

- 1.- ¿Cuántas moléculas de cloruro de hidrógeno (HCl) hay en 6 moles de dicho compuesto? (sol: $3,612 \cdot 10^{24}$ moléculas)
- 2.- ¿Cuántos moles de amoníaco NH_3 hay en 100 g de dicho gas? (sol: 5,88 moles)
- 3.- ¿Cuántas moléculas de SO_2 hay en 100 g de dicho gas? (sol: $9,4 \cdot 10^{23}$ moléculas)
- 4.- Calcula la masa en gramos de una molécula de Cl_2 (sol: $1,179 \cdot 10^{-22}$ g)
- 5.- Calcula la masa en gramos de un mol de Na_2CO_3 (sol: $m = 106$ g)
- 6.- Calcula los gramos que se tienen que pesar para preparar 1,4 moles de sulfato de sodio Na_2SO_4 . (sol: 198,8 g)
- 7.- Halla el número de moléculas existentes en 55 g de Nitrógeno (N_2). ¿Cuál será la masa en gramos de una de ellas? (sol: $4,7 \cdot 10^{-23}$ g, $1,179 \cdot 10^{24}$ moléculas)
- 8.- Calcula el número de átomos de cada clase que hay en 4 g de CaSO_4 (sol: Ca: $1,8 \cdot 10^{22}$ át, S: $1,8 \cdot 10^{22}$ át, O: $7,2 \cdot 10^{22}$ át)
- 9.- Calcula las moléculas que hay en 2500 g de ácido sulfúrico H_2SO_4 . (sol: $1,53 \cdot 10^{25}$ moléculas)
- 10.- Si tenemos $5 \cdot 10^{25}$ moléculas de ácido nítrico HNO_3 , ¿cuántos gramos de ácido tenemos? (sol: 5232,56 g)
- 11.- ¿Cuántos moles de ácido clorhídrico hay en 10 Kg de HCl? (sol: 273,97 moles)

Datos:

Masas atómicas: H=1; O=16; Na =23; S=32; Cl=35,5 N=14; Ca=40; C=12