

781


FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS Y NATURALES

Curso para docentes :

NOMENCLATURA QUÍMICA INORGÁNICA- MAGNITUDES Y UNIDADES FÍSICO QUÍMICAS

- 1- Introducción . Glases de nomenclatura. Nociones preliminares
- 2- Elementos químicos. Isótopos. Grupos de elementos
- 3- Formulas y nombres en general. Principios de la nomenclatura racional
- 4- Iones y radicales. Cationes y aniones. Radicales. Hidruros
- 5- Iso y heteropolianiones. Galenas y ciclos inorgánicos
- 6- Ácidos y sales
- 7- Compuestos de coordinación. Generalidades. Atomo central y ligando
- 8- Ligandos polidentados. Isomería en complejos.
- 9- Estereoisomería. Generalidades. Caso de las estructuras octaédricas
- 10- Complejos polinucleares. Ligandos puente. Clumulos metálicos
- 11- Estado sólido. Generalidades. Polimorfismo. Tapices moleculares
- 12- Compuestos del boro. Boranos, nido y clusoboranos poliedricos
Metaboranos.
- 14- Terminología científica. Principios generales. Magnitudes.
Unidades. Normas
- 15- Sistema internacional. Unidades fundamentales y derivadas.
Terminología físicoquímica. Casos especiales.


Dr. Luis F. Bertello


Dra. J. F. POSSIDONI de ALBINATI
DIRECTORA DEL DPTO. DE
QUÍMICA INORGÁNICA ANALÍTICA
Y QUÍMICA - FÍSICA