula la fuerza de relajamiente $\mathcal{A}_{\mathbf{E}}$, para el pice Sneeck, a partir del médulo de elasticidad apropiade y del parámetro

 λ . Esto se puede hacer para el caso del C en hierse, pero no en todos los metales, pues no se tiene la posibilidad de obtener una estructura co mo la Martensita, con la ubicación de los étomos intersticiales, según cierta dirección.

A.S. Nowick y W.R. Heller^(*), mediante el fermalismo del dipolo elástico, tratan de resolver el problema del cálcule de la fuerza de relajamiento, para varios tipos de defectos y diferentes estructuras cristalinas. Como la introduccián de un defecto puntual en un cristal, produce distorsienes elásticas lecales, hay una interaccián entre el defecto y una tensián exterior aplicada al cristal. Esta interaccián ás análoga a la de un dipole eláctrice con un campo eláctrico exterior y de allí la denominacián de dipolo elástico.

3 ^a - Otra dificultad aparece, cuando se quiere saber, para una dada configuración cristal-defecto, bajo que tensiones se puede inducir una redis tribución de los defectos, favoreciendo ciertos sitios respecte a otros. Esto és evidente en nuestro desarrollo del pico Sneeck, supeniendo una tel sión uniaxial. El problema se complica cuando utilizan tensiones de otro tipo, u etras estructuras cristalinas y ya no és fácil la visualización. Este problema se ha tratado de resolver mediante varios enfoques. Además del formalismo del dipolo elástico^{(8),(9)}, se ha usado el mótode cristalo gráfico⁽¹⁰⁾ a (14)</sup> y la teoría de grupos⁽¹⁵⁾ s (22).

En lo que sigue, usaremos la teoría de grupos para estudiar la posibilidad de tener relajamiento mecánico, en una dada estructura cristalina, en presencia de defectos puntuales, aislados o en pares.

Aplicación de la Teoría de Grupos al estudie del relajoniente mecónico.

Usaremos el mátedo de los medes de relajamiente, desarrellado por J.B. Watchman⁽¹⁵⁾ para el estudie de pares de defectos y con la extensión hecha por S. Ehagavantam y P.V. Pantalu⁽¹⁶⁾ al case de defectos libres o aislados.

Se llama defecte atrapado al que se mueve ocupande los sitios adyacentes a otro,que se supone fijo.Defecto libre, és el que se puede mover a través de todo el cristal ocupando pesicienes equivalentes.

-25-

Para ambes tipos de defectos, el tratamiento és análogo. En el primer caso, el conjunte de sitios a les cuales puede ir el defecto mávil del par, determina un grupe de simetría puntual (el defecto fije está en el centre de simetría) y en el segunde, cómo nos restringiremos a tensiones hemogéneas, tedas las celdas se deferman de la misma manera, permaneciende equivalentes. Por le tanto, podemos limitarmos al estudio de le que ocurre en la celda elemental y tendremes un grupe de simetría espacial. a-<u>Bares de defectos</u> : A los efectos de facilitar la comprensión del mátode y sin perder generalidad, utilizaremos un modele bidimensional. La extensión a tres dimensiones ós inmediata.



fig. 3

Tomemos la configuración que hemos representade en la fig. 3. El defecte supuesto fije, ocupa el centre del cuadrado y el defecté libre del par puede moverse, ocupande el conjunte de posiciones equivalentes que hemos enumerade de l a 4.

En el equilibrio y en ausencia de fuersas externas, tedos los sitios aocesibles al defecto tendrán la misma probabilidad de ocupacián. Cuando aplicamos fuerzas externas, ciertas pesiciones se favorecerán respecto a otras y el sistema se moverá hacia una nueva configuracián. Al quitar las fuersas, la distribucián desviada docaerá, hasta alcansar nuevamente la pesicián de equilibrio inicial.

Definiende frecuencias aprepiedas, para saltos desde un sitie a otro, pedemes construir un sistema de ecuacienes diferenciales lineales de primer orden, para la variación de peblación de les diferentes sities en función del tiempe.^{(15),(23)}

En nuestro modele, hemes temade una minica frecuencia w, según el lade del coadrado eube, como muestra la fig. 3. Tenemos:

 $\frac{dn_1}{dt} = n_4 \times n_2 \times n_1 \times n_1 \times n_1 \times n_2 \times n_1 \times n_2 \times n_$

$$\frac{dn_{3}}{dt} = n_{4} w + n_{2} w - n_{3} w - n_{3} w \qquad (11)$$

$$\frac{dn_4}{dt} = n_3 w + n_1 w - n_4 w - n_4 w$$

donde n_i representa la población de les sitios i-ésimos (supenemes que éste par de defectos está en un cristel en el cual hay muches mas y por le tante, el motivo se repite en tede el cristal). Les miembres de la derecha de la ecuación (11), dan el balance entre la cantidad de étomes (por unidad de tiempe) que llega y la que sale de cada sitie. Se cumple:

 $\sum_{i=1}^{n} n_{i} = n$, dende n representa el número total de defectos móviles en el par. Introduciende,

n =	/ n _ \			/2 w		0	
	ⁿ 2	1	C =		2w		0
	ⁿ 3	,	\sim -	0		2w	
	\ n _4 /				0		2w

le ec. (11) puede escribirse:

$$\frac{d\vec{n}}{dt} + C\vec{n} = 0 \qquad \text{e bien}$$

$$\left(I \frac{d}{dt} + C \right)\vec{n} = 0 \qquad (12)$$

dene I representa la matriz identidad.

El significade de la matriz $C \neq s$ inmediato. El elemento C_{ij} ($i \neq j$) dé la prebabilidad, por unidad de tiempo, para un salto desde el sitie j al i, con signe menes. C_{ii} , la prebabilidad para tedos les saltes des de el sitio i.

Supengames una solución de la ec. (12), del tipo:

$$\vec{n} = \vec{n}_{e} e^{-\lambda_{t}}$$
(13)

Sustituyende en la ec. diferencial (12):

$$- \mathbf{I} \, \mathbf{\vec{n}} e^{-\lambda \mathbf{t}} + \mathbf{C} \, \mathbf{\vec{n}} e^{-\lambda \mathbf{t}} = 0 \qquad \text{luege}$$

$$(\mathbf{C} - \lambda \mathbf{I}) \, \mathbf{\vec{n}} = 0$$

$$-27 - \mathbf{C}$$

Esta ecuación tiene selución si $|C - \lambda I| = 0$, que nos dó una ecuación de autevaleres.

Luege, para que la sc. (13) sea selución de (12), debe cumplirse que λ sea un autovalor de C y \vec{n} un autovector:

La solución general será una superpesición de soluciones del tipo (13), es decir:

 $\vec{n} = \sum_{i=1}^{\infty} \vec{n}_{0} \quad \bullet^{-\lambda_{i} \cdot t} \quad (14)$

dende λ_{1} serán tedos los autevaleres de C y n los correspondientes autevaleres.

La ec. (14) és una suma de funciones de decaimiente. Les λ_1 estén ligades a les <u>tiempes</u> de relajamiente, pues si hacemes,

dende $\hat{v}_i = 1/\lambda_i$, \hat{v}_i representa el tiempo que tarda la distribución en alcanzar l/e de su valer final. $\hat{\lambda}_i$ se conece como <u>frecuencia</u> <u>de relajamiento</u>.

Cada sumando de la solución representa una distribución tal que, desde tedos los sitios, decas con la misma frecuencia de relajamiente (o tiempe de relajamiento). Esta configuración se denomina modo de relajamiento.

En definitiva, les autovaleres de la matris C nes dan has frecuencias de relajamiente y les autovactores les modes de relajamiente. Naturalmente, les $n_e^{j_1}$ están determinados per las condicienes iniciales del preblema.

Un autovalos és siempre nule y corresponde al medo de equilibrio, es decir, cuande todos los sitios tienen la poblacián de equilibrio. Les resultades anteriores nos muestran que cualquier distribución de los defectos, distinta de la del equilibrie, se puede expresar como una combinación lineal de los medes de relajamiente.

Luego, para la resolución de nuestro problema, deberemes determinar les modos y las frecuencias de relajamiente. Este se puede hacer resolviende directamente la ecuación de autovaleres. Sin embarge, más interesante e informativa és la aplicación de la teoría de grupes, explotande la: simetría del sistema.

Los sitios accesibles al defecto nos dan un grupe de simetría puntual Si enumeramos eses sitios en una determinada secuencia, las operaciones de simetría del grupo puntual intercambiarán sitios equivalentes, medificando la secuencia eriginal.Luego, a cada operación de simetría

-28-

le podemos asignar una permutación é una matriz permutación y el conjunto así formado será una representación del grupe (llamada representación inmediata⁽¹⁵⁾) que, de acuerdo a la teoría de grupos, puede ser descompuesta en representaciones irreducibles^{(24),(25)}, esto es,

$$\mathcal{T} = \underbrace{\mathbb{E}}_{\mathbf{n}} \mathbf{n}^{\mathbf{k}} \mathcal{T}^{\mathbf{k}}$$
(15)

dende The la forma representación irreducible y non de el número de veces que Traparece en la descemposición de la representación inmediata 7. Este número está dado per la ecuación:

$$\mathbf{n}^{T} = \frac{1}{g} - \frac{\sum}{j} g_{j} \chi^{T} \chi \qquad (16)$$

donde g es el orden del grupo; g_j és el número de elementos en la j-ésima clase; χ_j' és el carácter de la j-ésima clase en la representación irreducible $\chi y \chi_j$ lo mismo, pero en la representación inmediata. La matriz C és invariante frente al grupo de matrices permutación de la representación inmediata, es decir:

$$\mathbf{C} = \mathbf{P} \mathbf{C} \mathbf{P}^{-1}$$

donde P es cualquier matris del grupo. Esta propiedad, hace que sea pesible hallar una matriz ortogenal que redusca C a bleques diagonales.⁽²⁴⁾ Cada une de éstes bleques corresponde a un mede de relajamiente caracterizade per cierta especie de simetría: la dimensión de cada bleque és igual al producte de la dimensión de la representación irreducible per el número, n, de veces que ésta esté presente en la descompesición de la representación original. Si n'= 1, el bleque es diagonal y les vecteres base de la representación irreducible sen autovectoras de la matriz C⁽¹⁵⁾. Si n'>1, el bleque debe ser diagonalizado y les autovecteres aseciades a ésta representación irreducible, son una combinación lineal de les vectores base construidos a partir de las mismas funcienes adaptadas a la simetría:^{(20),(25),(22)}

Aplicaremes tede le diche a la resolución de nuestre modele de 4 pesicienes:

El grupe puntual és $C_{4v} = 4ma^{(25)}y$ la tabla de caracteres del grupe és:

	C	2	2°4	°2_	2 (v	2 (^a				
	A 1	1	1	l	1	1	$x^{2} + y^{2}; z^{2}$			
	▲ _2	ı	1	1	-1	-1				
	Bl	1	-1	1	1	-1	x ² - y ²			
	^B 2	lı	-1	1	-1	1	I J			
	B	2	0	-2	0	0	ys, sx ; x , y			
Las matrices permutación, que representan a las eperaciones de simetría,										
supenemes	mpenemes que action sebre un vecter celumna:									

1 2 3

y le que hacen és transformarlo en etre, en el que la secuencia está cambiada.

Por ejemple, el eje de 4 orden, que és perpendicular al plane del papel⁽²⁶⁾, fig. 3, intercambia:

1	en	4		1	en	2	
2	-	l		2		3	
3	Ŵ	2	o bien	3	Ŵ	4	, según el sentide de
4	ñ	3		4	Ŵ	1	

retacián del eje. Luege, las matrices permutacián que representan a áste eje, sen:

	/ 0	0	0	1 \		Ó	1	0	0 i	١
	1	0	0	0	- 1	0	0	1	0	}
$P(C_4) = \begin{cases} 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0$	0	1	0	0	y ? (0 ₄) :	• 0	0	0	1	1
	0	0	1	0		1	0	0	0 /	/

pues,

De la misma manera, se pueden construir las matrices para las etras operaciones de simetría del grupo. En realidad sélo nos interesa el carácter de las matrices y come éste és el mismo para tedas las matrices que representen operaciones de simetría de una misma clase, deberemos determinarlo únicamente para una eperación de simetría de cada clase.

Las únicas matrices permutación que dan cagácter diferente de cero, son aquellas cuyos elementes diagonales no son tedos nulos. Por la forma de las matrices permutación, éste implica que las operaciones de simetría correspondientes deben dejar algún sitie sin cambiar. Luego, el carácter de cualquier matriz permutación, será directamente el númere de sities que deja invariantes la operación de simetría que ella representa. Teniende en cuenta le que hemes diche, pedemos cestruir la tabla de caracteres para la representación inmediata:

$$\frac{E}{7'(P)} = \frac{2C_4}{4} - \frac{C_2}{2} - \frac{2C_4}{2} - \frac{2$$

Aplicando la fármula (16) podemos encentrar la estructura de la representacián (ec. (15)), o sea, descomponerla en representaciones irreducibles.

Haciendo los cálculos, obtenemos:

n ^A l	=	18	(4	+	2	•	2)	-	1
n ⁴ 2	=	18	(4	•	2	•'	2)	=	0
n ^B l	=	18	(4		2	'	2)	-	0
n ^B 2	-	18	(4	+	2	•	2)	-	1
nĒ	=	1	(4	f .	. 4	2)) =	•]	L		

luego,

 $\mathcal{T} = \mathbf{A_1} + \mathbf{B_2} + \mathbf{B}$

Vemos que cada representación irreducible aparece una séla vez en la descompesición y per le tante los vectores base de éstas, sen autovectores de la matriz C (pág. 29).

Les vecteres base pueden ser encentrades utilizando las funcienes adaptadas a la simetría, es decir a partir de las funcienes que hemes colecade en la última celumna de la tabla de caracteres (pág. 30) y que

-31-

se transforman de acuerdo a la especie de simetría (rep. irreducible) cerrespendiente^{(24),(25),(27)}.

Tomemos un sistema de ceordenadas, como se indica en la fig. 4 y asignemos coordenadas a cada sitio, en una unidad arbitraria:



Fig. 4

 $x^2 + y^2$ é z^2 , se transferman de acuerde a A_1 ; luege: 1; $x^{2} + y^{2} = 2$, $z^{2} = 1$ 2; $x^{2} + y^{2} = 2$, $z^{2} = 1$ 3; $x^{2} + y^{2} = 2$, $z^{2} = 1$ 4; $x^{2} + y^{2} = 2$, $z^{2} = 1$ y el vecter base (normalizado), para la representación irreducible A $\mathbf{\dot{*}^{A_1}} = \frac{1}{\sqrt{4}} \begin{bmatrix} \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \end{bmatrix}$ 6.81 xy, se transforma de acuarde a B₂ ; luege: 1; xy = 1xy = -1 2; B₂: **xy =** 1 3; xy = -14 : y el vector base, para B, és:

$$\frac{\mathbf{E}}{\mathbf{w}^2} = \frac{1}{\sqrt{4}} \begin{pmatrix} \mathbf{1}^{-1} \\ -\mathbf{1} \\ \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \\ -\mathbf{1} \end{pmatrix}$$
La representación E és bidimensional y por lo tante tendremos dos vecteres base. En efecte, x á y se transforman de acuerdo a E (no consideremos xz e yz, pues el problema és bidimensional) y por lo tanto:

luego,

$$\vec{\mathbf{w}}_{1}^{E} = \frac{1}{\sqrt{4}} \begin{pmatrix} -1 \\ 1 \\ 1 \\ -1 \end{pmatrix} \qquad \vec{\mathbf{w}}_{2}^{E} = \frac{1}{\sqrt{4}} \begin{pmatrix} -1 \\ -1 \\ 1 \\ 1 \\ -1 \end{pmatrix}$$

Come cada vector base és autovector de la matriz C, pedemes encentrar los autovalores a partir de la relación:

dende \tilde{u} és un autovector y λ el autovaler correspondiente.

Teniendo en cuenta la expresión de C (pég. 2%) y los autovectores, que-

$$\mathbf{C} \begin{pmatrix} \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \end{pmatrix} = \mathbf{\lambda}^{\mathbf{A}} \mathbf{1} \begin{pmatrix} \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \end{pmatrix} \qquad \mathbf{y} \quad \mathbf{\lambda}^{\mathbf{A}} \mathbf{1} = \mathbf{0}$$

$$\mathbf{C}\begin{pmatrix}\mathbf{1}\\-\mathbf{1}\\\mathbf{1}\\-\mathbf{1}\end{pmatrix}=\mathbf{A}^{\mathbf{B}_{2}}\begin{pmatrix}\mathbf{1}\\-\mathbf{1}\\\mathbf{1}\\-\mathbf{1}\end{pmatrix}\qquad\mathbf{y}\qquad\mathbf{A}^{\mathbf{B}_{2}}=4\mathbf{w}$$

La representación E nos dá dos autovectores para el mismo autovalor:

$$\mathbf{C}\begin{pmatrix} \mathbf{-1} \\ \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \\ \mathbf{-1} \end{pmatrix} = \lambda^{\mathbf{E}} \begin{pmatrix} \mathbf{-1} \\ \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \\ \mathbf{-1} \end{pmatrix} , \mathbf{C} \begin{pmatrix} \mathbf{-1} \\ \mathbf{-1} \\ \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \end{pmatrix} = \lambda^{\mathbf{E}} \begin{pmatrix} \mathbf{-1} \\ \mathbf{-1} \\ \mathbf{1} \\ \mathbf{1} \end{pmatrix} \mathbf{y} \lambda^{\mathbf{E}} = 2\mathbf{w}$$

Esta solución corresponde a un mode de relajamiente deblemente degenerado.

En la fig. 5 hemos representade les resultados obtenides. Les números

que aparecen en cada sitio, indican la probabilidad de ecupación relativa, del misme.



E

Fig. 5

Medes de relajamiento, para el medelo de 4 posiciones

En el mode de simetría A_l, tedes les sities están ecupades cen la misma probabilidad y la frecuencia de relajamiente ás nula; éste mede corresponde al equilibrie.

El mode de simetría B₂, corresponde a una distribución de los defectos diferente de la de equilibrie y los sitios 2 y 4 están subpoblados en la misma cantidad que están sobrepoblados l y 3. El razonamiento para los dos modes de simetría E, és análogo.

