

1. - Análisis químico cualitativo: su finalidad, relación con el análisis cuantitativo y otras disciplinas químicas. Breve reseña histórica de su desarrollo, su estado actual y tendencias evolutivas, métodos de trabajo químicos y físicos químicos o instrumentales. Concepto de macro, semi micro y microanálisis. Reacción y reactivo, cruce de para apreciar el valor analítico de las reacciones químicas. Sensibilidad y especificidad. Ensayos de control y ensayos en blanco. La muestra para el análisis.
2. - Sóluto y solución. Precipitación y precipitado. Distintas maneras de expresar la concentración de soluciones mоляres, normales y empíricas. Soluciones moleculares, iónicas y colidales. Inconveniente que las sustancias en estado coloidal presentan en el análisis y manera de evitarlos. Separaciones de estado, especialmente sólidos de líquidos. Decantación, filtración y centrifugación. Fiechos filtrantes. Participación en la distribución: empleo de solventes inmiscibles. Teoría de lavado de precipitados.
3. - Resumen de los aspectos principales de la teoría de dissociación electrolítica de Arrhenius. Factores que influyen en la ionización: sustancia, solvente, concentración y temperatura. Ionización y reactividad química; reacciones químicas y reacciones moleculares. Conceptos modernos sobre el estudio de los electrolitos fuertes en solución. Relación entre actividad y concentración y factor o coeficiente de actividad. Fuerza iónica. Ejemplos sencillos.
4. - Equilibrio químico y ley de acción de masas. Ácidos y bases débiles. Constante de ionización K_i y fuerza iónica. Ácidos y bases. Ionización de ácidos monobásicos y polibásicos. Casos de los ácidos acético, sulfhídrico, carboníco y fosfórico. Efecto de ion común en la ionización de ácidos y bases débiles. Regulación de la concentración de ion sulfuro de una solución de ácido sulfhídrico, y de los aniones de electrolitos débiles en general. Problemas.
5. - Ácidos y bases; definición según Bronsted y Lowry. Reacciones protolíticas y ion hidronio. El agua como ácido y base débil: su ionización. Producto iónico del agua. Expresión de la acidez molar de las soluciones. Concentración de ion hidrógeno. Soluciones reguladoras de la concentración de ion hidrógeno. Composición y modo de actuar. Poder regulador. Aplicación de estas soluciones en análisis. Problemas. Indicadores. Condiciones que deben reunir y teorías acerca de su modo de actuar. Indicadores más comunes. Fenolftaleína, heliantina, tornasol, azul de bromotáinol.

6.- Hidrólisis, distintos casos. Factores que la determinan. Cálculo del grado de hidrólisis y de la (H) de la solución. Cómo se modifica la hidrólisis. Casos de hidrólisis importantes para el análisis químico. Problemas.

Iones complejos. Obtención; constante de ionización y estabilidad relativa de los mismos. Estudio de los tipos más comunes de iones complejos: amoniacales, sulfurados, cianurados, hidroxilados, etc. Complejos orgánicos: quelatos. Utilización de los iones complejos en análisis.

7.- Equilibrio químico de erogéneo y precipitación. Producto de solubilidad. Deducción de este principio. Imprecisión de la constante para distintos tipos de electrolitos poco solubles. Utilidad del principio para interpretar fenómenos de precipitación y solubilización. Sus limitaciones. Problemas. Disminución de solubilidad por efecto de ion común; a licación en análisis. Aumento de solubilidad. Efecto salino.

Condiciones ideales de precipitación; precipitados gelatinosos y cristalinos. Adsorción. Impurificación de precipitados; fenómenos de coprecipitación y postprecipitación. Purificación de precipitados; lavados, digestión, reprecipitación.

8.- Fenómenos de óxido reducción. Concepto de oxidación y reducción. Fuerza relativa de oxidantes y reducidores. Potencial normal de reducción. Electrodo de hidrógeno. Ajuste de las reacciones redox por el método del ion electrón. Constantes de equilibrio de reacciones redox. Problemas.

Modo de actuar de los principales agentes oxidantes y reducidores empleados en análisis.

9.- La investigación de cationes por vía húmeda. Marchas sistemáticas y ensayos aislados. Separación e identificación. El sistema periódico de los elementos y la clasificación analítica de los iones. Agrupación de los elementos catiónicos en clíps y grupos. Reacciones generales de éstos y sus características. La primera división de cationes: precipitables en medio clorhídrico diluido.

Cationes platal, plomo y mercurios. Reacciones y separación. Otras sustancias que pueden precipitar en esta división: reconocimiento y eliminación de interferencias. Investigación de plata en presencia de gran cantidad de ion mercurioso. Ensayos por vía térmica.

10.- Segunda división de cationes: Precipitables por ion hidrógeno sulfurado en solución clorhídrica 0,5 N. Cationes plomo, mercurio, bismuto, cobre, cadmio, antimonio, arsénico, estaño. Reacciones de separación.

