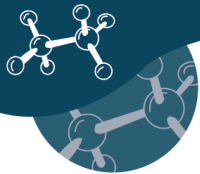


Nomenclatura química y sus clases ácidos y bases.

1. Si la acidez de una solución aumenta al disminuir su pH, la gráfica que representa la acidez en función del pH ES: GRAFICAR
2. al adicionar bicarbonato sódico al amoníaco lo más probable es que
 - A. disminuya la alcalinidad y el pH aumente
 - B. aumenten la acidez y el pH
 - C. el pH aumente y disminuya la acidez
 - D. disminuyan la alcalinidad y el pH.
3. Se tienen 1000 ml de una solución 0,5 M de KOH con $\text{pH} = 13,7$. Si a esta solución se le adiciona 1 mol de KOH es muy probable que:
 - A. permanezca constante la concentración de la solución
 - B. aumente la concentración de iones $[\text{OH}^-]$
 - C. permanezca constante el pH de la solución
 - D. aumente la concentración de iones $[\text{H}^+]$.
4. En el laboratorio se realizó el procedimiento que se describe en el diagrama, para identificar los cationes Plata (Ag^+), Plomo (Pb^{2+}), Mercurio (Hg^+) en una muestra problema: Durante el procedimiento se realizó una prueba de pH para cada uno de los filtrados. Es correcto afirmar que el pH del filtrado
 - A. 1 es básico, 2 es neutro, 3 es ácido
 - B. 1 es neutro, 2 es básico, 3 es ácido
 - C. 1 es ácido, 2 es neutro, 3 es básico
 - D. 1 es básico, 2 es ácido, 3 es neutro.
5. Al realizar un experimento utilizando el papel tornasol rojo, se obtiene una coloración azul. De acuerdo con esta información el compuesto de calcio forma
 - A. Una sal
 - B. Un óxido básico
 - C. Una base
 - D. Un óxido base.



6. Cuando los ácidos del estómago reaccionan con los antiácidos se produce una neutralización. La reacción de neutralización ocurre al hacer reaccionar una solución de un ácido con una de una base obteniéndose una sal y agua como productos. Si los ácidos HCl, H₂SO₄, HNO₃ Y H₃PO₄, los neutralizamos con hidróxido de magnesio Mg(OH)₂, se forman una sales que tienen la propiedad de conducir la electricidad en solución. Se sabe que a mayor número de iones formados en una disociación es mayor la conductividad de la misma. De las siguientes sales, la que presenta una mayor conductividad es:
- a) Mg₃(PO₄)
 - b.) MgSO₄.
 - c) Mg(NO₃)₂.
 - d) MgCl₂.
7. Si se extrae una muestra de 50 mL de HCl 0.1M del estómago de un paciente que sufre de acidez estomacal, el volumen y la concentración de NaOH necesaria para neutralizar este ácido y obtener un pH igual a 7, sería:
- a) 100 mL 0.1M de NaOH.
 - b) 50 mL 0.1M de NaOH.
 - c) 100 mL 1M de NaOH.
 - d) 50 mL 1M de NaOH.