Si en algún sitio, hubiera aparecido el número O (para un mede distinte del de equilibrie), indicaría que éste no está favorecide ni desfaverecide, és decir, tiene la población de equilibrie. Además, en todo mede diferente del de equilibrie, la suma de los números de cada sitio se anula. Este és debido a que el número total de átomes és constantes. Tede le antediche se puede visualizar fácilmente, si reselvemos la ec. diferencial (11) utilizando los mátedos tradicionales, para la reselución de sistemas de ecuaciones diferenciales lineales de primer orden, pues hubieramos ebtenido la solución:⁽²³⁾

-34-

$$n_{1} = n_{0}^{1} + n_{0}^{2} e^{-4wt} - n_{0}^{3} e^{-2wt} - n_{0}^{4} e^{-2wt}$$

$$n_{2} = n_{0}^{1} - n_{0}^{2} e^{-4wt} + n_{0}^{3} e^{-2wt} - n_{0}^{4} e^{-2wt}$$

$$n_{3} = n_{0}^{1} + n_{0}^{2} e^{-4wt} + n_{0}^{3} e^{-2wt} + n_{0}^{4} e^{-2wt}$$

$$n_{4} = n_{0}^{1} - n_{0}^{2} e^{-4wt} - n_{0}^{3} e^{-2wt} + n_{0}^{4} e^{-2wt}$$

Los valeres de las constantes n_0^1 , n_0^2 , n_0^3 y n_0^4 solo se pueden determinar dande las condiciones iniciales del problema. Las ecuaciones anteriores, pueden penerse en la forma:



con le cual, vemes inmediatemente el significade de les números que aparecen en cada sitio, en la fig. 5.

n¹ representa la población de los sitios, en el mede de equilibrie. Si dividimes las ecuaciones anterieres, per jote minsre, pedemes expresar les resultades en función de la población relativa al equilibrie ó prebabilidad de ecupación relativa:

La teoría de grupos, además de permitirnos resolver elegantemente el problema de hallar las frecuencias y los modos de relajamiento, en una dada configuración de defectos, nos brinda una información adicional, a saber, las reglas de selección.

El significade físico de los modes de relajamiente e de las especies de simetría que pueden aparecer ás que, nos dan todas las inequivalencias que pueden establecerse entre los sitios, compatibles con la simetría. Queremos saber si alguna de ástas inequivalencias puede ser producida por la aplicación de una tensión, es decir, qué mode de los que aparecen en la selución general, puede ser mecónicamente active. Para elle utilizaremos un criterio muy similar al que se usa para determinar la actividad Raman, de un mode normal de vibración, de una melécula⁽²⁷⁾.

En efecte, el tensor de las tensiones se transformará por las opera -

ciones de simetría del grupe y cada eperación de simetría estará representada por una matriz de sexte orden^{(16),(27)}. Este conjunte de matrices dá una representación del grupe, que puede ser reducida. Pedremos tener inequivalencias(o redistribuciones preferenciales), preducidas por tensiones, si hay especies de simetría que aparecen simultáneamente en la descomposición de la representación inmediata" y en la del tensor de tensiones.Este nos dice que hay alguna componente del tensor (o combinación lineal de ellas), que se transforma de la misma manera que la inequivalencia introducida, frente a las eperaciones de simetría del grupe, e lo que ás le misme, ésta tensión pude haberla preducide.

E.B. Wilson, Jr., J.C. Decius y P.C. Cross⁽²⁷⁾, han tabulade, para cada une de les grupes puntuales, a que especie de simetría pertenecen las compenentes del tensor de pelarizabilidad. Estos resultades valen para el tensor de tensiones, pues ambes sen simétrices y de segunde range: Come las compenentes de un tensor simétrice de segunde range se transforman come al producte de las coordenadas ⁽²⁷⁾, podemos reemplazar, en la tabla de caracteres de la página 30, $x^2 + y^2$ per $\mathcal{T}_{xx} + \mathcal{T}_{yy}$, z^2 por \mathcal{T}_{zz} , etc. y la estructura de la representación del tensor de tensienes queda:

$$\mathcal{F} = 2 \mathbf{A}_1 + \mathbf{B}_1 + \mathbf{B} + \mathbf{B}_2$$

Para la representación inmediata tenjamos:

$$\overline{T} = \mathbf{A}_1 + \mathbf{B}_2 + \mathbf{B}_3$$

Comparande las dos ecuacienes, vemos que los 4 modes pueden ser excitados mecánicamente.Sin embarge, A₁ corresponde al mode de equilibrie y ne nos interesa; en la especie de simetría B₂ aparece la compenente σ_{xy} del tensor de tensiones y en la E las compenentes σ_{yx} , σ_{xx} , pere come el problema és bidimensional tampece nos interesan. Luege, el único mode mecánicamente active, en nuestre modele de 4 posicienes, és el B₂ y baje una tensión de corte σ_{xy} . Este nos indica que podríames tener fricción interna en nuestre cristal hipotótico, baje una tensión σ_{xy} y la frecuencia de relajamiente valdría:4w y el tiempe de relajamiente 1/4w, dende w és la frecuencia do salte de los átomes desde un sitie a etre, en la dirección del lade del embárade.Naturalmente, el pice que mediríames sería singular, pues desde tedes les sities tenemos la misma frecuencia de reacomedación. Luege, la excitación de un séle mede nos dá un pice singular;

Hasta ahora, hemos supueste que el defecte mévil del par puede ecupar sitios de un sólo tipo. En ése caso, cada representación irreducible aparece una sóla vez en la descomposición de Ty les vectores base, de las especies de simetría que aparecen, sen autovectores de la matriz C. Este no vale cuando el defecte puede ocupar sities de diferentes tipos, por ejemplo un sitie intersticial octaódrice y une tetraédrice, en una estructura exágonal compacta⁽¹⁸⁾.

Trataremos ástos casos, con nuestre medele de la fig. 4 y el agregado de etro pipe de sitios, en el centre de los lades del cuadrade, fig.6.



fig. 6

Naturalmente, los sitios 1,2,3 y 4 no sen equivalentes a los 5,6,7 y 8, puás los últimes están más cerca del defecto central. Hemes temado tres frecuencias de salto, como se muestra en la fig. 6: w₁, para saltos desde sitios ubicados en los vártices del cuadrado a los más práximos de las centros de los lades; w₂, para saltos entre sities de los centros de los lados y w₁², inversa de la frecuencia w₁.

Como antes, debemos encontrar la estructura de la representación inmediata. Las operaciones de simetrás sen las mismas, pues el grupo puntual ne ha cambiado.Luege, aplicando el formaliono que homes dado, se obtiene:

$$\frac{E}{77} = \frac{2C_4}{8} + \frac{C_2}{2} + \frac{2C_4}{2} + \frac{2C_4$$

para la tabla de caracteres de la representación inmediata. Descempeniende en representaciones irreducibles, queda:

$$7^7 = 2A_1 + B_1 + B_2 + 2E_3$$

Come las rep. irreducibles A_1 y E aparecen más de una vez, en la descomposición de \mathcal{T} , les vecteres base de éstas especies de simetría no

son autevecteres de la matriz \mathcal{C} y per lo tante, debemos encentrar un métede para obtenerles.

Las operaciones de simetría del grupe puntual nunca transforman sitios de un tipe en el etro, pués éstes ne sen equivalentes. Les vectores de simetría obtenidos para les dos tipes de sities, constituyen separadamente base para la rep. irreducible de la cual se toman las coordena das de simetría. Una combinación lineal de los des vectores base és el autovaler de C, correspondiente a ésa especie de simetría (pág. 29) Si asignames coordenadas a cada sitie, como se indica en la fig. 7, podemos construir les vectores de simetría, que normalizados se transforman en vectores base. Hemes temado, por conveniencia, diferentes unidadades para las coordenadas de les des tipes de sities:



Fig. 7

Podemos construir la tabla:

S4 + 4 o	()	A _		B	B ₂]	B	
51110	(1,5)	ľ	² + y ²	$x^2 - y^2$	LY		κ		
1	(-1,-1)	11	-	0	1	-1	0	-1	0
2	(1,-1)	1	o	0	-1	1	0	-1	ο
3	(1,1)	l	ο	ο	1	l	0	l	ο
4	(-1,1)	lı	ο	0	-1	-1	ο	1	0
5	(0,-1)	0	1	-1	0	0	0	0	-1
6	(1,0)	0	1	1	0	0	1	0	0
7	(0,1)	0	1	-1	0	0	0	0	1
8	(-1,0)	0	l	l	0	0	-1	0	Ο
		1	1.	1 V4	1 1 1	1	1	1	1 √2

Tabla 1

-38 -

En la última fila de la tabla, hemos puesto el factor de normalización por el que debe multiplicarse el vector de la columna correspondiente. Si con éstes vectores base, temades como columnas, construimos una matriz, S, ésta transformará a C en bleques diagonales (pág. 29) y cada bloque corresponde a una dada especie de simetría. Tenemos:

$$S^{-1} \underset{\sim}{\circ} S = \underset{\sim}{\circ} diag.$$

Come S és una matriz ortegenal (per la propiedad de ertegenalidad de los vecteres base), $S^{-1} = S^{t}$, dende S^{t} és la matriz transpuesta de S, pedemos escribir:

$$S^{T} C S = C_{\text{diag.}}$$
(17)

Con las frecuencias definidas en la fig. 6, la matriz C queda:

	/▲	0	•	•	** *1	00	0	- *1	\backslash
	0	▲	0	0		-#1	0	0	
	0	0	▲	0	0		- * *	0	
-	0	0	0	▲	0	0	- * 7		
C = ~	-#1		0	0	B	- 72	0	-# 2	
	0		-#1	0		B	- 72	0	
	0	0		-7	0	- 72	B		
	\ - #1	0	0	-7		0	- 72	B	

donde $A = 2w_1$; $B = 2w_1^* + 2w_2$ Teniendo en cuenta la tabla 1, las matrices S y S^t tienen la expresign:

/ 1	0	0	1	-1	0	-1	0		jl	1	1	1	0	0	0	0	1/2
ļl	0	0	-1	1	G	-1	0		0	0	0	0	l	1	1	1	1/2
11	0	0	1	1	0	1	0		9	_Q	9	Q	-1	1	-1	1	1/2
1	0	0	-1	-1	0	l	0	_t	1	-1	1	-1	0	0	0	0	1/2
0	1	-1	0	0	0	0	-1	8 -	-1	l	1	-1	0	0	0	0	1/2
⁽ 0	1	1	0	0	l	0	0		0	0	0	0	0	1	0	-1	1/12
0	l	-1	0	0	0	0	1		1-1	-1	1	1	0	0	0	0	1/2
), O	1	l	0	0	-1	0	0		\ o	0	0	0	-1	0	1	0	1/12
<u>1</u> 2	<u>∎</u> 2	<u>1</u> 2	<u>1</u> 2	<u>1</u> 2	<u>1</u> V2	<u>1</u> 2	<u>1</u> 12										
	/1 1 1 0 0 0 0 0 1 2	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$						

donde los números que aparecen debaje de cada columna de S, corresponden a los factores por los que hay que multiplicar la columna correspondiente; para S^t lo mismo, pero para las filas.

-39-

Aplicando la ec. (17), obtenemos:

	- <u>-</u>	-2w1	1 0	0	0	0	0	0
	-2w ₁		o	0	0	0	0	0
	ο	ο	2 w *+4 v	2 0	0	0	0	0
	Ο	ο	0		0	0	0	0
C √diag.=	ο	0	0	0	- <u>2</u> w ₁	2772		
	ο	0	0	0	2 • ₁/√2	2w1+2w2	0	0
	ο	ο	0	0	0	0	2w ₁	2 1 /12
	ο	ο	0	0	• • • • • •	0	2 ₩ 1/√2	2w1+2w2

Cada bleque corresponde a una representación irreducible. Por el orden en que hemes pueste los vectores base en la matriz S, el primer bleque corresponde a la representación A_1 , el segundo a la B_1 , el tercero a al B_2 y el cuarte a E. Notemos que cada bleque tiene dimensión igual al producte de la dimensión de la rep. irreducible per en número de veces, n^{i} , que ésta entra en la descomposición de T^{i} . Como B_1 y B_2 son representaciones unidimensionales y entran una súla vez en la descomposición, el bleque se reduce a un númere, sobre la diagonal de C. La representación E es bidimensional y dá modes deblemente degenerades;

el bloque correspondiente, como vemos, se puede descomponer en dos bloques iguales.

Para hallar los autovaleres de C, debemos diagonalizar cada àleque à per separade:

	2w1->>	-2 * 1	•
▲ _ :	-2w ₁	2w ₁ - λ	= 0

que nos dá: $\lambda (\lambda - 2(w_1 + w_1^{\lambda})) = 0$, reselviendo queda:

$$\lambda_{1}^{A_{1}} = 0$$
; $\lambda_{2}^{A_{1}} = 2(w_{1}+w_{1}^{*})$

B₂:
$$\lambda^{B_2} = 2\pi_1$$
; B_4 : $\lambda^{B_4} = 2(\pi_4 + 2\pi_2)$

Hemos considerado sólo los modos que pueden ser ectivados mecánicamente.

Tenemos dos modos de especie A_1 : une con frecuencia de relajamiento nula, que corresponde al equilibrie y el otro con frecuencia $2(w_1+w_1^*)$, que puede ser excitado por una tensián $\int_{xx} + \int_{yy} \cdot$ Aparece un modo de especie B_{a} , excitable por una tensián $\int_{xx} - \int_{yy}$ y con una frecuencia de relajamiente $2(w_1^* + 2w_2)$. Debemos encontrar la expresión de los modos de relajamiente, ás decir, los autovectores de la matriz C.

Se cumple:

$$\vec{u}^{A_1} = a \vec{w}_1^{A_1} + b \vec{w}_2^{A_1}$$
 donde $\vec{w}_1 \cdot \vec{y} \cdot \vec{w}_2^{A_1}$ sen

los vectores base de la rep. irreducible A_l y u^{Al} és el autevector de C .

Reemplazando valores:

$$\begin{bmatrix}
 1 \\
 1 \\
 u^{-1} = a
 \begin{bmatrix}
 1 \\
 1 \\
 1 \\
 0 \\
 0 \\
 0 \\
 0
 \end{bmatrix}
 \begin{bmatrix}
 1 \\
 1 \\
 0 \\
 1 \\
 0 \\
 1
 \end{bmatrix}
 \begin{bmatrix}
 0 \\
 0 \\
 1 \\
 0 \\
 1
 \end{bmatrix}$$

Luego, el modo de relajamiento está formado por dos partes, una para cada tipo de sitio. Si dividimos la ecuación anterior por a, obtenemos:

 $\mathbf{A}_{1} = \begin{bmatrix} 1 & 0 \\ 1 & 0 \\ 1 & 0 \\ 1 & 0 \\ 1 & 0 \\ 0 & 1 \\ 0 & 1 \\ 0 & 1 \end{bmatrix}$ Si $\mathbf{u}^{\mathbf{A}_{1}}$ és autovector de C, tambián le és $\mathbf{u}^{\mathbf{A}_{1}}/\mathbf{a}$. Haciende b/a = R, podemos escribir:

-41-



R, representa una probabilidad de ocupación relativa de un tipo de sitio respecto al otro, en un determinado modo. Se denomina relación de ocupación.

Imponiende la condición de que u sea autovector de la matriz C, po demos expresar a R en función de las frecuencias de salte. En efecto:

l \



luego:

Para $\lambda^{A} = 0$, nos queda:

 $2w_1 - 2R w_1^{\neq} = 0$, luege $R = \frac{w_1}{w_1^{\neq}}$, que nes dá la

relación de soupación, en el equilibrio. Si $w_1 = w_1^{\prime}$, tenemos R = 1 y los dos tipos de sitios tienen la misma probabilidad de ocupacián. Para $\lambda^{A} l = 2(w_{1} + w_{1}^{*})$ obtenemos:

> $2w_1 - 2Rw_1^{*} = 2(w_1 + w_1)R$ y $R = \frac{w_1}{2w_1^{*} + w_1}$ -42

En la fig. 8 se resumen los resultades obtenides para los modos mecánicamente activos.



El tratamiente anterior puede generalizarse fácilmente al case de más de des tipos de sitios. Además, puede introducirse etras frecuencias de salte desde un sitio a etre, según direcciones diferentes. Por ejemple, ne hemos considerade la posibilidad de intercambie entre el defecte colecado en el centro del cuadrade y supueste fije, cen el defecte móvil. Aún cuando admitamos este proceso, la frecuencia correspondiente ne aparecería en los medes de relajamiente mecánicos, pues las tensiones son centro-simétricas y no pueden alterar la peblación del centro de simetría.

El número y pipo de frecuencias de salte que deban introducirse, dependerá del problema particular y de la estructura cristalina del material, pués los saltos según ciertas direcciones pueden ser más "fáciles" que en otras⁽¹⁸⁾.

b- Defectos libres

-43-

El formalismo utilizado hasta ahora és válido para defectos libres, excopto que aparece un grupo de simetría espacial. Habíamos dicho que sa el cristal se deforma homogéneamente, se conserva la equivalencia entre las celdas y podemos limitarnos al estudio de lo que ocurre en una de ellas. Luego, consideraremos como equivalentes a la identidad todas las translaciones retiogulares en el grupo espacial.

Si el grupo cociente(del grupo espacial), respecto al subgrupo invariante de las translaciones reticulares, ás isomorfo con el grupo puntual correspondiente.⁽²²⁸⁾ Este grupo se llama también grupo factor (en al grupo espacial) del de las translaciones reticulares. Si consideramos a las translaciones reticulares como la identidad, el grupo factor (o cociente) está limitade a las operaciones de simetría que operan denttro de la celda.

Como dos grupos isomorfos tienen la misma tabla de caracteres^{(24),(25)}, podemos usar directamente la del grupo puntual y aplicar el tratamiento dado para pares de defectos a cada conjunto de posicienes equivalentes en la celda.

