



Opción C-
B-Univ



QUÍMICA-Ficha 04

Profesor: Jaime Espinosa

jaespimon@hotmail.com

<https://jaespimon.wordpress.com/>

Repaso de lo anterior

Lo que hemos visto hasta ahora.

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA DE QUÍMICA INORGÁNICA

- Compuestos binarios del O: óxidos, peróxidos
- Compuestos binarios del H: H⁻ y H⁺
- Otros compuestos binarios. Sales de -uro
- Ácidos
- FALTAN LAS SALES

ÁTOMO

- Z y A.
- Algo del SP
- Modelos atómicos
- Iones
- Isótopos
- Configuración electrónica de la forma (2,8,x)

ESTEQUIOMETRÍA

- Ar y Mr
 - Cálculos de moles en muestras con la masa en gramos
 - Número de Avogadro
 - Ley de los gases. Cálculo de moles en gases.
 - Concentración de una disolución: Molaridad
-

Ejercicios pendientes

2. Se desean preparar 250 cm³ de una disolución de cloruro de potasio en agua, cuya concentración sea 0,30 M. Realizar los cálculos necesarios e indicar cómo se procedería.

Buscad en el SP las Ar

1. Se recogen 1,25 moles de CO₂ en un recipiente de 20 L y a una temperatura de 25 °C. ¿Cuál será la presión ejercida por el gas? R = 0,082 atm.L /mol.K

2. Calcular la cantidad de NaOH necesaria para preparar 250 ml de disolución 4,5 M. Ar: Na = 23, O = 16, H = 1.

3. ¿Cuál será el volumen ocupado por 0,50 moles de un gas medido a 20 ° C y 760 mm de presión? R = 0,082 atm.L /mol.K

4. (Examen Univ 2016)

¿Cuántos gramos de HI hay en 250 mL de una disolución 0,4 M. Ar: H = 1, I = 126,9

5. Formulación y nomenclatura (a modo de examen)

- a) SiO₂
- b) HCl
- c) Sulfuro de hierro (II)
- d) HNO₃
- e) Carbonato de calcio
- f) Ioduro de cobre (II)
- g) H₂O₂,
- h) CuH₂
- i) Al(OH)₃
- j) BaSO₄

Seguimos con ...

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA DE QUÍMICA INORGÁNICA

Hay que saberse de memoria la lista de ácidos: Ciclos C: pág. 47 , Ciclos B: pág. 123, UNIV: pág. 33.

Chuleta de formulación QI: Ciclos C: pág. 50, Ciclos B: pág. 126, UNIV, pág.36

Nuevo: Sales: Ciclos C: pág. 31 y sig., Ciclos B: pág. 107 y sig., UNIV: pág. 15 y sig.

HClO	Ácido hipocloroso	ClO ⁻	Ión hipoclorito
H ₂ SO ₃	Ácido sulfuroso	SO ₃ ⁻²	Ión sulfito
HClO ₃	Ácido clórico	ClO ₃ ⁻	Ión clorato
HClO ₄	Ácido perclórico	ClO ₄ ⁻	Ión perclorato
H ₂ SO ₄	Ácido sulfúrico	SO ₄ ⁻²	Ión sulfato

Sal	Oxoanión de procedencia	Nombre
NaClO	ClO ⁻	Hipoclorito de sodio
NaClO ₂	ClO ₂ ⁻	Clorito de sodio
NaClO ₃	ClO ₃ ⁻	Clorato de sodio
NaClO ₄	ClO ₄ ⁻	Perclorato de sodio
K ₂ SO ₃	SO ₃ ⁻²	Sulfito de potasio

K_2SO_4	SO_4^{-2}	Sulfato de potasio
-----------	-------------	--------------------

Seguimos un poco más...

EL ÁTOMO

- Configuración electrónica (Ciclos C: pág. 75 y sig., Ciclos B: pág. 150 y sig. ,Univ: pág. 99 y sig.)
 - Los números cuánticos
-