

PROGRAMA ANALITICO
QUIMICA

PRIMER PARCIAL

CAPITULO 1

1.1 NOMENCLATURA QUIMICA Óxidos

- 1.1.1 Óxidos metálicos
- 1.1.2 óxidos no metálicos

1.2 Hidróxidos

1.3 Hidruros metálicos

1.4 Hidrácidos

1.5 Oxácidos

1.6 Sales binarias

1.7 Oxísales

- 1.7.1 Neutras
- 1.7.2 Básicas
- 1.7.3 Acidas

CAPÍTULO 2

INTRODUCCIÓN A LA QUÍMICA

- 2.1 Masa atómica
- 2.2 Número de Avogadro y masa molar de un elemento
- 2.3 Masa molecular
- 2.4 Composición porcentual de los compuestos
- 2.5 Determinación de fórmulas empíricas y moleculares. (Método experimental).

SEGUNDO PARCIAL

ESTEQUIOMETRIA

2.6 Reacciones químicas y ecuaciones químicas (métodos de igualación)

2.7 Cantidad de reactivos y productos

2.8 Reactivo limitante

CAPITULO 3

GASES

3.1 Introducción

3.2 Propiedades de los gases

3.3 Leyes de los gases: ley de Boyle , Gay –Lussas y combinada

3.4 Ecuación de estado de los gases ideales

3.5 Ley presiones parciales de Dalton recolección de gases sobre agua

3.6 Estequiometria de los gases

CAPITULO 4

PROPIEDADES FÍSICAS DE LAS SOLUCIONES

4.1 Tipos soluciones

4.2 Enfoque moléculas del procesos de soluciones

4.3 Unidades de concentración

4.4 Efecto de la temperatura en la solubilidad (sales y Gases)

4.5 Propiedades coligativas de las soluciones



FACULTAD DE CIENCIAS Y TECNOLOGÍA
CURSO PRE UNIVERSITARIO VIRTUAL
GESTIÓN I/2024



EXAMEN FINAL

PROPIEDADES COLIGATIVAS

4.4 Efecto de la temperatura en la solubilidad (sales y Gases).

4.5 Propiedades coligativas de las soluciones.

4.6 Determinación de fórmulas empíricas y moleculares.

BIBLIOGRAFÍA:

- 1) **Química**
13ª edición
Raymod Chang y Jason Overby