Supongamos un cristal bidimensional hipetético, con la celda que se indica en la fig. 9

> (a) 73 8° 02° 6(a)5 4(b)

Fig. 9

Tenemos dos átemos por celda, (a), en las posiciones que hemos designade 1 y 2. Supengames además que tenemos des tipos de posiciones intersticiales, (b) y (c); hay dos sitios del tipo (b), 3 y 4 y cuatre del tipo (c), 5, 6, 7 y 8, por celda. En realidad las posicienes de los átomos 1 y 2 son indistinguibles pues podemos transformar una en otra cambiando el origen de la celda; en lo sucesivo no las consideraremos pues no pueden dar lugar a ningún tipo de relajamiente. Debemos encontrar la estructura de la representación inmediata, a los efectos de obtener los medes y las frecuencias de relajamiente. Bara elle, ás necesario saber come se transforma cada una de las posiciones equivalentes, en el cristal, al aplicar las operaciones de simetría del grupo factor(por lo menes una de cada clase). Sólo los sitios que queden sin mover(en éste caso significa que desde un sitie del tipo 1, fig. 9, pasamos a otro del tipo 1, etc.) contribuirán al carácter.

El primer paso és identificar en la celda unitaria, las operaciones de simetría que corresponden a cada clase del grupe factor. Esto se facilita ubicande los elementos de simetría del grupe puntual⁽²⁵⁾ y teniendo en cuenta que las operaciones de simetría del grupo factor son las mismas o combinaciones de ellas con las translaciones (ejes rototraslatorios, planos con deslizamiente, etc.). La combinación de una rotación con una traslación siempre de una rotación ó rototraslacián alrededor de un eje paralelo; una reflexián en un plane combinada cen una traslacián dará un plane cen deslizamiente, paralelo al original; una inversión y una traslación resulta en otra inversión y una retereflexión combinada con una traslación dá etra retoreflexión paralela al eje eriginal⁽²⁸⁾. Luege, los elementes de simetria del grupe factor siempre son paraleles (o coincidentes) al elemente correspondiente del grupo puntual. Si en el grupo factor están incluidas tedas las operaciones de simetría del grupo puntual (no siempre sucede), directamente aplicamos éstas a la celda.

La celda de la fig. 9 corresponde al grupe espacial p4m y el grupe puntual correspondiente és 4mm = C_{4v} ; el grupe espacial, con la ubicación de los elementes de simetría, está dade en la fig. 10 (ref. (29), pág. 66).



Grupe espacial p4m. G_d^d indica un plane con deslizamiento. Las posiciones equivalentes ocupadas per les sities de la fig. 9 seni

	Sitie	Pesición	equivalente
	3	1.	
(b)	4	29	
	5		
	6		
(c)	7	4đ.	
	8		

-45-

El centro del grupo espacial coincide con el de la celad; además en la fig. 10 hemos marcado las operaciones de simetría que sen paralelas (e coincidentes) a las del grupe puntual. Aplicande las operaciones de simetría a cada conjunte de posiciones equivalentes (tomande una operación de simetría por clase) obtenemes:

Operación de simetría	Permutacián de l es sities				
E	(3) (4) (5) (6) (7) (8)				
с ₂	(3) (4) (5 7) (6 8)				
°4	(34) (5678)				
σŢ	(3) (4) (5 7) (6) (8)				
(ja	(34) (58) (67)				

Los símbolos entre paréntesis indican permutaciones de los elementos correspondientes (30); cuando hay un séle número significa que el sitie correspondiente queda invariante frente a la operación de simetría. Teniende en cuenta la tabla anterior podemos escribir, para los caracteres de la representación inmediata:

	E	20 ₄	°2	20 ₇	2 (_d
Г(ъ)	2	0	2	2	0
T(0)	4	0	,. 0	2	0

Usande la tabla de caracteres de la pág. 39 y descempeniende en representaciones irreducibles, queda:

$$T'_{(b)} = A_1 + B_1$$
; $T'_{(c)} = A_1 + B_1 + B_1$

y para ambes tipes de sities, (b) y (c), aparece un mede mecánicamente active de especie B_1 . Ne tenemes en cuenta la especie E a les efectes de las reglas de selección mecánicas pues el problema és bidimensional:

Si introducimos frecuencias de salte entre los sitios y temamos un sistema de coordenadas, fig. 11, podemos calcular los modos y frecuencias de relajamiente.

La matriz C tiene la expresión:

-49 --



Fig. 11

Los modos y las frecuencias de relajamiente están representados en la fig. 12; hemos temado sálo los mecánicamente actives, aparte del de equilibrie.

Fig. 12

Admitamos la posibilidad de una "reacción" entre les defectes, es decir, que un intersticial pueda pasar desde los sities del tipo (b) a los (c) y reciprecamente. En ese case, la tabla de caracteres para la representación inmediata queda:

$$\frac{E}{7(1+c)} = \frac{2C_4}{6} + \frac{C_2}{2} + \frac{2C_4}{2} + \frac{$$

y descomponiendo en representaciones irreducibles:

$$T'_{(b+c)} = 2 \mathbf{A}_{1} + 2 \mathbf{B}_{1} + \mathbf{E} = T'_{(b)} + T'_{(c)}$$

Tenemos dos modos mecánicos de simetría B₁ y une de simetría A₁; éstos modos están representados en la fig. 13, juntamente con el de equilibrio. El métedo usado para obtenerlos és el que se ha aplicado para pares de defectos en el caso en que teníames más de un tipo de sitios.



Fig. 13

La ecuación diferencial (12), que nos dá la variación de población de los sitios en el tiempo, és válida en el caso de que no haya términos de excitación; en efecto, si suponemos aplicada una tensión periódica al sistema, aparece en el segunde miembre de la ecuación un tármino nómulo que está ligado a las variaciones periódicas de las barreras de potencial (y por lo tanto de las frecuencias) para saltos desde un sitio a otre⁽¹⁵⁾. La formulación en tárminos de medes y frecuencias de relajamiento sigue siende válida, si las tensiones aplicadas se mantienen dentro de ciertos límites de mede que se puedan temar sóle los tárminos lineales en las variaciones de las frecuencias de salto. Si por razones de simetría podenes tener un pice de fricción interna, en una dada configuración de defectos, no implica necesariamente que deba ebservarse; ósto depende de la magnitud del pico, que está asociada a la deformación adicional producida por el defecte al ubicarse en el sitie reticular cerrespondiente.

Referencias

- 1) J.L. SNOECK, Physica, <u>8</u>, 711 (1941)
- 2) L.V. AZAROFF, "Introduction to Solids" (1960). McGraw-Hill (N. York)
- 3) D. POLDER, Philips Research Rep., 1, 5 (1945)
- 4) L.J. DIJKSTRA, Philips Research Rep., 2, 357 (1947)
- 5) C. WERT, " Physical Acoustics", vel. III- A, 44 (1966). Academic Pres (N. Yerk, London)
- 6) B.S. BERRY, Acta Met. 20, 2713 (51962) (5)
- 7) A.S. NOWICK y B.S. BERRY, IBM J. Res. Develop., 5, 297,312 (1961)
- 8) A.S. NOWICK y W.R. HELLER, Advances in Physics, 12, 251, (1963)
- 9) B.S. BERRY, IBM Res. Rep. RC-1350 (1965)
- 10) J.B. WATCHMAN, H.S. PEISER y E. P. LEVINE, J. Res. Nat. Bur. St., 67 A, 281 (1963)
- 11) H.S. PEISER, J.B. WATCHMAN y R.W. DICKSON, idem, <u>67</u> A, 395 (1963)
- 12) J.B. WATCHMAN y H.S. PEISER, idem, 69 A, 193 (1965)
- 13) H.S. PEISER y J.B. WATCHMAN, idem, <u>69</u> A, 309 (1965)
- 14) H.S. PEISER, J.B. WATCHMAN, P.A. MUNLEY y L.C. MCLEARLY, 1dem, <u>69</u> A 461 (1965)
- 15) J.B. WATCHMAN, Phys. Rev., 131, 517 (1963)
- 16) S. BHAGAVANTAM y P.V. PANTALU, Pres. Indian Acad. Sci., <u>58</u>, 183 (1963)
- 17) A.S. NOWICK y W.R. HELLER, Advances in Physics, 14, 101 (1965)

- 18) F. POVOLO y E.A. BISOGNI, Acta Met., 14, 711 (1966)
- 19) F. POVOLO y E.A. BISOGNI, "Anelastic behaviour of isolated point defects in crystals of h.c.p. structure". A ser publicado en Acta Met., (1966)
- 20) A.D. FRANKLIN, J. Res. Nat. Bur. St., <u>67</u> A, 291 (1963)
- 21) A.D. FRANKLIN, A. SHORB y J.B.WATCHMAN, 1dem, <u>68</u> A , 425 (1964)
- 22) R. CHANG, J. Phys. Chem. Solids, 25, 1081 (1964)
- 23) J.D. HOFFMAN y H.G. PFEIFFER, J. Chem. Phys., 22, 133 (1954)
- 24) J. LOMONT, "Application of finite groups", (1959). Academic Press (N. York)
- 25) H. EYRING, J. WALTER y G.E. KIMBALL, "Quantum Chemistry" (1944) J. Wiley & Sens (N. Yerk)
- 26) G.F KOSTER, Solid State Physics, Vol. 5 (1957). Academic Press (N. Yerk)
- 27) E.B. WILSON Jr., J.C. DECIUS y P.C. CROSS, "Melecular Vibratiens" (1955). McGraw-Hill (N. Yerk)
- 28) M.J. BUERGER, "Elementary Crystallography" (1963). J. Wiley & Sens (N. Yerk)
- 29) INTERNATIONAL UNION OF CRYSTALLOGRAPHY, Intern. Tables for X-ray Cryst. Vel. 1 (1952). Kynoch Press (Birmingham)
- 30) S. EMAGAVANTAM y T. VENKATARAYUDU, "Theory of groups and its applications to physical problems" (1962). Andrha University (Waltair)

e- Material utilizado

Para las probetas de fricción interna se utilizó Zirconio Zone-refined, de puresa 99.99 %, en forma de alambre policristalino de lmm. de diámetro. Este material fuá provisto por la empresa Atomergic Chemetals Co., de los Estados Unidos de Norteamárica y el análisis típico dado por los fabricantes es:

Impureza	p.p.m. (Partes por millén)
Al	∠ 20
Ca	
Cu	
Cr	
Fe	< 10
Pb	
Si	<i><</i> 5
Ti	** * *
Mg	
▼ -	
Hf	
C	< 20
Ņ	50
H	< 5
N	10
Otros elementos	< 10

b- Tratamiento de las muestras (Probetas)

Todas las muestras fueron pulidas mecánicamente con papel abrasivo de grano fino y luego lavadas con Eter, para lograr una superficie perfectamente limpia. A continuacián se colocaron en el equipe para recocido y engasado donde fueron calentadas aproximadamente una hora y media a 750 °C y en alto vacío $(10^{-6}$ mm. de Mercurio), para quitar las tensiones introducidas durante la fabricacián del alambre. Seguidamente, se le diá, a cada una, el tratamiento que se indica en cada caso.

c- Equipos utilizados

1- Aparato para recocido y engasado

Consiste esencialmente en un equipo de alto vacéo convencional, que esté representado esquemáticamente en la figura 1 y en detalle en la figura 2. Está formado por una bomba -51mecánica, una difusora, una trampa fría (T) para los gases condensables y una cámara en la que se colocan las muestras. Esta cámara esta constituida por un tubo de cuarso (C) y las probetas (Zr) se colocan dentre de una vaina de Tantalie (Ta), abierta por un extremo, a los efectos de evitar contaminacián con el cuarso. Exteriormente al tubo de cuarso hay un horno (H), que puede despla -

zarse horizontalmente sobre una guía de modo que sea posible enfriar o calentar las muestras rápidamente.



Fig. 1

Equipe para recocido y engasado. A y M son conexiones méviles. P_1 és un medidor de alto vacío y P_2 un medidor de presión. Te: termocupla.

El mácleo de hierro (N) nos permite hacer un degasado en caliente de la cámara de cuarse, previo al calentamiento de la prebeta. En efecto, si inicialmente colocamos la vaina de Tantalio hacia el extremo del tubo de cuarso que está conectado al sistema de vacío, podemos introducir el otro extremo en el horno y calentarlo en vacío, manteniendo la muestra a temperatura ambiente. Hecho áste, retiramos el horno y moviendo el mácleo (N), con un imán desde el exterior, empujamos la vaina de Tantalio hacia el otro extremo del tubo de cuarso. En estas condiciones el equipo está listo para iniciar el tratamiento de las probetas.

Finalizado el recocido de las muestras se extrae el horno y una vez enfriadas se deja entrar Hidrágono puro al sistema. Este Hidrágeno ultrapuro se obtiene por pasaje de Hidrágeno comercial a travás de

-52-

un tubo de Paladio (Pd), colocado dentro de un tubo de acero inoxidable (D), bobinado por fuera. El Paladio, en ciertos rangos de temperatura, tiene la propiedad de ser permeable sólo para el Hidrógeno y nó para otros gases. La temperatura de trabajo, en nuestro caso, es de aproximadamente 250 °C.

Se hacen varios " lavados" de todo el equipo, con Hidrógeno, se fija la presión deseada (cerrando la válvula (V)) y se desplaza nuevamente el horno para que la muestra se caliente. La cantidad de Hidrógeno absorbido por la probeta es función de la temperatura, de la presión y del tiempo (si no se alcanza la saturación).



Fig. 2

Detalle del equipo para recocido y engasado

La temperatura de engasado para casi todas las muestras es de 750 °Ç, la presión de Hidrógeno variable entre O.l a más de 70 Torr. (1 torr equivale a un mm. de Mercurio) y el tiempo de 1 a 2 hs., de acuerdo a la concentración deseada. Finalizado éste tiempo, se extrae el horno y una vez enfriada, la probeta se coloca en una vaina de Pyrex. Para ello se deconecta la junta móvil (M) y quitando el tubo de cuarzo se acopla la vaina al sistema de vació. Mediante esta operación se puede encapsular al alambre, ya sea en vacío o en atmosfera de Hidrógeno, para el tratamiento de recocido posterior y templado ó recuperación y templado.

2- Equipo para templado

Es un horno dispuesto verticalmente, en cuyo extremo superior se fija, mediante un alambre delgado, la cápsula sellada con la probeta en su interior, Figs. 3 y 4. A continuación del extremo inferior del horno se coloca un recipiente conteniendo el láquido en el cual se quiere templar (alcohol enfríado con hielo sece, agua, hielo y agua, etc.). A los efectos de aumentar la velocidad de templado, las cápsulas de Pyrex tienen un pequeño codo, sobre el que apoya un peso. Cortando el alambre que sostiene a la cápsula, ésta cae y el peso al golpear contra el fondo del recipiente rompe el codo, con lo cual el alambre se enfría inmediatamente.



Fig. 3

Esquema del equipo para templado.

-54-



Fig. 4 Detalles del equipo para templado

3- Medición de la cantidad de Hidrógeno

Para determinar la cantidad de Hidrógeno absorbido por la probeta se usó un equipo comercial " Leco", que se muestra en la fig. 5.

El método está basado en la extracción del gas a temperatura, sin fundir el materia l. La muestra se calienta en una cómara (C), fig.6, previamente evacuada, hasta una temperatura suficientemente alta come para que libere el Hidrógeno absorbido. Para el caso del Zr la temperatura se ha fijado en 1200 °C y el Hidrógeno se libera en unos minutos. El Hidrógeno desprendião es bombeado, mediante la difusora (D), hasta un volumen conocido (V), en el cual se mide la presión. Conociendo presión, volumen y temperatura, suponiendo que el Hidrógeno se comporta como un gas ideal, se puede calcular su masa y con ello la concentración en la muestra.

El proceso de medición consiste en leer la presión inicial P_1 , en el sistema evacuado. Luego se calienta la muestra hasta que libere el ga s y se mide la nueva presión P_2 ; P_2 - P_1 dará la presión del ga s. Usualmente el sistema es estanco, de modo que P_1 és mucho menor que

-55-

P₂ y P₂ representa directamente la presión de gas.



Fig. 5

Equipo para determinación de Hidrógeno

A veces pueden liberarse otros gases, además del Hidrógeno. En ese caso, para obtener solamente la presión debida al Hidrógeno, una vez determinada P_2 , se calienta el tubo de Paladio, hasta que el Hidrógeno sea eliminado del sistema. Midiendo la nueva presión, P_3 , se calcula $P = P_2 - P_3$ que és la presión de Hidrógeno. El volumen auxiliar se utiliza cuando la cantidad de gas liberado es muy grande y la presión no se puede leer en la escala del MacLeod. La concentración de Hidrógeno en la muestra, está dada por:

w (% de Hidrógeno, en peso) =
$$\frac{P V M}{R T 760 M_{p}}$$
. 100

donde:

P: presión de Hidrógeno en Torr. (mm. de Hg.)
V; volumen de Hidrógeno, en litros (1.14 ó 0.235 con y sin volumen de expansión respectivamente)
M: masa molecular del Hidrógeno (2.016 gr.)
T: temperatura absoluta

- 5 6-

R: constante de los gases (0.082 <u>litros atmósferas</u>) ^oK mol M_p: masa de la probeta, en gramos. Sustituyendo valores obtenemos:

$$w = \frac{P}{M_p T} = 0.76$$
 (sin volumen auxiliar)

$$w = \frac{P}{M_p}$$
 3.68 (con volumen auxiliar)



Fig. 6 Esquena de funcionamiento del equipo para determinacián de Hidrágeno.

Otras unidades usuales de concentración de gas en un metal son: por ciento atómico y partes por millón (p.p.m.) en peso. Por definición:

A (% at gmico) =
$$\frac{n_g}{n_g + n_M}$$
.100

x (
$$p_p, m_e$$
) = $\frac{x \text{ miligramos de gas}}{100 \text{ gramos de aleacián}}$

donde n y n representen, respectivamente, el número de átomos de

gas y de metal en la aleación.

La equivalencia entre las tres unidades está dada por, en el caso de Hidrógeno en Zr,

$$A = \frac{100}{1 + 1} (100 - 1)$$
91.22

$$\mathbf{w} = \frac{100}{1 + 91.22(\underline{100} - 1)}$$

$$x = w 10^4$$

donde 91.22 gr. es el peso atémico del Zr.

