

EXAMEN DE CÁLCULOS QUÍMICOS

1) Calcula la composición centesimal del: $\text{Mg}_3(\text{AsO}_4)_2$.

Masas atómicas: Mg: 24, As: 74'92, O: 16.

2) Tenemos 200 g de Na_2CO_3 . Calcula: a) El número de moles del compuesto. b) El número de moles de oxígeno. c) El número de gramos de carbono. d) El número de átomos de sodio.

Masas atómicas: Na: 23, C: 12, O: 16.

3) Una disolución de ácido sulfúrico (H_2SO_4) tiene un 20 % de porcentaje en masa y una densidad de 1'2 kg/l. Calcula su concentración en: a) Molaridad. b) Masa por volumen.

Masas atómicas: H: 1, S: 32, O: 16.

4) 20 cm^3 de un gas ejercen una presión de 800 mm Hg a 40 °C. Calcula su masa molecular si hay 64 mg.

5) Escribe la configuración electrónica de un átomo con $Z = 100$.

6) Un compuesto contiene: Sb: 25'4 %, Se: 41'2 % y O: 33'4 % . Averigua su fórmula molecular.

Masas atómicas: Sb: 121'76, Se: 78'96 y O: 16.