

PLATAFORMA DE CLASES VIRTUALES, LIBROS Y LOS MEJORES VIDEOS PARA POTENCIARTE

KIBO

PRÁCTICA 10 UNIDADES QUÍMICAS DE MASA

- ¿Cuántos at - g contiene una muestra de 216 g de aluminio ($Al = 27$)?
a) 2 b) 5 c) 8
d) 10 e) 2
- Determine el número de mol - g existentes en 336 g de $C_6H_4(NO_2)_2$
a) 1 b) 2 c) 3
d) 4 e) 5
- Se tiene 80 g de oxígeno, ¿cuántas mol - g contiene?
a) 3 b) 1,5 c) 2,5
d) 5 e) 0,5
- Determine el peso molecular del anhídrido nítrico (N_2O_3). P.A($N = 14$, $O = 16$)
a) 30 uma b) 44 uma c) 62 uma
d) 76 uma e) 74 uma
- ¿Qué masa en gramos está contenida en 2 mol - g de gas hilarante (N_2O)? P.A($N = 14$)
a) 22 g b) 44 g c) 88 g
d) 11 g e) 55 g
- ¿Cuántas moléculas de H_2O están presentes en 180g de dicho compuesto?
a) No b) 5 No c) 8 No
d) 10 No e) 100 No
- ¿Cuántos átomos de calcio están presentes en 1600 g de dicho elemento? ($Ca = 40$)
a) 4 No b) 20 No c) 30 No
d) 40 No e) 100 No
- ¿Cuál de las siguientes masas es mayor?
a) 50 g de hierro
b) 5 mol - g de nitrógeno (N_2)
c) 0,10 mol - g de oxígeno
d) $3 \cdot 10^{23}$ átomos de carbono
e) 10 mol - g de hidrógeno
- ¿Cuál es el peso de una aleación formada por 18 at-g de cobre y 24 at-g de zinc? P.A. ($Cu = 63,5$, $Zn = 65$)
a) 2700 b) 2703 c) 2803
d) 2903 e) 2603
- Halle el número de átomos en 230 y de sodio. P.A. ($Na = 23$)
a) 10 b) 6×10^{23} c) 3×10^{22}
d) $3,5 \times 10^{22}$ e) 60×10^{23}