4- Péndulo para fricción interna

Es un pándulo de torsián tradicional, fijo en sus dos extremos y colocado dentro de una cámara hermática, que está acoplada a un sistema de vacáo, Fig. 7.

El alambre a medir (Mu) está fijado mediante dos mordazas, que a su vez están soldadas a dos varillas huecas (Va), de acere inexidable. La varilla superior, en el extremo opuesto a la mordaza, está soldada a la tapa (T). Esta varilla sostiene además a las tres termocuplas (T_1) , (T_2) y (T_3) colocadas práximas al alambre, sin tocarlo. Las termocuplas están colocadas a tres alturas diferentes y los tres planos, que pasando por el alambre, las contienen,forman ángulos diedros de 120°. Esta disposición de las termocuplas permite asegurar homogeneidad de temperatura en el alambre.

El extremo opuesto a la mordasa, en la varilla inferior, contiene al sistema inercial auxiliar, formado por dos brasos sobre los que pueden desplazarse los pesos (P). Esta varilla, finalmente, mediante un alambre delgado (Al) y una lúmina elástica (L), se puede fijar al extreme inferior del púndulo, con un tornillo (To). Las variaciones de temperatura en la muestra, se consiguen llenando la cúmara (C) con Nitrógene líquido y el horno (H). En general, todas las mediciones se efectuan enfriando previemente al sistema con

-58-

Nitrógeno líquido y luego calentando con el horno. Para lograr mejor transferencia térmica, antes de enfriar, el sistema se evacúa y posteriormente se introduce Hidrógeno, mediante la válvula (V), hasta una presión de aproximadamente 1 Torr.





Esquema del péndulo para fricción interna. A: material aislante. Es: junta esmerilada. M, M': conexiones móviles. P: medidor de presión.

Todo esto y además el hecho de que el horno tenga cuatro terminales de salida y un homogeneizador de Cobre (Cu) en su interior, hace que la diferencia de temperatura entre las tres termocuplas, en cada medición, sea de 2 °C como máximo.

Las oscilaciones del péndulo se excitan mediante dos electroimanes que actúan sobre los núcleos de hierro (N), colocados en los brazos del péndulo. La amplitud de las oscilaciones libres se lee, utilizando el método de Poggendorf, es decir iluminando con una lámpara munida de retículo y a través de la ventana (Ve), al espejo cóncavo (e). La imagen reflejada se proyecta sobre una escala graduada en milímetros y colocada a aproximadamente 4 m. de distancia de la ventana . En la fig. 8 se muestra el péndulo en detalle. Se observa el termo desde el cual se extrae el Nitrógeno líquido para enfriar el péndulo, la lámpara de proyección y dos espejos auxiliares que se usan para desviar la imagen reflejada hasta la regla graduada.



Fig. 8 Vista general del péndulo

La fig. 9 muestra los detalles del sistema inercial y la ubicación de los electroimanes.

El operador controla el péndulo desde la mesa en la que está colocada la regla graduada, pues los cables de alimentación del horno, les de salida de las termocuplas y la micro-llave con la que se excita a los electroimanes están sobre dicha mesa, fig. 10.







Fig. 10 Mesa de operaciones

Visualmente se pueden leer amplitudes para períodos de oscilación entre 0.5 y 2 seg., aproximadamente. El límite inferior está determinado por la velocidad de desplazamiento del retículo sobre la escala, ya que si ásta es muy grande no se puede leer. El límite superior depende del hecho que las mediciones del amortiguamiento se hacen en rágimen dinámico de temperatura y por lo tanto, si el páráodo es largo, la temperatura puede variar demasiado durante el tiempo que transcurre entre la primera y la última oscilacián (ver: Resultados).

Para determinaciones precisas de la energía de activación, a partir del desplazamiento de los picos al variar la frecuencia (ver: Resultados), conviene que los cambios de frecuencia sea muy grandes. Hemos visto, que por razones prácticas la única posibilidad es disminuir el período (aumentar la frecuencia) y utilizar un mátodo de registro para las amplitudes. Variando apropiadamento el momento de inercia del pándulo, se pueden legrar frecuencias entre 0.5 y 5 cicles por segundo.

Para frecuencias grandes, es necesario disminuir mucho el momento de inercia, con lo cual la masa inercial del péndulo es muy pequeña y al excitar los electroimanes, además de producir oscilaciones de tor sián, comienzan a introducirse vibraciones de flexián en el alambre, que pueden llegar hasta la resenancia con la torsián.

Para minimizar este efecto se ha fijado al pándulo en sus dos extremos, uno de ellos mediante la lámina de acero (L), fig.7, ya que la frecuencia de vibración lateral del alambre, depende de la tensión en el mismo. Aumentando la tensión apropiadamente, se puede evitar la resonancia.

Con estas precauciones y con el método de registre que describiremos, se ha podido variar la frecuencia en un orden de magnitud.

El mátodo consiste en iluminar el espejo (e), fig. 7, con una lámpara y hacer inoidir el haz reflejado sobre un vidrio esmerilado, que forma una de las caras de una caja rectángular. En la cara opuesta de la caja se celoca un fotoresister, fig. ll.

Mediante un colimador colocado en la lámpara, se consigue que la imagen reflejada sea un rectángulo, que en la posicián de equilibrio del pándulo, se ubica sobre el vidrio esmerilado como indica la fig. 12.

-62-



Fig. 11

Ubicación del fotoresistor





Desplazamiente de la mancha luminosa sobre la ventana del Fetoresistor. La mancha luminosa se desplaza manteniendoso siempre dentro de la ventana, |X|<a

Al escilar el péndulo, la mancha luminesa se desplaza con movimiente amortiguade entre las posiciones -X y +X. Si el Potoresistor forma parte de un circuite como el que se indica en la fig. 13 y su resistencia variara linealmente con el desplazamiento de la mancha luminesa, obtendríamos sobre el registrador una sinuscide amortiguada.





Circuito registrador de las oscilaciones

Sin embargo, la resistencia del Fotoresistor no disminuye linealmente con la iluminación, sino que se cumple:

donde:

R_p: resistencia del Fotoresistor en presancia de la luz.

R : idem, en oscuridad completa.

B: iluminación (lux).

Para nuestra geometría, la iluminación del fotoresistos es proporcional al desplazamiento (X), de la mancha luminesa sobre la ventana . Sin embargo, per la forma del circuite y por la respuesta nó lineal del Fotoresistor a la iluminación, V_p no es lineal con el desplazamiento, sino que tiene la forma que se indica en la fig. 14.



Fig. 14

Esto nos muestra que para amplitudês práximas a X=O, tenemos una respuesta lineal con el desplazamiente de la mancha.

Pare las mediciones de fricción interna se ha determinado experimente talmente esta zona lineal y todos los registros se tomaron dentro de éste límito.

Se us<u>é</u> un registrador "ERUSH" del tipo galvanométrico, capaz de registrar hasta frecuencias del orden de 70 ciclos per seg. A partir de los registros se calcul<u>é</u> el amortiguamiento y coneciendo la ve lecidad de desplasamiento del papel, la frecuencia de escilación del péndulo.

La fig. 15 muestra la ubicación del Fotoresistor con respecto al póndulo y la fig. 16 la forma del registro.





Ubicación del Fotoresistor con respecto al péndulo.



Fig. 16 Forma del registro -65d- Cálculo de la deformación máxima dada a las probetas

La regla graduada sebre la que se leen las amplitudes de las oscilaciones libres, está colocada a aproxima damente 4 m. de distancia del pándulo. En todas las mediciones del decremente logarátmico hechas por lectura directa, se tomá una suplitud inicial de 35 mm. sobre la regla. Debido a que se utiliza el mátodo de Peggendorf, esto corresponde a un ángulo de torsián máximo:

$$\ll = \frac{35}{2.4000} \simeq 4.4 \ 10^{-3}$$

La deformación máxima, en la superficie del alambre, como se muestra en la fig. 17, vale aproximadamente:

$$\xi_{\text{máx.}} = \frac{\measuredangle r}{L}$$

donde r es el radio y L la longitud del alambre.



Fig. 17

En nuestre case L = 100 mm. y r = 0.5 mm., luego:

Para las mediciones hechas con el registrador, las deformaciones som mucho menores, del orden de 10^{-6} .

4- DIAGRAMA DE FASES Y TRABAJOS PREVIOS SOBRE FRICCION INTERNA EN SOBRE

a- Diagrama de fases Zirconio-Hidrógeno

Al introducir Hidrégeno en el Zr, al principio los átomos de gas se colocan en los intersticios de la red del metal, formando una solución sólida. A partir de cierta concentración (que dependerá de la temperatura), si continuamos agregando Hidrógeno, comienzan a formarse nuevas fases, con estructuras diferentes a la del metal original. Estas nuevas fases son los denominados Hidruros.

Para interpretar los resultados de fricción interna es muy importante conocer el número y tipo de fases que se hallan presentes, pues cada una de ellas puede contribuir de manera diferente al amortiguamiento. Para ello, describiremos los resultados obtenidos para el diagrama Zr-H y las discrepancias que aún existen. G. Hégg ⁽¹⁾ fué el primero en determinar, mediante rayes X, las fases éxistentes a temperatura ambiente y para diferentes esnembraciones de Hidrógeno.Los resultados que obtuvo estén dados en la tabla l.

	<u>Tabla</u> 1		
Composición	Designación	Estructura de	Parimetros
% atimico		la faso	(Ă)
		exigonal	a= 3.25
0- 4.8	d	compacta	c= 5. 17
		cúbica cent-	
20	β	rada en las	a= 4. 66
	·	caras	
		exigonal	a= 3.55
33	8	compacta	c= 5.45
		oúbica cent-	
50	5	rada en las	a= 4.7 8
		caras(tipo	
		fluorita)	
		tetragonal	a= 4. 96
67	٤	centrada en	c= 4.44
		las caras	
I	-67-	I	

Las investigaciones posteriores no han podido confirmar la existencia de las fases designadas como β y γ por Hägg. Se supone que eran fases transitorias de no-equilibrio β producídas por otras impurezas y nó por el Hidrógeno ⁽⁷⁾.

Las mediciones fueron hechas por varios autores y utilizando métodos diferentes. En las referencias (2) a (8) se resumen los trabajos realizados hasta el momento.

Fundamentalmente, en las investigaciones del diagrama de fases, se han utilizado cuatro mátodos:

- a- Termodinámico
- b- Rayos X
- c- Dilatometria
- d- Metalografia

a-<u>Mátodo</u> te<u>rmodinámico</u>: Las muestras de Zr se colocan en una cámara que se puede llenar con Hidrógeno a la presión deseada. Además, un sistema de calefacción permite variar la temperatura.

De acuerdo a la Regla de las Fases, a temperatura constante, la composición depende de la presión en una región monofósica, pero ós independiente de ósta en una región bifósica. Luego, estudiando el comportamiento de las curvas de presión de equilibrio en función de la concentración, para varias temperaturas, se puede delimitar la sona de existencia de cada fase.

b-<u>Método de rayos</u> X: En este caso, con diferentes concentraciones de Hidrógeno, se toman diagramas de rayos X a distintas temperaturas. De los diagramas se obtienen las estructuras de las fases presentes y su proporción en la aleación.

c- <u>Mátodo</u> <u>dilatomátrico</u>:Se mide la variación del coeficiente de dilatación con la temperatura, para diferentas concentraciones de Hidrógeno en la aleación.Cuando se produce un cambio de fase hay una discontinuidad en las curvas.Esto nos permite determinar los límites de cada fase.

c- <u>Mátedo</u> <u>metalográfico</u>: Para cada concentración se templa desde diferentes temperaturas y se observa la estructura de la aleación mediante el microscopio. En algunos casos se pueden hacer estimaciones cuántitativas de la proporción de cada fase.

Naturalmente, cada mátodo ofrece ventajas y desventajas respecto a otro, Por ejemplo, el mátodo termodinámico no dá la estructura de las fases, que sin embargo se obtiene mediante rayos X y además no ás utilisable a bajas temperaturas, pues la roaccián gas-metal és muy lenta. Mediante rayos X no se puede estimar con precisión el límite a
partir del cual comienza a aparecer una nueva fase, pues ésta no és observable hasta que no esté en una cantidad considerable en la aleación.

Metalográficamente no és fácil hacer estimaciones cuántitativas, pero podemos obtener información sobre la distribución de las diferentes fases en la muestra, lo que no es posible con los otros mátodos. Finalmente, el mátodo dilatomátrico tiene sobre el termódimánico, la ventaja de que es utilizable a bajas temperaturas.

Pese a todas las investigaciones realizadas por varios autores y con diferentes métodos, hay algunas discrepancias sobre el diagrama de equilibrio.

R.L.Beck⁽¹⁾, basandose en resultados propios y de otros autores, dé el diagrama de fases, para el sistema Zr-H, que se representa en la figura l.



Fig. 1

Diagrama de fases Zr-H según Beck⁽⁷⁾.

Tenemos en total cinco fases. Las fases \checkmark (exágonal compacta) y β (cúbica centrada en el cuerpo) en realidad no son fases nuevas, producidas por la combinación con el Hidrógeno, sino las dos modificaciones alotrópicas del Zr puro⁽⁹⁾. Este significa que \prec y β son soluciones intersticiales de Hidrógeno en Zr. Las otras fases representan los hidruros. El hidruro δ tiene estructura cúbica centrada en las caras y todos los autores concuerdan en su existencia. La fase δ es tetragonal centrada en las caras. Esta de fase puede describirse también, como tetragonal centrada en el cuerpo. En efecto, la última puede ser transformada en la primera, simplemente multiplicando el parémetro a por 2¹.

Como tres fases sólides $(\mathcal{A}, \mathcal{S}, \mathcal{Y})$, fig. 1, no pueden coeristir en equilibrio, una de las fases \mathcal{S} \mathcal{S} debe ser metaestable. Los resultados obtenidos mediante rayos $\mathbf{X}^{(10)}, (7), (12)$, metalografía⁽¹⁰⁾y dilatometría⁽¹¹⁾ parecerían confirmar que la fase des la metaestable. D.A.Vaughan y J.R.Bridge⁽¹²⁾ hallaron, mediante estudios de difracción a altas temperaturas, que de puede ser eliminada en 48 hs. envejeciendo a 500 °C. En base a áste concluyeron que la fase era un producto metaestable de la reacción eutectoide.

Sin embargo, E.A.Gulbransen y K.F.Andrew⁽¹³⁾ hallaron ésta fasc en muestras que prepararon, cargando con Hidrégeno, muy por debajo de la temperatura eutectéide.Además, E.W.Eiler y otros (citados en (7)), hallaron la fase f en muestras calentadas 48 hs. a 540 °C y luego enfriedas.

Como D.A.Vaughan y J.R.Bridge fueron los únicos investigadores que realizaron sus estudios de difracción a la temperatura de envejecimiento, es de suponer que la fase / se disocia a ésta temperatura y luego resparece al enfriar.

R.L. Beck, basándose en lo anterior y en sus propias determinaciones, supone que la fase χ és un producto metaestable de la descomposicián de la fase χ , que se forma con preferencia al precipitado de equilibrio, α . Además le asigna la composicián estequiómátrica ZrH. Otras discrepancias entre los autores se encuentran respecto a los rangos de homogeneidad de las fases $\int y \in y$ los límites de separacián entre las fases $\delta/\delta + \epsilon/\epsilon$ y $\beta + \delta/\delta/\epsilon$. Se supone^{(7),(14)} que la transformacián $\delta \rightarrow \epsilon$ ás martensática y por lo tante el rango de existencia de la zona $\delta + \epsilon$ debe sor prácticamente nulo. La fase ϵ ás tetragonal centrada en el cuerpo (o bien centrada en las caras) y és el ánico hidruro del cual se ha hecho un estudio de la estructura y ubicacián de los átomos de Hidrógeno, mediante difraccián de neutrones^{(15),(16)}.

J. Nots⁽⁸⁾ propone el diagrame de fases que se muestra en la figura 2. La variante fundamental que introduce, respecto a los etros autores, és la transformación del hidruro \mathcal{E} (tetragonal) en \mathcal{J} (cóbico) que

-70-

se produce a 240°C. Esto implica que el hidruro en equilibrio con las fases $\alpha y \beta$ no ás cúbico, siné tetragonal, por arriba de ása temperatura. Fundamenta sus conclusiones en observaciones dilatomátricas y de rayos X. Estas últimas fueron hechas en muestras con un contenido alto de Hidrógeno, específicamente, entre 59 y 65 % atúmice. Además, utilizando curvas de presión vs. concentración, fija el punto eutectóide para una centidad de Hidrógeno del orden de 30 % at., que está por debajo de lo que han obtenido otros autores.



Pig. 2

Diegrema de fases Zr-H segja J. Motz⁽⁸⁾

J.E. Bailey⁽¹⁷⁾, mediante microscopía electrónica, observé que los precipitades que aparecen en láminas delgadas de Zr, conteniende Hidrégeno, ya sea enfriadas lentamente o templadas, tienen estructura tetragonal. No tuvo evidencias de una fase cábica. Luego, concluye que la fase hidruro, en Zr con pequeñas centidades de Hidrégeno (10 % at.), és una fase tetragonal y no la fase cábica que debe esperarse de acuerdo a los diagramas de fases corrientes.

K.H. Jack (citado en ⁽¹⁸⁾) he señalado la presencia de una fase tetragonal, que aparece en el dominio bifásice $\alpha + \delta$, en muestras con 33 %at. de Hidrágeno llevadas a 300 °C y enfriadas rápidamente a temperatura ambiente, Un recocido a 300 °C parece hacer desaparecer ésta fa-80.

Finalmente, C.M. Schwartz y M.W. Mallet⁽¹⁹⁾ detectaron la presencia de una fase tetragonal para muestras con pequeño contenido de Hidrógeno. -71En la tabla 2, se comparan los parámetros reticulares medidos por diferentes autores y para los tres hidruros. Se indica, además, concentracián y temperatura a las cualos se tomaron los diagramas de rayos X. Las fases se designan como en las referencias originales.

