

6. La fórmula para calcular el pH es:

- a) $\text{pH} = -\log [\text{H}^+]$ b) $\text{pH} = \log [\text{H}^+]$ c) $\text{pH} = -\log [\text{H}_2\text{O}]$ d) $\text{pH} = -\log [\text{H}_3\text{O}^+]$

7. El pH de una solución 1×10^{-6} M de NaOH es:

- a) 9 b) 5 c) -5 d) -9

8. La fenolftaleína es incolora cuando se encuentra en un medio:

- a) básico b) ácido c) neutro d) frío

9. La sangre tiene un pH de 7.5, por lo que es clasificada como:

- a) ácida b) básica c) neutra d) salina

10. En un litro de agua se disuelven 15 gramos de las siguientes soluciones, ¿con cuál de ellas se obtiene un pH menor a siete?

- a) Ácido fosfórico b) Sulfato de calcio c) Cloruro de sodio d) Nitrato de potasio

11. Las disoluciones están constituidas por un soluto y...

- a) agua b) disolvente c) acetona d) alcohol

12. ¿Cuántos ml de alcohol se tendrán en 938 ml de brandy a 36%?

- a) 337.68 ml b) 360 ml c) 608 ml d) 619.52 ml

13. ¿Qué volumen de solución se necesita para obtener una concentración 2 molar de NaOH con 160 g de este compuesto?

- a) 1 l b) 2 l c) 3 l d) 4 l

14. Para tener dos litros de solución se disuelven 28 g de NaOH (hidróxido de sodio), ¿cuál será su concentración molar?

Elemento	Masa atómica (g/mol)
Na	23
O	16
H	1

- a) 0.35 M b) 0.70 M c) 1.15 M d) 1.40 M

15. Se desea preparar una solución acuosa de ácido sulfúrico a 10% en volumen. ¿Qué cantidad de esta solución se obtendrá si únicamente se cuenta con 15 ml del ácido?

- a) 10 ml b) 100 ml c) 150 ml d) 175 ml