



CONTROL FORMATIVO: "ESTEQUIOMETRIA"

- La masa molecular de $\text{Au}_2(\text{CO}_3)_3$ será de: (P. atómicos: Au= 197 g/mol; C= 12 g/mol; O= 16 g/mol)
 - 374 g/mol
 - 574 g/mol
 - 454 g/mol
 - 550 g/mol
 - 377 g/mol
- El porcentaje de Na en el $\text{Na}_2(\text{SO}_3)$ será de: (P. atómicos: Na=23 g/mol; S= 32 g/mol; O= 16 g/mol)
 - 18,25 %
 - 57,96 %
 - 36,5 %
 - 58,53 %
 - Ninguna de las anteriores
- Los moles de $\text{Al}(\text{OH})_3$ que hay en 125 gramos de sustancia son: (M. at.: H= 1,0 g/mol; Al= 27 g/mol; O= 16 g/mol)
 - 1,5
 - 2,6
 - 0,62
 - 1,6
 - 3,6
- La masa molecular de $\text{Na}_2\text{SO}_4 \times 10\text{H}_2\text{O}$ será de: (M. at.: H= 1,0 g/mol; S= 32 g/mol; O= 16 g/mol)
 - 322 g/mol
 - 532 g/mol
 - 175 g/mol
 - 185 g/mol
 - 150 g/mol
- El porcentaje de Ca en el $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ será de: (P. atómicos: Ca=40 g/mol; N= 14 g/mol; O= 16 g/mol)
 - 17,07 %
 - 24,39 %
 - 40 %
 - 58,53 %
 - Ninguna de las anteriores
- ¿A cuántos moles equivalen 112 gramos de CaO (óxido de calcio)? (M.molec.: Ca=56,0g/mol)
 - 1
 - 2
 - 3
 - 4
 - 5
- En 252 gramos de bicarbonato de sodio (NaHCO_3), ¿cuántos moles hay? (M. at.: H= 1 g/mol; Na= 23 g/mol; O= 16 g/mol; C= 12 g/mol)
 - 1,5
 - 3,0
 - 4,0
 - 6,0
 - 1,9
- El porcentaje de Mg en el $\text{Mg}(\text{OH})_2$ será de: (M. at.: Mg= 24,3 g/mol; H= 1 g/mol; O= 16 g/mol)
 - 14,16 %
 - 54,88 %
 - 40,68 %
 - 41,68 %
 - 51,88 %
- La masa molecular del NaCl es de 58,5 g/mol, en 15,8 moles de sustancia tendrá:
 - 724,3 gramos
 - 924,3 gramos
 - 824,3 gramos
 - 9243 gramos
 - 3,7 gramos

10. La masa molecular de $Mg_3(PO_4)_2$ será de: (M. at.: Mg=24,3 g/mol; P= 30 g/mol; O= 16 g/mol)

- a) 26,09 g/mol
- b) 260,9 g/mol
- c) 2619 g/mol
- d) 61,9 g/mol
- e) 36,9 g/mol

11. 10 gramos de hidróxido de sodio NaOH corresponde a: (M. at.: H= 1,0 g/mol; Na= 23 g/mol; O= 16g/mol)

- a) 1 mol.
- b) $\frac{1}{4}$ de gramos.
- c) 40 moles.
- d) 40 gramos.
- e) 0,25 moles.

12. El porcentaje de Ca en el CaH_2 será de: (M. at.: Ca= 40 g/mol; H= 1 g/mol)

- a) 4,56 %
- b) 0,06 %
- c) 16,47 %
- d) 95,2 %
- e) 87,05 %



TALLER RETROALIMENTACIÓN DE: "UNIDADES DE CONCENTRACIÓN PORCENTUALES"