Tabla 2

Parámetros reticulares de los hidruros observados en el sistema Zr-H

Estructure	Concentración	Temp.	Parmetros	Ref.	
ļ	🗲 at.	•0			
	60.4	emb.	e= 4.781	(10)	
8	61.4	•	e= 4.7783	(7)	
	62.5	÷.	a= 4.7808	(7)	
	50	Ŵ	a= 4.7 8	(1)	
	59.5	ü	e= 4.78 2	(8)	
fluorite)	61.4	à	a= 4.7 85	(8)	
114011.4	58-6 0.6	i	a= 4.778	(20)	
8	58-60.6	anb.	$a=4.61; \frac{0}{2} = 1.07$	(20)	
8	45	600	$\frac{0}{2} = 1.04$	(12)	
в	55	6 0 0		(12)	
X	15-60.4	amb.	a=4.61; c=4.96 <u>c</u> = 1.076	(10)	
81	10	æb.	a=4.617; c=4.888 $\frac{c}{a}$ 1.06	(17)	
8		amb.	a=4.593; c=4.9686 <u>c</u> = 1.08	(7)	
tetr. cent.			•		
en las caras					
Ę	59.5-65	400	4.764 ≤ a ≤4.938	(8)	
			4.719≫c≥4.494		
			0.991≈°°≈0.91		
X	65	400	$\frac{c}{a} = 0.91$	(12)	
X	65	600	$\frac{c}{a} = 0.93$	(12)	
	-72-	•			

en las caras				
tetr. cent.			a	
E	65.8	amb.	a=4.960; c=4.452 $\frac{c}{2} = 0.896$	(7)
(62.5	anb.	a=4.885; c=4.582 $\frac{c}{a} = 0.936$	(7)
c E	64	amb.	a=4.97; c=4.458 $\frac{c}{a} = 0.89$	(10)
E	62.4-66.7	anb.	4.88 <u>←</u> a <u>←</u> 5.05 0.935 ≥ <u>0</u> ≥ 0.858 a	(20)

b+ Trabajos previos sobre fricción interna en aleaciones Zr-H K. Bungard y H. Preisendans⁽²¹⁾, estudiaron

el comportamiento de la fricción interna en aleaciones Zr-H, con contenido creciente de gas. Midieron en el rango de temperaturas entre -150 y 800 °C, en alambres policristalinos y hasta una concentración máxima de 54 % at.

En la zona de bajas temperaturas, que és la que nos interesa, encuentran dos picos: uno a -45 °C y otro a 5 °C, para una frecuencia de l c/seg. La altura de ambos picos, Fig.3, crece con el contenido de Hidrógeno, pero no estudian la dependencia de los móximos con la concentración. De los resultados concluyen que el pico de -45 °C, con una energía de activación de 11.6 Kcal./mol, corresponde a un proceso con un único tiempo de relajamiento, es decir, ós un pico singular.

Como la energía de activación que miden concuerda bastante bien com la obtenida para la difusión de Hidrógeno en $2r^{(13)}$, medida por métodos macroscópicos, atribuyen éste pico a la difusión del Hidrógeno, inducida por la tensión, en la fase \propto del Zr.

Para el pico de 5 °C, obtienen una energía de activación de 17 Koal/ mol, y tiene un ancho mayor que el que corresponde a procesos con un único tiempo de relajamiento. Como el pico de -45 °C és el primero en aparecer suando se introduce Hidrógeno y luego el de 5 °C, atribuyen éste último al movimiento de pares de átomos de Hidrogeno en la estructura exágonal del Zr. 6 a una interacción entre hidruros y dislocaciones.





Fricción interna en función de la temperatura, para diferentes concentraciones de H, según la ref. (21)

Para las variaciones del módulo de elasticidad, obtienen las curvas que se indican en la fig. 4.



Fig. 4

Variación del módulo de elasticidad, con la temperatura y la concentración de Hidrógeno, según la ref. (21). Hay que destacar, que en las mediciones usan un éngulo de torsién de 6.7 10^{-6} y con ésta deformacién no encuentran dependencia con la amplitud.

R. Chang⁽¹⁴⁾ utiliza las mediciones del relajamiente mecánico para verificar la transformación del hidruro cúbico a tetragonal ($\delta \rightarrow \mathcal{E}$), para concentraciones de Hidrógeno por arriba de la zona de homogeneidad de la fase δ . Para una concentración de 61.5 % at., que según el diagrama de fases que utiliza, corresponde a una aleación homogénea de fase δ no encuentra picos en la fricción interna. En el case de una aleación con 65.8 % at. de Hidrógeno (fase δ tetragonal), encuentra un pico a aproximadamente 100 °C para una frecuencia de 1106 c/seg., como se muestra en la fig. 5. La energía de activación para el proceso de relajamiento es de 20 kcal./mol.

Como la fase tetragonal aparece maclada, atribuye éste pice al movimiento de las interfases de macla, inducido por la tensión.



Fig. 5

Friccián interna en una aleasián con 65.8 % at., según la ref. (14).

Finalmente, R.R. Hasiguti, etc., ⁽²²⁾miden fricción interna en muestras de Zircaloy-2 (una aleación con aproximadamente 98 % de Zr) cargadas con Hidrógene hasta 2.7 % at. En las muestras recocidas observan picos a 160 °K, 250-260 °K y 290 °K. Cuando se templa desde 400 °C la altura del pico de 260 °K aumenta. Además la altura de áste pico, medida inmediatamente después de templado, crece con el contenido de Hidrógeno. En la fig. 6 se representan los resultados dados por ástos autores.



Fig. 6

Frioción interna en Zircaloy-2 con 2.7 % at. de Hidrógeno, de acuerdo a la ref. (22).

El anche del máximo de 260 °K és el que corresponde a un proceso singular y la energía de activacián que miden concuerda con la que dan K. Bungardt y H. Preisendanz⁽²¹⁾, para el Zr pure. Suponen que el máximo de 260 °K és debido a la difusián, inducida por la tensián, del Midrágeno entre sitios octaádricos y tetraádricos en la fase exágonal.

Referencias

1) G. HAGG, Z. Physik. Chem., 11B, 1931, 443

2) B. LUSTMAN y F. KERZE, " The Metallurgy of Zirconium", McGraw-Hill Book Co., N. York, 1955.

- 3) G. LIBOWITZ, J. Nuc. Mat., 2, 1960, 1
- 4) W. B. PEARSON, " A Handbook of Lattice spacings and structures of Metals and Alloys", The MacMillan (N. York). (1958)
- 5) J. P. LANGERON, " Nouveau Traité de Chimie Minérale", Vol. IX, (Masson et Cie., Paris, 1960)
- 6) P. COTTERILL, Progress in Materials Science, 9, 1961, 286
- 7, J.J. J. Mary, Branner 7.6-

- 7) R. L. BECK, Trans. Am. Soc. Metals, 55, 1962, 542.
 8) J. MOTZ, Z. Metallkde., 53, 1962, 770.
 9) G.L. MILLER, "Zirconium", Academic Press Inc. (N. York), 1957
 10) D. WHITWAM, Mem. Soi. Rev. Metall., 57, 1960, 1
 11) L. ESPAGNO, P. AZOU y P. BASTIEN, Comptes rendus, 247, 1958,1199
 12) J. VAUGHAN y R. BRIDGE, Trans. A.I.M.E., 206, 1956, 258.
 13) E. A. GULBRANSEN y K. F. ANDREW, J. Electrochem. Soc., 101,1954, 474.
 14) R. CHANG, J. Nuc. Mat., 2, 1960, 335.
 15) H. L. YAKEL, Jr., Acta Cryst., 11, 1958,46.
 16) R. E. RUNDLE, C. G. SCHULL y E. O. WOLLAN, Acta Cryst., 5, 1952, 22.
 17) J. E. BAILEY, Acta Met., 11, 1963, 267.
 18) R. K. EDWARDS, P. LEVESQUE y D. CUBICIOTTI, J. Americ. Chem. Soc., 77, 1955, 1307.
- 19) C. M. SCHWARTZ y M. W. MALLET, Trans. ASM, 46, 1954, 640
- 20) L. ESPAGNO, P. AZOU y P. BASTIEN, Comptes rendus, 249,1959,1105
- 21) K. EUNGARDT y H. PREISENDANZ, Z. Motallkde., 51, 1960, 280.
- 22) R.R. HASIGUTI, N. IGATA, R. TONOMAE, Y. NAKAMURA; N. SASAO y K. DAMOTO, Symposium on non destructive testing in Nuclear Materials, Vol. II (I.A.E.A., Viena, 1965).

a- Friccian interna:

En el cap. l (pág. 14) hemes viste que para el case de oscilaciones libres, la friccián interna se obtiene de la relacián:

$$Q^{-1} = \frac{\int}{\pi} = \frac{1}{n\pi} \ln \frac{A_0}{A_n}$$

dende A és la amplitud de la primer escilación y A de la n-ésima; además, como las ecuaciones que describen la variación del médulo y del amortiguamiente dependen del producte $\omega \mathcal{C}$, hemos diche que se puede estudiar el proceso variando la temperatura y manteniendo la frecuencia constante(con le cual varía T).

Mediante el péndulo de tersión, descripto en el cap. 3 (pág. 58), se ha medido el amortiguamiente en función de la temperatura, a frecuencia constante, en alambres policristalinos de Zr conteniendo H. En la fig. 1 se muestran algunos de los resultados obtenidos en una probeta con diferentes cantidades de H.





Variación de la fricción interna con la temperatura, en una muestra de Zr con diferentes cantidades de H. A: concentración de H en % atómico. La curva (a) se midiá después de someter al alambre a un rececide de 2 hs. a 800 °G y en alto vacío (10^{-6} Torr.), a los efectos de eliminar las tensiones introducidas durante su fabricacián; ne se observa máximos en la fricción interna. Las curvas siguientes corresponden a la misma muestra conteniendo H. El cargade se hize manteniende al alambre $l_{\rm E}^{1}$ hs. a 750 °C en atmósfera de H; una vez enfriade (quitando el horne) se encapsulá para someterle a un recocide de 14 hs. a 400 °C y un templado en alcohol enfriado con hiele seco (ver: cap. 3). Las mediciones del amortiguamiente se hicieren inmediatamente después del templade;se utilizó una frecuencia de aproximadamente 1.6 c/seg. para todas las curvas.

Como vemes, la introducción de H en el Zr hace que aparezcan 3 picos de fricción interna, que en adelante designaremes P_1 , P_2 , y P_3 , fig. 2, en el range de temperaturas entre -195 y 120 °C; en efecte, quitando el H de la muestra mediante un calentamiente de 2hs. a 800 °C, en alto vacío, desaparecen los tres picos y obtenemes nuevamente la fúgva (a), fig. l.



Fig. 2

Criterio adoptado para obtener los picos, a partir de la curva medida. Para obtener los picos és necesario restar el fondo a las curvas medidas y separar cada pico de los otros. Lamentablemente el fondo no és constante para todas las curvas, pues varía con en contenido de H, fundamentalmente por los picos que aparecen a mayores temperaturas (Ref. (21), cap. 4). Luego, debe adoptarse algún criterio de separación que sólo puede justificarse a posteriori. En la fig. 2 se indica la forma supuesta para el fonde y cómo se ha separado cada pico. La fig. 3 representa la altura de cada pico en función de la concentración de H en % at., para la probeta de la fig. 1 y en el rango de concentraciones en el cual se ha podido medir.





Altura de los pices en función de la concentración de H en % at., para la probeta de la fig. l

No fué posible obtener datos para concentraciones mayores, pues la introducción de H en el Zr lo fragiliza y a partir de cierta cantidad, los alambres se hacen muy quebradizes y ne és pesible colocarlos en el péndulo.

De las figs. l y 3 concluimos que el pice P_1 decrece con el contenido de H, tendiende a un valor nulo para altas concentraciones; los picos P_2 y P_3 , en cambio, aumentan con la concentración, siendo diferente el crecimiento, pues el pice P₂ se satura antes que el P₃. Ninguno de los picos depende linealmente de la cantidad de H en la aleacién.

Dependencia con la amplitud : Se ha heche un estudio de la dependencia de la fricción interna con la amplitud de la defermación en la muestra. Para ello se determina a varias temperaturas, cubriende el rango de medición, el decremente legarítmice variande la amplitud inicial y final; tenemos:

$$A_n = A_o e^{-n\delta}$$
, $\ln A_n = \ln A_o - n\delta$

luego, representando log A en función de n, para una dada temperatura, si la fricción interna ne depende de la amplitud, debemos obtener una recta independientemente de la amplitud inicial y final. Este vale, naturalmente, si las amplitudes se mantienen dentre de los lémites de validez de las ecuaciones que describen el proceso.

No se encentré, en tede el range de temperaturas, ninguna dependencia con la amplitud, para oscilaciones sebre la regla entre 100 y 5 mm., que corresponden a deformaciones de la probeta (ver: cap. 3, pág.66) entre 6 10^{-5} y 3 10^{-6} respectivamente.

Determinacion de las energías de activación gara los pices:Hemes visto que la fricción interna, para un sólido que muestra relajamiento, responde a la ecuación (cap. 1,pág.12):

$$Q^{-1} = \Delta_{M} \frac{\omega \tau}{1 + \omega^{2} \tau^{2}}$$
(1)

cuande el prècése esté controlade por el movimiente de átenes, como el tiempe de relajamiente, \tilde{C} , esté ligado a la frecuencia de salto de los átomos, podemos escribir:

$$\widetilde{\zeta} = \widetilde{\zeta} e^{\mathbf{Q}/\mathbf{RT}}$$
 (2)

donde R és la constante de los gases, T la temperatura absoluta y Q la energía de activación para el proceso; \mathcal{T}_{0} és el tiempo de relajamiente en el cere absoluto.

Sustituyendo la ec. (2) en (1), nos queda:

$$Q^{-1} = \Delta_{M} \frac{\omega \tilde{\ell}_{0} e^{Q/RT}}{1 + \omega^{2} \tilde{\ell}_{0}^{2} e^{2Q/RT}}$$
(3)

que és la ecuación de un pico de Deybe simétrico en l/T, si $\Delta_{\mathbf{H}}$ no depende de la temperatura ($\mathcal{WT} = \mathcal{WT}_{\mathbf{0}} = \mathbf{0}^{/\mathrm{RT}} = \mathbf{k} = \mathbf{s}^{\mathbf{S}}$, con $\mathbf{z} = \mathbf{0}/\mathrm{RT}$ és semejante al cambio de variable que hemos hecho en la pág. 24 del cap. 2 y que nos conducía a un pico simétrice en z). La condición de máximo queda:

$$\omega \widetilde{c} = \omega \widetilde{c} e^{\mathbf{Q}/\mathbf{RT}} = 1 \qquad (4)$$

que nos dice que la temperatura a la cual aparece el máximo depende de la frecuencia. Esta propiedad puede ser utilizada para medir la energía de activación del proceso, midiendo la fricción interna en función de la temperatura para des e más frecuencias diferentes. En efecto, la ec. (4) puede escribirse:

$$\ln \omega_{\mathbf{p}} + \ln \mathcal{C}_{\mathbf{q}} + \mathbf{Q} / \mathbf{H}_{\mathbf{p}} = 0 \qquad (5)$$

donde T_p és la temperatura a la cual aparece el máxime y ω_p la frecuencia a ésa temperatura (como veremos después ω varía un poco debido a las variaciones del médulo).

La relación (5) muestra que si representames el logarítmo de la frecuencia en función de la recípreca de la temperatura absoluta, ambas variables medidas para el máximo, se obtiene una recta de pendiente Q/R y ordenada al origan \mathcal{T}_{a} .

Variando el momento de inercia del péndulo se midiá la fricción interna en una probeta, para 4 frecuencias diferentes; en la fig. 4 se ha representado $\log \Phi_{\rm P} = \log \omega_{\rm P}/27$ en función de $1/T_{\rm P}$, para los tres pices y los valores calculados se dan en la tabla l.

Pico	Q(Kcal./mol)	T _p (°K)	~ (seg.)	Anche (10^3)	Anche(10 ³) oK ⁻¹		
		_		Teórico	Medido		
Pl	4.6 <u>+</u> 0.5	14 4	1.7 10-8+0.7	1.1+0.1	2.6		
P ₂	12 <u>+</u> 0.8	230	6 10 ^{-13+0.8}	0 .44<u>+</u>0.04	0.55-0.60		
Р ₃	16.6 <u>+</u> 0.6	291	5 10 ^{-14+0.5}	0.32 <u>+</u> 0.02	0.50		

Tabla 1

T_P: és la temperatura a la cual aparece el pico para una frecuencia de l c/seg.





Desplazamiento de la posición de los picos en función de la frecuencia.

<u>Características de los picos</u>: La ec. (3) és válida para el caso en que se tenga un proceso con un júnico tiempo de relajamiento y el ancho del pico, a alturamitad, está dado por la condición:

$$\frac{\Delta \mathbf{M}}{4} = \Delta_{\mathbf{M}} \frac{\omega \mathcal{L}_{\mathbf{0}} \mathbf{e}^{\mathbf{Q}/\mathbf{RT}}}{1 + \omega^2 \mathcal{L}_{\mathbf{0}}^2 \mathbf{e}^{\mathbf{2}\mathbf{Q}/\mathbf{RT}}}$$

pues el máxime vale $\Delta_{M}/2$. Resolviendo ésta ecuación de 2º grado encontramos las dos temperaturas para las cuales la altura del pico se reduce a la mitad de su valor máximo; se obtiene:

$$\frac{1}{T_1} - \frac{1}{T_2} = \frac{5 \cdot 21}{Q} \cdot 10^{-3} \cdot \kappa^{-4} \quad (6)$$

Usande ésta ecuación, con las energías de activación medidas, podeños calcular el ancho teórico de cada pice y comparable con el que se mide experimentalmente, sobre las curvas de fricción interna.Si el ancho experimental coincide con el calculado mediante la ec. (6), sabemos que el procese que dá lugar al pice corresponde a saltos atómicos de un solo tipe. En las columnas 5 y 6 de la tabla 1 hemos comparado los dos anchos, para cada pico;ningún pico és singular.

En lo que respecta a la forma de los picos, se puede asegurar que P_3 és simétrico en 1/T; los etros dos resultan ligeramente asimétricos, pero puede deberse al error que se comete en la separación, ya que P_3 és el que mejor está definide per sebresalir mucho del fondo. Como hemes mostrado en la fig. 2, se ha preferide la representación en T (°C) en cambio de 1/T (°K⁻¹), aún cuande los picos sen simétricos, eventualmente, representande la fricción interna en función de la última variable; la razon és que el pico P_1 y el fonde están mejer definides. En efecto, para bajas temperaturas 1/T varáa muche con un pequeñe cambio en T, le que hace que el pice de menor temperatura, P_1 , resulte muy ensanchade y les picos P_2 y P_3 muy comprimidos. De todos medos los resultados que se obtienen en las des representanciones son prácticamente les mismes.