Teoría de la precipitación y solubilización de los sulfuros metálicos. Influencia de la (H) sobre ambos factores. Solubilidad de los sulfuros en HCl , HNO_3 y agua regia.

Separación de los sulfuros de esta división en dos grupos:

a) con los polisulfuros alcalinos, b) con hidroxido de potasio.

Inconvenientes que se presentan en esta división: uso de cloración. Ensayos por vía térmica. Métodos especiales para reconocer pequeñas cantidades de arsénico y antimonio.

Posibilidad de una sistemática sin el empleo del hidrógeno sulfurado.

11.- Tercera división de cationes; precipitables por hidró eno sulfurado en medio alcalino (amoniacal, Hierro, aluminio, cromo, zinc, manganeso, níquel, cobalto. Presencia de sustancias incompatibles con la marcha normal, cómo se investigan, eliminan. Caso especial del ácido fosfórico.

Reacciones de los cationes de esta división y separación. Trivalentes y divalentes. Anfóteros y no anfóteros.

Nociones sobre anfoterismo; carácter general de esta propiedad; principales hidróxidos y sulfuros anfóteros. Punto isoeléctrico.

12.- Cuarta división de cationes: precipitables por carbonato de amonio en medio amoniacal. Calcio, estroncio y bario. Reacciones y separación. Precipitación fraccionada: estudio teórico del problema.

Quinta división de cationes: no precipitables por los reactivos generales de las otras divisiones: magnesio, litio, potasio, sodio y amonio. Reacciones. Búsqueda del ion amonio y eliminación. Empleo del espectroscopio en análisis cualitativo para el reconocimiento de elementos y compuestos. Espectros de emisión y absorción.

13.- Caracteres analíticos de los elementos poco comunes. wolframio, molibdeno, oro platino, selenio, vanadio, titanio, uranio, torio, circonio, cerio, y berilio.

14.- Investigación sistemática de aniones. Relación entre el carácter catiónico o aniónico de un elemento y su posición en el sistema periódico. Relación entre valencia y carácter catiónico o aniónico para un mismo elemento.

Clasificación de los aniones teniendo en cuenta. a) propiedad de dar productos volátiles; b) de dar sales insolubles; c) de ser oxidantes reductores o indiferentes. Nociones acerca de marchas de medios ácidos y de medios alcalinos. Resumen de la marcha de Dobbins-I jungs. Marcha de Engelder. características principales de sus cuatro divisiones.

15.- Primera división de aniones: aniones que desprenden gases por acción del ácido clorhídrico o sulfúrico diluido. Cianuros, sulfuros, sulfitos, tiosulfatos, carbonatos, nitritos e hipocloritos. Reacciones; casos especiales de separación.

16.- Segunda división de aniones: aniones precipitables por una solución bárica-cálcica en medio neutro. Sulfatos, cromatos, fluoruros, fosfatos, arsenitos, arseniatos, boratos, silicatos, oxalatos y tartratos. Reacciones. Casos especiales de separación.

17.- Tercera división de aniones. Precipitables por nitrato de plata en medio nítrico diluido. Cloruros, bromuros, ioduros, ferrocianuros, tiocianatos. Reacciones, casos especiales de separación.

Cuarta división de aniones. No precipitables por los reactivos generales de las otras divisiones anteriores: nitratos, percloratos, cloratos y acetatos. Reacciones.

- 18.- Análisis sistemático. Insayos previos. Distintas clases de productos sólidos metálicos, sólidos salinos, soluciones, apreciación de caracteres organolépticos. Insayos por vía húmeda sobre sustancias en solución. evaporación, acción de los álcalis fuertes del carbonato de sodio y otros reactivos. Acción del ácido sulfúrico diluido y concentrado sobre sales preparación de la solución para la investigación sistemática de aniones. Insayos de aniones oxidantes y aniones reductores.
- Insayos por vía térmica. Llum. del gas y zonas de reacción. Colación de la llama. Calentamiento en tubo cerrado. Preparación de perlas de óxido y de sal de fósforo en llama oxidante y en llama reductora. Elementos que dan perlas características. Inssayo de disolución. apreciación de la acción del agua y de distintos solventes. Tablas de solubilidad y usos de las mismas.
- 19.- Análisis sistemático. Insayos previos. Disgregación de sustancias poco solubles. Métodos por vía húmeda con ácido sulfúrico concentrado, con mezcla de ácidos fluorhídrico y sulfídrico, con solución de carbonato de sodio.
- Métodos por vía térmica. Disgregantes alcalinos y ácidos. Carbonato de sodio, carbonato de potasio y mezclas de éstos con agentes oxidantes o sulfurantes. Disgregación reductora con ciujo de potasio. Sulfato ácido de potasio y de sodio. Otros disgregantes.
- Procesos químicos que se cumplen durante la disregación. Solubilización de los disgregados y análisis de las soluciones obtenidas. Uso y o cuidado del material de platino.
- 20.- Análisis cualitativo aplicado al análisis de: aleaciones, minerales, rocas y tierras, cenizas, escorias, pigmentos minerales, mezclas salinas, etc.