I. Resuelve los siguientes ejercicios

- Al destilar 120 mL de un vino de mesa se obtuvieron 11.4 gramos de alcohol, ¿Cuál es el % m/v?
A) 9.5 % m/v
B) 13.6 % m/v
C) 8.67 % m/v
D) 14.9 % m/v
E) Se requiere información es insuficiente para determinar una solución del ejercicio
- Calcula el % m/v de 10 gramos de alcohol disuelto en 40 mL de disolución.
A) 40 % m/v
B) 10 % m/v
C) 25 % m/v
D) 4 % m/v
E) Se requiere información es insuficiente para determinar una solución del ejercicio
- Determina el %m/m de una solución preparada con 20 g de KCl en 200 ml de agua
A) 20 %m/m
B) 16.6 %m/m
C) 44 %m/m
D) 9.09 %m/m
E) Se requiere información es insuficiente para determinar una solución del ejercicio
- Determina el % m/v de una solución formada por 35 gramos de metanol (CH_3OH) en 300 mL de solución.
A) 35 % m/v
B) 10.4 % m/v
C) 11.6 % m/v
D) 25 % m/v
E) Se requiere información es insuficiente para determinar una solución del ejercicio
- Si se diluyen 15 gramos de HCl en 200 gramos de H_2O , ¿Cuál es la concentración de %m/m de dicha solución?
A) 15 %m/m
B) 32.2 %m/m
C) 7.5 %m/m
D) 6.97 %m/m
E) Se requiere información es insuficiente para determinar una solución del ejercicio
- Si tenemos 0.85 g de cloruro de sodio (NaCl) y los disolvemos en un vaso que tiene 60 g de agua, ¿Cuál es el porcentaje en masa de NaCl en la disolución?
A) 1.39% m/m
B) 0.85% m/m
C) 1.41% m/m
D) 0.51% m/m
E) Se requiere información es insuficiente para determinar una solución del ejercicio
- ¿Cuántos g de ácido clorhídrico (HCl) necesitamos para que en 250 mL de agua haya una solución de 25 %m/v?
A) 50 gramos
B) 62.5 gramos
C) 68.75 gramos
D) 10 gramos
E) Se requiere información es insuficiente para determinar una solución del ejercicio
- ¿Cuál será la concentración porcentual de una solución que contiene 45 g de ácido nítrico (HNO_3) diluidos en 350 g de solución?
A) 45 % m/v
B) 10.4% m/v
C) 12.8 % m/v
D) 11.39 % m/v
E) Se requiere información es insuficiente para determinar una solución del ejercicio
- ¿Cuántos g de clorato de potasio se necesitan para preparar una solución al 35 %m/m de KClO_3 diluidos en 500 g de solución?
A) 7 gramos
B) 9.45 gramos
C) 175 gramos
D) 100 gramos
E) Se requiere información es insuficiente para determinar una solución del ejercicio
- La cantidad de disolución acuosa al 15%v/v que se podrá preparar al disolver 25 mL de alcohol en agua es
A) 166,6 mL
B) 100 mL
C) 40,3 mL

- D) 25 mL
- E) 15 mL

11. El volumen de acetona que se requiere para preparar 70 mL de disolución acuosa de acetona de concentración 25%v/v es

- A) 100 mL
- B) 95 mL
- C) 70 mL
- D) 25 mL
- E) 17,5 mL

12. Se disuelven 5g de NaCl en 80 mL de agua. La concentración en % m/m de la disolución acuosa es

- A) 100
- B) 90
- C) 85
- D) 75
- E) 5,8

13. La cantidad de disolución al 5 %m/m que se podrá formar al disolver 2 g de soluto en disolución acuosa es

- A) 2 g de disolución.
- B) 5 g de disolución.
- C) 7 g de disolución
- D) 40 g de disolución
- E) 100 g de disolución.

14. El volumen de acetona que se requiere para preparar 70 mL de disolución acuosa de acetona de concentración 25%v/v es

- A) 100 mL
- B) 95 mL
- C) 70 mL
- D) 25 mL
- E) 17,5 mL

15. La cantidad de disolución al 5% m/m que se podrá formar al disolver 2 g de Solute en disolución acuosa es

- A) 2 g de disolución.
- B) 5 g de disolución.
- C) 7 g de disolución
- D) 40 g de disolución
- E) 100 g de disolución.