En definitiva, pedemes decir que les tres picos resultan simétricos si los representamos en función de 1/T.

Variación del médulo: En el cap. 1, ec. (21), hemos viste que el médulo de elasticidad és prepercienal al cuadrade de la frecuencia de oscilación del pándulo.Luego, el ceciente entre los cuadrades de las frecuencias medidas a dos temperaturas diferentes, en una misma probeta, nos dá la relación entre los médulos de elasticidad a esas temperaturas.

Que la frecuencia (o el médulo de elasticidad) varie con la temperatura, sale de la ec. (16) del cap. 1; tenjamos:

$$\mathbf{M}(\omega) = \mathbf{M}_{\mathbf{u}} \left(1 - \Delta_{\mathbf{M}} \frac{1}{1 + \omega^2 \gamma^2} \right)$$

introduciendo $\mathcal{C} = \mathcal{C}_{\bullet} \circ^{\mathbf{Q}/\mathbf{RT}}$ queda:

$$M(T) = M_{u} (1 - \Lambda_{M} - \frac{1}{1 + \omega^{2} \gamma_{o}^{2} e^{2Q/RT}})$$
(7)

Esta expresión tiende a Mu para T -> 0 y a Mu $(1 - \Delta_M \frac{1}{1 + \omega^2 \gamma_o^2})$ para T -> ω .

No podemos determinar la variación abseluta del módule con la temperatura, sine la relativa a una temperatura de referencia temando el cociente entre los cuadrades de las frecuencias respectivas.En general se toma como temperatura de referencia a la ambiente (20 °C), pero como en nuestro caso aparece un pice de fricción interna en ésa zona que produce una variación brusca del módule(ver fig. 10, cap. 1), -84se ha preferide referir los resultados a aproximadamente -190 °C, pues en ésa zena no aparecen máximos. En la fig. 5 se ha representado la expresión $\frac{G}{G} = \frac{\sqrt{T}}{2}$ en $\frac{G}{G}$ -190 $\sqrt{-190}$

función de la temperatura y 3 concentraciones de H diferentes, en la misma probeta de la fig. l



fig. 5

Variación del médulo de elasticidad con la temperatura para diferentes concentraciones de H.

En el case de la muestra rececida y sin H, curva (a), el médule decrece linealmente con la temperatura; en la curva (b), con una pequeña cantidad de H, se nota un cambie de pendiente a aproximadamente -100 °C. Para una concentracián muy alta, curva (c), al principie el módule decrece linealmente y entre -100 y-80 °C cambia de pendiente; continua decreciendo linealmente hasta aproximadamente 0 °C y luego cae bruscamente; finalmente a partir de 30 a 40 °C continúa decreciendo linealmente prácticamente con la pendiente inicial de bajas temperaturas.

No se detecta el cambio de pendiente que debiera preducirse en la zo-

na del pico P₁, especialmente en la curva (b); esto se debe a que la frecuencia no fué medida con suficiente precisión, ya que el pico P₁

és muy pequeño y en consecuencia lo és tambien la fuerza de relajamiente, Δ_M , que aparece en la co. (7) y dá la magnitud del cambio de mádulo. En efecte, las mediciones de frecuencia se hicieron simultáneamente con las del amortiguamiento, tomando el tiempo de duracián de 150 oscilaciones con precisión de 2/10 de segundo; esto implica que la frecuencia está determinada con una precisión del orden de 1/10³, que en general no és suficiente para observar cambios de médule para fuerzas de relajamiento del orden de 10⁴. Para asegurar más cifras debería usarse un registre automátice de frecuencias, pues con la lectura directa mediante un cronómetre el número de escilaciones a tomar ás prohibitive.

<u>Envejecimiento de la fricción interna</u>: La altura de los picos varía en el tiempo, si para una concentración dada mantenemos la muestra a temperatura constante.



Fig. 6

Variación de los picos en función del tiempo para una muestra mantenida a 50 °C. A=18.5

La fig. 6 muestra los resultades que se obtienen para una muestra cargada a 750 °C, recocida 14 hs. a 400 °C y templada, con una concentracián de H de 18.5 % at.; la curva (a) se midié inmediatamente después del templade y las siguientes despues del tiempo que se indica en la misma figura.Entre una medicián y otra la muestra se mantuvo en una baño termostatizade a 50 °C.La variación porcentual, referida al estade inmediatamente después del templado(curva (a),fig.6), de la altura de les tres picos en función del tiempo se dá en la fig. 7.



Fig. 7

Variacián porcentual de la altura de los tres picos para el envejecimiento a 50 °C. A=18.5

Se observa que les pices P_1 y P_3 crecen notablemente en el tiempe y P_2 decrece un poce.

Si a la muestra envejecida la calentames nuevamente 14 hs. a 400 °C y templames, les tres pices reteman su altura inicial, es decir, la friccián interna recupera. Este resultade se muestra en la fig. 8; la curva (a) se obtiene después de 550 hs. a 50 °C y la (c) después de un tratamiente de 14 hs. a 400 °C y templade. Para comparacián, se ha representade en la misma figura la curva (b) que ás la (a) de la fig. 6 y corresponde al estade inicial, antes del envejecimiente. Come vemes, la recuperacián ás total.

Una vez recuperada, la fricción interna envejece nuevamente si mantenemes la muestra a temperatura constante, como muestra la fig. 9 para la misma probeta, pero mantenida a 100 °C. El pice P_1 alcanza un valor final de crecimiente mayor que para 50 °C, aún cuando la pendiente inicial de aumente sea la misma; P_3 se comporta de la misma manera que para 50 °C y P₂ ne cambia de altura, dentre del erros experimental. Durante el envejecimiente y después del tratamiente de recuperación, se hicieron contreles de composición de la aleación y no se detectaron variaciones importantes.





Recuperación de la fricción interna por calentamiento a 400 °C. (a): 550 hs. a 50 °C; (c):14 hs. a 400 °C y templado; (b): curva inicial (a) de la fig. 6. A=18.5

A los efectos de tratar de medir una energía de activacián para el procese de envejecimiente (si ás termicamente activade), se temá una temperatura mayor, pues se puede supener que el cambio en la velecidad de envejecimiente para 50 y 100 °C puede ne ser detectable. La fig. 16 muestra el efecte de un envejecimiente a 200 °C: la curva (a) se obtiene después de 236 hs. a 100°C, para una prebeta con un centenido de H de 21 % at. y la (b) 60 hs. después de haber cambiade la temperatura a 200 °C. Como se vé la friccián interna ha recuperado en parte. Si a continuación cambiames la temperatura a 300 °C, come muestra la curva (c), la fricción interna recupera aún mas. Si llevamos la muestra 15 hs. a 400 °C y templames, la curva que medimes ne difiere fundamentalmente de la obtenida después del tratamiente de 19 hs. a 300 °C.







Fig. 10

Recuperación de la fricción interna por el tratamiento a 200 y 300 °C. A=21 En la fig. ll se compara el recuperado a 600 °C con el de 400 °C; la curva (a) corresponde a la medicián hecha inmediatamente después del cargade con H a 750 °C y templade desde 400 °C, és decir, antes del envejecimiente de 236 hs. a 100 °C; la curva (b) ((c) de la fig. 10) se obtiene después de 19 hs. a 300 °C y la (c) luego de 15 hs. a 400 °C y templado.Luego, podemos concluir que el tratamiento a 300 °C ha recuperade completamente la friccián interna y per le tamto un calentamiente posterior a 400 °C y templade, ne altera sensiblemente los resultados.



Fig. 11

Efecto del recuperado a 300 y 400 °C. (a): curva inicial, inmediatamente **desjúgs**dec**erregercen**: Ma(b): recuperada 19 hs. a 300 °C y (c) 15 hs. a 400 °C y templada. A= 21

Finalmente, si una vez recuperada a 400 °C, mantenemes la muestra a 200 °C durante 80 hs. se observan variaciones muy pequeñas en las alturas de les picos, como muestra la fig. 12. De le que hemos descripte y de ensayos de envejecimiente sebre etras

muestras, se puede concluir en general:

a) Entre temperatura ambiente y aproximadamente 200 °C la fricción

interna envejece; cerca de ásta temperatura los picos varían muy poco y si el envejecimiento se hizo a menores temperaturas la fricción interna comienza a recuperar. Para temperaturas inferieres a 200 °C los picos P_1 y P_3 aumentan notablemente en el tiempo y P_2 disminuye un poce o se mantiene constante.

b) Por arriba de 200 °C la fricción interna no varía en el tiempo y si se hizo un envejecimiento previo a temperaturas menores, recupera completamente.

c) No se puede establecer una correlación definida para la variación de la velocidad de envejecimiento con la temperatura y por lo tanto no se puede establecer una energía de activación para el proceso de envejecimiento.





Efecto del envejecimiento a 200 °C. (a): recuperada, 15 hs. a 400 °C y templada. (b): envejecida 80 hs. a 200 °C. A= 21.

<u>Efecte del templado desde temperaturas diferentes</u>: Si a concentración constante, templames desde distintas temperaturas y medimos inmediatamente después del templado, se observa que el pice P₁ crece linealmente con la temperatura desde la cual se templa, como muestra la fig. 13; los picos P₂ y P₃ no varían, dentre del error experimental. Todos los templados se hicieron desde temperaturas inferieres a la eutectoide (540 °C, apreximadamente).



Fig. 13

Variacián de la altura del pice P₁ con la temperatura desde la cual se templa. A= 18.5

En otro ensayo y a los efectos de determinar la influencia de la transformación eutectoide sobre las curvas de fricción interna, se hicieron mediciones inmediatamente después del cargado a 750 °C y enfriado a temperatura ambiente y luego del tratamiente de l4 hs. a 400 °C y templado; las figuras l4 y 15 muestran los resultados que se obtienen en una probeta con des concentraciones de H; se observa que ne hay influencia notable del tratamiento a 400 °C (curvas (b) de las figs. 14 y 15) sobre el cargado a 750 °C(curvas (a) de las mismas figuras). Finalmente, se hizo un cargado con H por debajo de la temperatura eutectoide en una muestra recocida previamente en alto vacío a 700 °C.Las curvas que se obtienen después de un cargado, con des concentraciomes de H, de 4 hs. a 400 °C y enfriado en aire, se muestran en la fig.16; se observan los tres picos de fricción interna, lo que prueba que la transformación eutecteide ne tiene influencia sebre la aparición de los picos.





Influencia del rececide a 400 °C sebre el cargade a 750 °C. (a): cargada l¹/₂ hs: a 750 °C y enfriada en aire; (b): 14 hs. a 400 °C y templada. A = 5.6



Fig. 15

Influencia del rececide a 400 °C sebre el cargade a 750 °C. (a) cargada 1½ hs. a 750 °C y enfriada en aire; (b): 14 hs. a 400 °C y templada. A = 15.4 -93-





Influencia del cargade a 400 °C (4 heras) sebre la fricción interna; las curvas corresponden a una concentración de: 223 y 7 % atómico, respectivamente.

Influencia de la deformación:Si a una muestra cargada con H la deformamos a temperatura ambiente, se observa que el pico P_3 crece; la fig. 17 muestra éste efecte: la curva (a) se midió después del cargada a 750 °C y recocido posterior a 400 °C con templado y la (b) después de deformar el alambre l % en traccién, a temperatura ambiente.Observamos que el pico P_3 crece notablemente y los otros des no varían. Por el contrario, si deformamos un alambre libre de H se observa un pico en la zona donde aparece el pico P_1 y no se observan picos en la zona donde aparecen los otros dos. Este resultado está dado por la curva (c) de la fig. 17, para una probeta deformada lo % en traccién y a temperatura ambiente; el pico resulta ligeramente desplazado hacia menores temperaturas con respecto a P_1 . Las tres curvas se midieron a una frecuencia de l.3 c/seg.





Influencia de la deformación a temperatura ambiente: (a): cargada con H; (b): deformada 1 %. A=3.7 (c): sin H y deformada 10 %

b- <u>Observación metalográfica de los alambres</u>: Se hize un estudio metalográfice de los alambres utilizados en las mediciones de fricción interna, para determinar la influencia que tiene la distribución de las fases sobre ésta última.Los trozos de alambre fueron pegados en fráo, mediante un cemento adhesivo, a pastillas de material plástice, para facilitar el pulido mecánico de la superficie y el ataque posterior.

Una vez obtenida una superficie plana y especular, las muestras fueren pulidas electroliticamente con un reactivo a base de ácido perclárico y metanol. Seguidamente se hizo un ataque químico de la superficie mediante una solucián al 5 % de ácido fluorhídrico en ácido nátrico concentrado; en estas condiciones las muestras están listas para la observación metalográfica.

El ataque no és el mismo para las distintas fases é una discontinuidad en una de ellas (borde de grano, interfase, etc.) y por lo tanto és posible diferenciarlas en el microscopio y obtener dates sobre la estructura fina de cada una $\binom{1}{\cdot}$ La fig. 18 muestra el aspecto de la superficie, para una muestra con un contenido de H de 1.7 % at., con un aumento de 200x y luz polarizada obtenida interponiendo un polarizador en la trayectoria del haz incidente y un analizador en la del reflejado por la probeta. Se notan las diferencias de tonalidades de los granos de la matriz, debido a la anisotropía óptica de la estructura exágonal (fase \checkmark). Aparecen además los precipitados de hidruro en forma de agujas, en el interior de cada grano. Esta probeta fué observada a continuación del cargade a 750 °C y templado desde 400 °C.





Precipitados en forma de agujas para una muestra templada desde 400 °C y una concentración de 1.7 % at. Luz polarizada, x200.

Si aumentamos la concentración de H aparecen hidruros masivos en la matriz y su tamaño aumenta con el contenido de H, figs. 19 y 20; éstas fotografías se tomaron con luz natural (sin polarizar) y la matriz aparece como un fondo blanco en el cual sobresalen los hidruros.La forma y distribución de los hidruros depende de la concentración de H y de cómo se efectue la transformación eutectoide (ref. (10), cap. 4).

En la fig. 20 se notan en el interior de los hidruros unos "bastones" orientados que corresponden al hidruro y tetragonal, supuesto metaestable (refs. (7) y (10), cap. 4).Si observamos los bastones con mayor aumento, se notan númerosas líneas en su interior,fig.21,que corresponden a un maclado(en inglés: twinning),és decir cambios de orientación, en la fase.La diferencia de tonalidades entre los bastones, con luz polarizada, se debe a la anisotropía de J.El fondo uniforme corresponde al hidruro cúbico S.



Fig. 19



Fig. 20

Forma y distribución de los hidruros al aumentar la concentración de H: A = 20 (fig. 19) y A = 44 (fig. 20) Luz natural, x200. Notese los bastones dentro del hidruro, especialmente en la fig. 20

<u>Efecto del envejecimiento</u> : La fig. 21 corresponde a la misma muestra de la fig. 20, pero las observaciones se hicieron después de 6 meses del cargado con H; durante éste tiempo la muestra se mantuvo a temperatura ambiente. La fig. 22 muestra otra zona de la misma probeta.





Fig. 21

Fig. 22

Estructura del hidruro / en una muestra envejecida a temperatura ambiente. A =44. Luz polarizada, x840.

Si a la muestra de las figs. 21 y 22 la llevamos 14 hs. a 400 °C y templamos (tratamiento de recuperación), se nota que los bastones han disminuido de tamaño y son más numerosos;no se observan maclas en el interior, figs. 23 y 24.En las mismas figuras se ven trazas de la fase d.



Fig. 23

Fig. 24

Estructura del hidruro / en la misma muestra de las figs. 21 y 22 pero recuperada a 400 °C. Se observa que los bastones han disminuido de tamaño y no aparecen maclados. A= 44. Luz polarizada, x840.

Finalmente, si hacemos un nuevo envejecimiento a temperatura ambiente (2 meses), los bastones crecen y aparecen maclados, como muestra la fig. 25.



Fig. 25

Estructura del hidruro den la muestra de las figs. 23 y 24, con un nuevo envejecimiento a temperatura ambiente:se observan maclas en los bastones. A= 44 Luz polarizada, x840.

De lo que hemos wisto, como de otras observaciones realizadas en varias muestras con concentraciones diferentes, se puede concluir que el envejecimiento hace que los bastones de hidruro tetragonal aumenten de tamaño y aparezcan muy maclados. Un recocida a 400 °C y templado hace que disminuyan de tamaño y aumenten en número; no se observan maclas en general y eventualmente pueden aparecer en algunos.

<u>Efecto de la deformación</u> : Si a una muestra recién templada desde 400 °C y por lo tanto con bastones sin maclas (figs. 23 y 24), la deformamos a temperatura ambiente, la fase se macla. Este resultado se muestra en la fig. 26 para una muestra deformada alrededor de 1 % entracción y a temperatura ambiente; la flecha indica la zona en la que aparecen los bastones maclados. En la observación efectuada inmediatamente **después** del templado no se observaron maclas.

Efecto del cargado a 400 °C: En todas las muestras utilizadas hasta ahora,el cargado con H se hizo calentando el alambre l ½ hs. a 750 °C, después de encapsulado fué sometiod a un recocido de l4 hs. a 400 °C y templado.A los efectos de determinar la influencia de la transformación eutectóide sobre la formación de la fase y, se hizo una observación metalográfica de una muestra cargada 4 hs. a 400 °C, recocida l4 hs. a la misma temperatura y templada; como muestra la fig.27, se notan los bastones de fase j dentro del hidruro cúbico, como para el caso del cargado a 750 °C. Podemos concluir que la trans-



F1g. 26

Maclado de la faze / por deformación a temperatura embiente. A = 20 .Luz polarizada, x840.



Fig. 27 Aparición de la fase / por cargado a 400 °C. A=7 Luz polarizada, x840.

REFERENCIAS

1) G. WION, "Metalografía microscópica", Apuntes para el 2º Gurso Panamericano de Metalurgia Nuclear, CNRA (Dto. Metalurgia), (1965).

I- Discusión

Antes de hacer hipótesis sobre los mecanismos que puedan dar lugar a los tres picos de fricción interna, debemos discriminar en qué fase é interfase se produce cada uno de ellos. En efecto, si nos remitimos al diagrama de fases Zr-H, cap. 4, vemos que en el rango de concentraciones y temperaturas utilizadas aparecen 3 fases: exágonal (α), cúbica centrada en las caras (δ) y tetragonal centrada en las caras (δ).Debido a que el cargado de las muestras se hace a 750 °C, podría supenerse que al enfriar se retuviera una proporción de fase β (cúbica centrada en el cuerpo). Sin embargo. ésto ne és posible debide a que la transformación eutecteide és muy rápida(ref. 10, cap. 4) y además hemos viste que si hacemos un cargado de las muestras por debaje de la transformación eutectéide, aparecen los tres picos de fricción interna, si bien en ésta zona no tenemos posibilidad de formar la fase β .

Hemos viste (fig. 3, cap. 5), que los picos P_2 y P_3 aumentan y P_1 disminuye con la concentración total de H en la aleación; el pico P_1 , además, tiende a anularse para altas concentraciones. De acuerdo al diagrama de fases, a medida que aumentanos **la** concentración de H crece la proporción de hidrure en la aleación(figs.18,19 y 20,cap. 5), respecte a la matriz α ; esto implica que el pico P_1 no puede ser producido por un proceso que ocurra en el interior de los hidrures, sino en la fase α ó en la interfase hidrure-matriz.

En le que respecta a los pices P_2 y P_3 , come aumentan con la cantidad de H en la aleación y por lo tante con la proporcián de hidruros,ás razonable asociarlos a éstos. Tenemos dos hidruros: une cúbico y el otro tetragonal; además el último de los nombrados está siempre asociado al primero, es decir, se encuentra siempre en el interior del cúbico y por lo tanto debemos decidir cuál de ellos (e ambes) contribuye a P_2 y P_3 .

En definitiva, a partir del diagrama de fases y de nuestra obsrvación sobre la variación de la altura de los picos con la concentración, podemos concluir:

- a) P_l está asociado a la fase exágenal o bien a la interfase hidruromatriz.
- b) P₂ y P₃ están asociados a los hidrupos.

Discutiremos los picos por separado, tratando de encontrar el proceso que da lugar a cada uno de ellos:

<u>Pice</u> P_3 : No puede estar asociade a la fase δ debide a la observación de R. Chang (ref. (14), cap. 4), que una aleación homogénea en fase δ no da lugar a picos de fricción interna. Además, como éste hidruro tiene estructura cúbica centrada en las caras del tipo fluorita, aplicando la Teoría de Grupos veremos que no puede dar lugar a modos mecánicamente activos.

Los átomos de metal ocupan los vértices y los centros de las caras del cube y los de H están ubicades en los intersticios tetraédricos(ref.(2),cap.2);luego, hay 4 átomos de metal por celda y 8 posiciones intersticiales para el H, que no están todas ocupadas pues la composición del hidruro no és la estequiométrica (ZrH₂ ó 66.6 % at.), como se puede ver en el diagrama de fases (fig. 1, cap. 4). Naturalmente, si todos los sitios estuvieran ocupados no tendríamos posibilidad de tener redistribución preferencial y por lo tante no habría fricción interna.La celda de éste hidrure y los sitios intersticiales están indicados esquemáticamente en la fig. 1.



x : sitios intersticiales tetraédricos o: átomos de metal.

Estructura del hidrure cúbice S.

Las coordenadas de las posiciones ocupadas por el metal y el H son:

$$(0,0,0; 0,\frac{1}{2},\frac{1}{2}; \frac{1}{2},0,\frac{1}{2}; \frac{1}{2},\frac{1}{2},0) + \frac{1}{2} \left(\frac{1}{2},\frac{1}{2},\frac{1}{2},\frac{1}{2},\frac{1}{2},\frac{1}{2},\frac{1}{2} \right) \text{ para el H}$$

-102-

El grupo espacial de ésta estructura és (ref. (4), cap. 4) $0_h^5 =$ F 4/m $\frac{3}{3}$ 2/m y el grupo puntual correspondiente $0_h = m 3 m$. Aplicaremos ahora el formalismo de la teoría de grupos que hemos desarrollado en el cap. 2, especialmente el referente a defectos libres. De acuerdo a las Tablas Internacionales de Cristalografía(ref. (29), cap. 2) los átomos de metal ocupan las posiciones equivalentes 4 a con simetría m 3 m y los átomos de H las 8 c con simetría 4 3 m. El diagrama del grupe espacial, con la ubicación de los elementos de simetría, puede verse en la ref. (28) del cap. 2. En realidad tenemos sólo una posición para el metal y dos para el .H. distinguibàss, por celda; en efecto, las otras se obtienen de éstas trasladando el origen del sistema de coordenadas.Como un defecto celocado en las posicienes de los átemos de metal (vacancia, sustitucional) no puede dar lugar a fricción interna por haber una sóla posición por celda, consideraremes solamente las pesicienes intersticiales. Si enumeramos las dos posiciones distinguibles arbitraria mente, las otras posiciones quedan clasificadas como se indica en la fig. 2



Fig. 2

Como el grupo factor incluye tedas las operaciones de simetría del grupo puntual, habrá una operación de simetría de éste último en cada clase del grupo factor; luego, pedemos temar directamente las operaciones de simetría del grupo puntual. El efecte de las operaciones de simetría sobre las posiciones intersticiales de la fig. 2 se dan en la tabla l.

Tabla 1

Operación de s:	imetr ía	Permutación
E		(1) (2)
°3		(1) (2)
°2	-103-	(1) (2)

° ₄	(1 2)
C'2	(1 2)
1	(1 2)
s ₆	(1 2)
Th	(1 2)
s ₄	(1) (2)
σa	(1) (2)

Luego para los caracteres de la representación inmediata, en el grupo factor queda:

05 h	E	80 ^t 3	30 ^t 2	60 t	60 ^t 2	i	85 ₆	30 ^d	68 ₄	6G ^d	_
7'	2	2	2	0	ο	ο	0	0	0	0	-

t : indica un eje de rotetraslación. Teniendo en cuenta la tabla de caracteres de O_h (ref. (27), cap.2) y hallando sólo las representaciones irreducibles que pueden ser mecánicamente activas(A_{lg} , E_g , T_{2g}) obtenemos:

 $n^{A_{lg}} = 1; n^{g} = 0 y n^{2g} = 0$

T meo. = Alg

Como aparece sólo la representación A y una sóla vez, en la descomlg posición de 77 (tomando sólo los medos mecánicamente activos), ósta debe corresponder al modo de equilibrie.Luego, no puede haber fricción interna producida por la reacomodación de los átomos de H en el hidruro cúbice.

El resultado obtenido nos deja dos posibilidades para el pico P_3 : que sea producido por algún proceso que ocurra en el hidruro tetragonal χ ó bien en la interfase $\delta - \chi$.La última posibilidad queda descartada si tenemos en cuenta que el pico P_3 crece en el tiempo durante el envejecimiento (cap. 5) y metalográficamente se observa que los bastones de hidruro aumentan de tamañe y se hacen menos numerosos (figs.21 y 22, cap. 5), lo que implica que la interfase disminuye con el tiempo; luego, si el pico fuera debido a un proceso que ocurra en ésta última debería decrecer en el tiempo.
En conclusión, el pico P₃ debe producirse por un mecanismo que actúe en el interior de la fase χ .

Comparemos nuestros resultados para el pico P_3 (tabla 1, cap. 5) con los obtenidos por R. Chang (ref. (14) y fig. 5, cap. 4) para el pico de fricción interna en la fase tetragenal ξ (65.8 % at. de H):

 Pico P3
 Pico en la fase ℓ

 Q = 16.6 \pm 0.6 (Kcal./mol)
 Q = 20 Kcal./mol

 Tp = 291 °K (1 c/seg.)
 Tp = 365 °K (413 c/seg.)

 Anche medide = 0.50 10⁻³ °K⁻¹
 Anche medide = 0.45 10⁻³ °K⁻¹

 Altura máxima = 13 10³ (56 % at.)
 Altura = 13 10³

Además, si con la condición de máxime $\omega ~ \mathcal{T}_{a}$ e^{Q/RT} = 1 calculamos la temperatura a la cual debería aparecer el pico P, para una frecuencia de 413 c/seg., obtemos el valor T_p = 344 °K temando como energía de activación la medida para éste pice. Como vemos los datos son comparables, teniendo en cuenta que los valores que hemos dado para el piço en fase E no fueron dados por E. Chang, sino que han sido obtenidos de la fig.5 del cap. 4 y por lo tanto están afectados de error. De las observaciones metalográficas sabemos que la fase / aparece maclada y que el maclado aumenta con el tiempo (cap. 5) y con la deformación; además de las mediciones de fricción interna sabemos que P3 aumenta con el envejecimiento y con la deformación.De estos resultados y de la similitud entre el pico P, y el medide en la fase E, que R. Chang explica por el movimiento de las interfases de maclas que aparecen en ésta fase, pedemos razonablemente suponer que nuestre pico,P2, sea debido al movimiento de las maclas que aparecen en la fase χ . No podemos hacer estimaciones cuantitativas de la altura del pico, pues no se ha desarrellade una teoría sobre los pices de fricción interna producidos por el movimiento de las interfases de maclas, debido a la complejidad del problema. De acuerdo a C. Zener (ref. 1, cap. 1),el relajamiento se produce debido al heche que una tensión de corte a través de la interfase tiende a inducir movimientes de la misma. En efecto, supongamos una macla del tipo que se indica en la fig. 3; un movimiento del miembro de la derecha de la macla en la dirección de la tensión

aplicada está acompañado por el movimiento de la interfase desde AA' a BB'. La interfase de macla tiende a ajustar sus posiziones de tal modo que minimize la tensión de corte actuando a través de ella. Esta continua reacomodación de la interfase, para minimizar la tensión de corte, dá lugar a efectos anelástices.



Tensián de corte

Tensión de corte

Fig. 3

Movimiente de la interfase de macla por aplicación de una tensión de corte, según C. Zener.

R. Chang, siguiende éstas ideas atribuye el pico en la fase ¿ a la reubicacián de los átomos de H desde los sitios tetraédricos distorsionados, en la interfase de macla, a los sitios octaédricos vecinos y viceversa; el movimiente de la interfase está impédido por la reubicacián de los átomos de H y está controlado por la velocidad de difusión de éstos.

Si bien la fase tetragonal χ tiene relación axial c/a>l en centraposición a la fase ξ en la cual C/a \angle l, las dos estructuras son iguales y se puede suponer que el mecanismo actuante en ξ és válido (naturalmente con resultados un poco diferentes) para χ à ide allí la similitud entre los dos picos.

-106-

K. Bungardt y H. Preisendanz(fef. (21), cap. 4) han hecho mediciones de fricción interna en alambres de Zr cargados con H; obtienen los picos que hemos designado como P_2 y P_3 y no observan el pico P_1 (fig. 3, cap. 4). Para P_3 obtienen una energía de activación de 17 Kcal./mol y un ancho de 0.53 10⁻³, valores que concuerdan con los obtenidos en el cap. 5. No encuentran el efecto de envejecimiento ni estudian la variación de la altura del pico en función de la concentración. Finalmente, atribuyen éste pico a la difusión de pares de átomos de H (sin fundamentarlo).

Como vemos la interpretación de éstos autores és completamente falsa, como se deduce inmediatamente del diagrama de fases; en efecte, aún suponiendo que los pares de H puedan dar lugar a fricción interna, hemos viste que la cantidad de fase exágonal en la eleación decrece con el contenido total de H y además la cantidad de H disuelto en ésta fase (en solución sólida) ne aumenta con la concentración sino hasta cierto valor (muy pequeño), a partir del cual si seguimos agregando H comienza a precipitar una nueva fase (el hidruro) y la concentración de la fase exágonal se mantiene constante. Todo éste vale si el aumento de la concentración de H en la aleación se hace a temperatura constante, pues la solubilidad en la fase depende un poco de la temperatura, come muestra el diagrama de fases; para obviar éste inconveniente en nuestras experiencias hemos templado la muestra desde 400 °C para todas las concentraciones.

Finalmente, los autores citados no observan la caida del médulo de elasticidad que debe obtenerse en la zona de temperaturas en que apacen los picos, como muestra la fig.4 del cap. 4 y que se observa en nuestras experiencias (fig. 5, cap.5). Esto puede deberse a que no miden la frecuencia con suficiente precisión y por lo tante observan una disminución lineal del módulo con la temperatura.

La caida del módulo (fig. 5, cap. 5) con la forma típica para un proceso de relajamiento, la forma del pice y el factor de frecuencia (del orden de 10¹³ seg.⁻¹) parecería confirmar que el pice P₃ está asociado a un proceso de relajamiento contrelade por la difusión de átomos y por lo tanto la idea de que **bl** mevimiente de las interfases de macla esté regulade por el H.

<u>Pico P</u>₂: éste pico tiene un anche que no difiere mucho del que le correspondería si fuera producido por un proceso con un único tiempo de

-107-

relajamiento (tabla 1, cap. 5).Hemos visto que el hidruro cúbico no dá lugar a picos de fricción interna; además, como P₂ crece con la concentración total de H en la aleación, se puede razonablemente suponer que sea producido por algún proceso que ocurre dentre del hidruro tetragonal y asociado con el movimiento de átomos individuales debido a que su ancho no és muy distinto que para un pico singular. En efecto, la estructura de este hidruro se supone tetragonal centrada en las caras, donde los átomos de H ocupan los intersticios tetraédricos (ref.7, cap.4), con una composición del 50 % at. de H, es decir que la fórmula del hidruro és ZrH.

Apliquemos el formalismo de la teoría de grupos que hemos desarrollado en el capítulo 2 para estudiar la posibilidad de tener fricción interna en ósta estructura.

El grupo espacial és (ref. 4, cap.4) $D_{4h}^{17} = I 4/mmmy la ubicación$ de los elementos de simetría y posiciones equivalentes están dadosen la ref. (29) del cap. 2. El grupo puntual correspondiente ás $<math>D_{4h} = 4/mmm$.

Los átomos de H ocupan las posiciones equivalentes 8 f con simetria 2/m, es decir:

$$(0,0,0; \frac{1}{2},\frac{1}{2},\frac{1}{2}) + \begin{pmatrix} (\frac{1}{2},\frac{1}{2},\frac{1}{2}) ; (\frac{3}{2},\frac{3}{2},\frac{3}{2}) \\ (\frac{1}{2},\frac{3}{2},\frac{1}{2}) ; (\frac{3}{2},\frac{1}{2},\frac{1}{2}) \end{pmatrix}$$

Por las mismas razones que para el caso del hidruro cábico, podemos considerar sólo 4 posiciones diferentes por celda, para el H, pues las otras se pueden reducar a ástas mediante una translación del sistema de coordenadas. La celda está representada en la fig. 4 donde hemos numerado las 4 posiciones diferentes.



Celda para el hidruro tetragonal 8 .

-108-

Como en el caso del hidruro cúbico, las operaciones de simetría del grupo puntual están incluidas en el grupo factor; aplicando las pperaciones de simetría del grupo puntual sobre las 4 posiciones obtenemos los resultados que se indican en la tabla 2.

```
Tabla 2
```

Operación de simetría	Permutación
E	(1) (2) (3) (4)
° ₄	(1324)
°2	(12) (34)
°2	(14) (23)
C ⁿ 2	(12) (3) (4)
1	(1) (2) (3) (4)
^S 4	(1423)
G v	(13) (24)
ป ิส ปีท	(1) (2) (34) (n 2) (34)

Luego, para los caracteres de la representación inmediata queda:

D ¹⁷ 4h	E	20 ^t	c2 ^t	20°°t	20 ^{n^t}	1	28 ₄	Gh	2(j d	26 ^d
T	4	0	0	0	2	4	0	0	0	2

Teniendo en cuenta la tabla de caracteres de D_{4h} (ref. (27), cap. 2) y tomando sólo las especies de simetría mecánicamente activas, queda:

(mec.)
$$= A_{1g} + B_{2g} + E_{g}$$

luego, podemos tener friccián interna producida por el movimiente de los átomos de H colocados en los sitios octaédricos, pues aparecen otros modos mecánicamente activos aparte del A_{lg} que en áste caso corresponde al de equilibrio.

Introduciendo las frecuencias de salte entre sitios, que se indican en la fig. 4, podemos obtener la expresión de la matriz C y con las funciones adaptadas a la simetría calcular los vectores bases para para las representaciones irreducibles que nos interesan; como cada representación irreducible aparece una sóla vez, los vectores base son autovectores de la matriz C (ver, cap. 2). En la fig.5 hemos representado los resultados que se obtienen para los modos mecánicamente activos.



λ=0





$$\lambda = 4 (\mathbf{w}_1 + \mathbf{w}_3)$$



Eg

 $\lambda = 2 \left(\mathbf{w}_1 + \mathbf{w}_2 + \mathbf{w}_3 + \mathbf{w}_4 \right)$

Como se vá la frecuencia w_5 no aparece en la expresión de las frecuencias de relajamiento para ninguno de los modos mecánicos; además sólo podemos tener fricción interna bajo tensiones de corte (naturalmente si súpenemes ecupación de los sities tetraédricos unicamente). Si suponemos que las frecuencias w_2 y w_4 no difieren mucho de w_1 y w_3 respectivamente, vemos que las frecuencias de relajamiente para los dos modos no diferirán demasiado entre sí y por lo tante le mismo valdrá para los tiempos de relajamiento. Como el pico medido será la superposición de los dos modos és dable esperar que éste no difiera mucho del correspondiente a procesos con un único tiempo de relajamiento.

Para hacer estimaciones cuantitativas de la magnitud del pico, és necesario conocer la variación de los parametros c y a con la concentra ción de H en la fase (refs. (2), cap. (1 y (8), (17), cap. 2)

No hay mucha información sobre las propiedades del hidruro χ , sobre todo en lo que respecta a la composición y al mecanismo de formación de ésta fase. Algunos autores le asignan la composición Zr H (ref. (7), cap. 4) y otros una composición menos(refs. (13), (18) y(19), cap. 4) del orden de 33 % at.Además no hay concordancia en lo que respecta al valor de la relazión axial, como puede verse en la tabla 2 del cap. 4. En estas condiciones és muy dificil poder hacer una estimación cuantitativa de la magnitud del pice, pues no se sabe si la relación axial se mantiene constante alteriar la concentración de H en la aleación.

Si admitimos el modelo propuesto por R. L. Beck (fef. (7), cap. 4) para la formación de χ , o sea como producto metaestable de la descomposición de la fase δ al enfriar, admitiendo la composición ZrH para ésta podemos estimar a partir del diagrama de fases el porcentaje de fase χ en la aleación; ésta cantidad resulta proporcional a la cantidad de δ .Si representamos la altura del pico 2 en función de la cantidad de fase δ (en %) en la aleación, no se obtiene una recta sino una curva semejante a la de la fig. 3 del cap. 5, que pasa por el origen.Con el modelo de Beck no podemos explicar además el hecho de que durante el envejecimiento el tamaño de las zonas (bastones) de fase χ aumente con el tiempo.

Con el diagrama de fases propuesto por J. Motz (ref. (8) y fig.2, cap. 4) y suponiende que por templade desde 400 °C podemos retener toda la fase tetragonal, el pice también debería crecer linealmente con la proporción de hidruro, por lo menos hasta cerca de la zona de homogeneidad de la fase indicada con \mathcal{E} por éste autor (apreximadamente 60 % at.); esto no sucede, como se puede ver en la fig.3 del cap. 5, pues el pico comienza a saturarse a una concentración del orden de 40 % at. Además, mediante el diagrama de fases citado no podríamos justificar los resultados metalográficos.

Hence visto que durante el envejecimiente la altura del pice P_2 prácticamente no varia. Luego, si nuestra interpretación del proceso és correcta, ello implicaría que la cantidad de fase y en la aleación no debe variar mucho en el tiempo. En efecto, si de las figs. (21) ó (22) y (23) ó (24), del cap. 5, estimanos la proporción de áreas fase $\delta /$ fase $\delta =$ volumen fase $\delta /$ volumen fase δ , en el estado inicial inmediatamente después del templado desde 400 °C y después del envejecimiento, los resultados no difieren demasiado.

-111-

Mediante Rayos X, tomando diagramas de Deybe-Scherrer directamente en el alambre, hemos tratado de estadiar la influencia del envejecimiento sobre las estructuras que aparecen en la muestra. Para ello, se hicieron ensayos en muestras envejecidas y recuperadas, con concentmaciones de H del orden de 15 y 30 % at.; aparecen algunas lineas, para ángulos bajos, que no han side observadas por otres autores.La aparición o nó de las mismas no se puede correlacionar claramente con el envejecimiento ó la recuperación. Podrian corresponder a algunas de las fases presentes y que no han sido detectadas per etres, pues si comparamos los datos de los distitos autores(refs.(7), (8) y (10), cap. 4) no tedos observan la misma cantidad de líneas pese a que los diagramas fueron tomados pulverizande las muestras. Estas lineas adicionales **padrágn** significar tambián que la fase y va cambiando su tetragonalidad en el tiempo, pues están cerca de las lí-

neas que corresponden a ésta fase. En definitiva, de los datos de rayos X no se puede extraer ninguna conclusión sobre la evolución de la fase X.

La interpretación que hemos dado para el pico P₂ difiere fundamentalmente de la que han dado K. Bungardt y H. Preisendanz (ref. (21) y fig.3, cap. 4) o R.R. Hasiguti y colaboradores (ref. (22) y fig. 6, cap. 4), para el mismo pico. Los primeros aseguran que el pico és singular y lo atribuyen a un proceso que courre en la fase exágonal del Zr, mediante un mecanismo semejante al del pico Snoeck para metales cúbices. Además comparan la energía de activación medida con la que dan E. A. Gulbransen y K.F. Andrew (ref. (13), cap.4) para la difusión del H en Zr; como los des valeres concuerdan, este corroboraria, según elles, la explicación que prepenen. Sin embarge ne tienen en cuenta que la energía de activación que dan E.A. Gulbransen y K.F. Andrew no corresponde a la de difusión de H en la fase exégenal (que se supene bastante menos) sine en el hidrure. La rasén fundamental por la cuel creemes que su interpretación és falsa, se basa en el heche de que el pico aumenta con el contenido de H y por las mismas razones que hemes dade para el pico P3, ésto no puede explicarse mediante un mecanismo que ocurra en la fase exágenal. En le que respecta al anche del pice, vimes que P, ne difiere muche de un pice singular y come la precisión con que miden la energía de

activación estos autores és menor que la nuestra, erroneamente consideran al pico como singular.

-112-

En cuante a R.R. Hasiguti y celaberaderes(ref.(22), cap. 4), para uno de los pices medidos en Zircakey-2 cargada con H obtienen dates muy semejantes a les de K. Bungardt y H. Preisendanz y concluyen que el pice ás debide al movimiente de átomos de H, inducide por la tensión, desde sitios tetraédrices a ectaédrices y viveversa. Si bien un proceso de éste pipe puede dar lugar a un pice singular (ref. (19), cap. 2), creemos que la interpretación de éstos autores és falsa por las razones que hemos expueste para el pice en Zr.El hecho de que el pico que miden aumente con el templado y disminuya con el recocido, no contribuye a confirmar que éste ocurra en la fase exágonal pues hemos viste que durante el envejecimiente el pice P, puede decrecer. E. A. Gulbransen y K. F. Aldrew obtienen para la difusión del H en el hidrure $5 + \varepsilon$ una energía de activación de ll.4 Kcal./mel; si comparames éste resultade con la energía de activación medida para el pice P2, 12 + 0.8 Kcal./mol, vemos que los valeres sen muy pemejantes, Este está de acuerdo con la interpretación que hemos dado para el pice.

Finalmente, pedemos imaginar que si aparece un pice de fricción interna debido a la reubicación de los átomos de H en el hidrure y,tambión debería aparecer en la fase ξ . Sin embarge, ne debemos elvidar que en ξ los sitios intersticiales están prácticamente todos ocupados, con lo cual és muy dificil reubicar los átomos de H aplicando una tensión.

Exca P_1 : Podría suponerse que éste pice és preducide por un proceso de reacomodación de los átomos de H entre los intersticios de la fase exágonal. En efecte, F. Povelo y E. A. Bisegni (ref. (19), cap. 2) han demostrade que se puede obteher un pice singular, por pasage de los átomos de H desde sitios intersticiales ectaédrices a tetraédricos y viceversa, por aplicación de una tensión iuniaxial en la dirección del eje c del cristal; la frecuencia de relajamiento está dada por $2w_1^{4} + w_1$, donde w_1 és la frecuencia de salto desde un sitio tetraédrico al octaédrico más próximo y w_1^{4} la frecuencia para el salto inverso.

C.M. Schwartz y M.W. Mallet (ref. (9), cap. 4) encuentran para la difusión del H en la fase exágonal una energía de activación de 5.9 Kcal./mel, valor bastante próximo a la energía de activación para el pico P_1 (tabla l,cap.5) y que vale 4.6±0.5 Kcal./mel.

-113-

Además, a concentración constante el pico crece con la temperatura desde la cual se templa (fig. 13, cap. 5) y con éste tratamiento aumentamos el H disuelto en la fase **tra**ágonal. Finalmente, deformando el alambre no cambiamos la altura del pico, como muestra la fig. 17 del capítulo 5.

Todo lo anterior és coherente con un proceso debido a la redistribución de los átomos de H entre los sities intersticiales de la estruccura exágonal. Sin embargo, hay varios datos que se openen a ésta interpretación; ellos son:

a) El pico és mucho más ancho que para un proceso con un único tiempo de relajamiento. Esta diferencia no se puede explicar aún cuando pensemos en distorsiones locales de la red producidas por los precipitados de hidruro.

b) Durante el envejecimiente el pice aumenta, lo que implica que la cantidad de átomos en la fase debe aumentar e bien que debe aumentar en el tiempo la proporción de ásta fase en la aleación. La primer posibilidad está en contradicción con tedo lo que se conece sebre el diagrama de fases y la segunda queda descartada por el hecho de que la altura del pice en función del tiempe puede llegar a duplicarse (fig. (9), cap.5), lo que implicaría un aumente grande de la canti dad de fase d',que también está en contradicción con el diagrama de fases.

c) El baje valor del factor de frecuencia para el proceso de relajamiento (del orden de 10⁸ seg.⁻¹) no puede estar asociado con el salto de átomos individuales, pues en áse caso debería ser del orden de 10¹³ seg.⁻¹.

Podemos pensar en el movimiento de pares de átomos de H, come han sugerido K. EUNGARDT y H. PREISENDANZ (ref. (21), cap.4), para explicar el pico P₃. Si observamos la estructura exágonal compacta venos que no podemos tener reorientación de pares de átomos de H a menes que el par se destruya. Además, la solubilidad máxima del H en la fase exágonal a altas temperaturas ás del orden de 6% at. y come hay dos posiciones intersticiales tetraódricas por cada átomo de metal aproximadamente un 3% de los sitios estarían ocupados; a temperatura ambiente la ocupación és mucho menor.En estas condiciones es dable esperar que la probabilidad de formación de pares no sea muy grande. Hemos visto que si deformamos una muestra, sin cargarla con H, aparece un pico, (fig. 17, cap.5), situado en la zona del pico P₁ aunque

-114-

ligeramente desplazado (aproximadamente 15 °C) hacia menores temperaturas. Este pico coincide con el medido por R.R. Hasiguti, N. Igata y G. Kamoshita⁽¹⁾ en Zr 99.9 %, deformado 80% por laminado y que éstos autores designan como pico P_d. Observan que el pico no varía con el envejecimiento a temperatura ambiente y los datos que dan están reseñados en la tabla 3.

Tabla 3

Características del pico $P_d^{(1)}$

Energía de activación	Tiempo de rela- jamiento	Temperatura a la que aparece el pico pa- ra l Ko./seg !
4.1 <u>+</u> 0.5 Kcal./mol	3.3 10 ^{-8+0.5} seg.	205 °K

Podemos calcular a que temperatura debe aparecer el pico P_d para una frecuencia de 1 c./seg. En la tabla 4 se da el resultado y se compara éste pico con P_1 .

Pico	Q (Kcal./mel)	e (seg)	T _P (l c./seg.)
Pl	4.6 <u>+</u> 0.5	1.7 10 ^{-8±0.7}	1 4 4 °K
Pa	4.1 <u>+</u> 0.5	3.3 10 ^{-8+_0.5}	126 °K

Como vemos el pico P_d debería aparecer unos 18 °K per debajo del P_l que confirma que el pico que hemos obtenido deformando sin cargar con H és el P_d.

Como vemos en la tabla 4 los pices P₁ y P_d tienen características muy parecidas y por lo tanto és de suponer que sean producidos por procesos análogos.

El pico P_d se cree⁽²⁾ que és un pico de Bordeni⁽³⁾, és decir, producido por un proceso de relajamiente que envuelve el movimiento reversibles de kinks en las dislocaciones. En general en todos los metales además del pico de Bordeni aparece un pico satélite situado a

menores temperaturas⁽³⁾. Este pico fué observado también por R.R. Hasiguti, etc.⁽¹⁾ en Zr y designado como P_d[•]. En nuestro caso no aparece probablemente porqué no entra en el rango de temperaturas en el que se hacen las mediciones, debido a que las frecuencias que utilizamos son del orden del ciclo por seg. y los autores citados trabajan con frecuencias del orden del Kc./seg.

Como el pico P, es semejante al pico de Bordeni podemos supener que és debido a un mecanismo análogo és decir, producido por el movimiento de dislocaciones alrededor de sus posiciones de equilibrio. R.R Hasiguti^{(4),(5)} para explicar les pices que aparecen a temperaturas un poco mayores que las correspondientes a los picos de Bordoni, en metales puros deformados, propone un modele basade en el movimiento de Kinks atrapados por defectos puntuales. En el caso de que el movimiento de la dislocación no está controlado por la difusión de kinks modifica el modelo y considera segmentos de dislocación atrapadosmpor defectos.⁽⁵⁾Las expresiones que obtiene no difieren mucho entre sí. Si suponemos que el pice P, está dado por un mecanismo de éste tipo, por ejemplo dislocaciones atrapadas por los átomos de H, el aumento de éste pico durante el envejecimiente podría explicarse mediante un aumento de la densidad de dislocaciones producido por los hidru ros que precipitan en la matriz. En ése caso no queda muy claro el hecho de que la altura del pico no dependa de la deformación. Tambián podríamos pensar en una migracián de los átomos de H hacia las dislocaciones a medida que transcurre el tiempe y per lo tanto aumentamos los puntos de fijación y con ello la altara del pice. En lo que respecta al aumento del pice con la temperatura desde la cual se templa, podría deberse a que como aumentamos la cantidad de H en solución sólida (suponiendo que la densidad de dislocaciones se mantenga) producimos el mismo efecto que en el caso anterior. No podemos asegurar que tipo de proceso actúa pues la teoría, tanto para el pico de Bordoni, como para los picos denominados de Hasiguti y que aparecen a mayores temperaturas no está suficientemente fundamentada y además los resultados experimentales, sobre todo en metales exágonales sonmuy escasos.

Un efecto semejante al nuestro, fué encontrado por F. Fanti⁽⁶⁾ para Paladio cargado conH. En efecto, deformande la muestra sin introducir H se obtiene el pico de Bordoni y su satélite. Cargando con H y deformando ó viceversa dá lugar a que aparezca un sólo pico a tempe-

-116-

ratura algo mayor que la del pico de Bordoni y desaparezca éste y su satélite. El pico se satura para muy pequeñas concentraciones de H (5 10⁻⁴ % at.) y además para una dada deformación és mayor que el pico de Bordoni.

La semejanza entre éste pico y el de Bordoni y la casi coincidencia entre las dos energías de activación, lo lleva a concluir que ambos picos son debidos al movimiento de dislocaciones cerca de su posición de equilibrio y que el H actúa como fuente de kinks, con la cual el pico és mayor que el de Bordoni y además altera la barrera de potencial para el movimiento con lo cual la energía de activación és un poco mayor que para el pico de Bordoni.

Finalmente, queremos destacar que hemos hecho un **centrol** de la concentración de gases en el alambre, después del cargade con H, a los efectos de determinar si ha habide contaminación durante éste proceso; no se encontró variación en la composición respecto al material original entregado por el fabricante.

2- Conclusiones

Durante el estudio del proceso de envejecimiento hemos visto que los picos P, y P, crecen si la temperatura no pasa los 200 °C, pues a partir de ésta si han envejecide comienzan a recuperarse. Esto puede significar que a partir de tal temperatura la movilidad del H és muy grande y por le tante hay reacomodación de las fases o bien que existe una transformación de fase en esa zona. Las observaciones metalográficas muestran que el sistema evoluciona en el tiempo aún a temperatura ambiente; se observa una reacción en las interfases y en la distribución del hidruro X. Vimes que para las muestras recien templadas, tenemos una distribución de / en forma de pequeños núcleos (bastones) en los cuales no se observan maclas(al menos con el aumento utilizado); en las muestras envejecidas en cambio, los bastones aumentan de tamaño haciándese menes numerosos.y aparecen fuertemente maclados, Este comportamiento parecería indicar que los bastones fiequeños forman núcleos de una nueva fase a partir de los cuales ésta crece, en contradicción con la idea de que la fase χ és metaestable y por lo tanto tendería a desaparecer en el tiempo. Además la transformación que de lugar a ósta fase tiene todas las apariencias de una transformación martensítica, o sea, del tipo de

reacciones que no están termicamente activadas y que se realizan mediante un movimiento simultáneo de todos los átomos. Esto podría justificar el hecho de que no se haya podido medir una energía de activación para el envejecimiento del pico P_{χ^*}

Es necesario un estudio más completo sobre el diagrama de fases Zr-H pues como hemos visto hay todavía muchos puntos me aclarados como se ha detallado en el cap. 4. Esto debe hacerse sistemáticamente mediante Rayos X y metalografía y standarizando el tratamiento térmicode las muestras; las observaciones deben concentrarse sobre todo en la zona $\ll + \delta + \chi'$ que és la que menos se ha estudiado. Sólo conociendo bien el diagrama de fases se podrá dar una interpretación más exácta a los picos de fricción interna.

Es importante también poder hacer mediciones de fricción interna en todo el rango de concentraciones a los efectos de establecer claramente cuando comienzan a aparecer é a anularse los picos. Finalmente creemos de importancia fundamental estudiar el pico que aparece con la deformación tanto en muestra sin H como con contenido creciente de éste, pues sólo así podremos tener información sobre el mecanismo que dá lugar al pico P_1 .

Referencias

- 1) R. R. HASIGUTI, N. IGATA y G. KAMOSHITA, Acta Met. 10, 442 (1962)
- 2) J. FRIEDEL, " Dislocations", Pergamon Press (Lendon). (1964)
- 3) D. H. NIBLETT, " Physical Acoustics", vol. III-A, 77 (1966). Academic Press (N. York, London).
- 4) R.R. HASIGUTI, Proc. Int. Conf. Crystal Lattice Defects, 1962, J. Phys. Soc. Japan <u>18</u>, Supplement I, 114 (1963).
- 5) R.R. HASIGUTI, Phys. stat. sol. 2, 157 (1965)
- 6) F. FANTI, Nuovo Cimente, <u>38</u>, 728 (1965).

Agradecimientos

Este trabajo se efectué en el Departamento de Metalurgia de la Comisión Nacional de Energía Atómica, bajo la dirección del Dr. E.A. Bisogni a quien agradezco profundamente el interós y asesoramiento que me ha brindado. Asimismo expreso mi reconocimiento a los Directivos del Laboratorio por haberme dado la oportunidad de realizar el trabajo.

Agradezce también, al Ing. D. Vasallo por la puesta a punto de la técnica metalográfica, a la Sta. L. Recalde por realizar el trabajo de metalografía, a los Drs. L. Boschi y C. Araez por el asesoramiento en la parte experimental, al Ing. J. Maza y al Dr. G. Schoeck per las provechesas discusiones sostenidas y finalmente a todo el personal del Laboratorio sin la cooperación del cual éste trabajo minimo habría hecho.