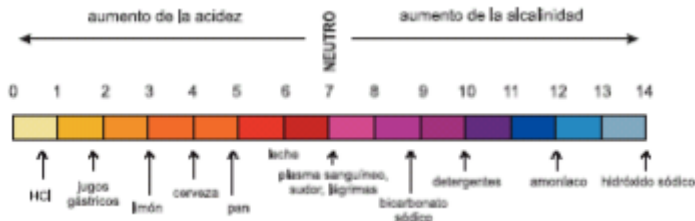
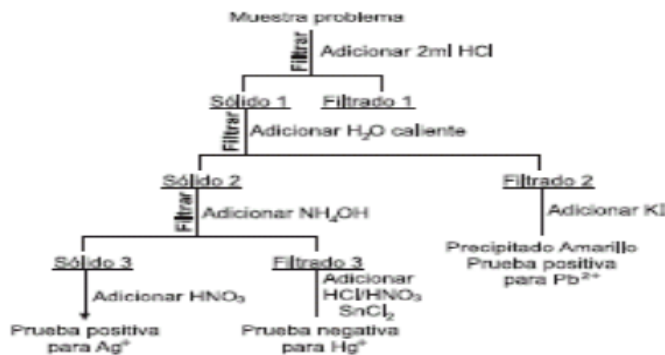


ACIDOS Y BASES PH-POH

CONTESTE LAS PREGUNTAS 1 Y 2 DE ACUERDO CON LA SIGUIENTE GRÁFICA

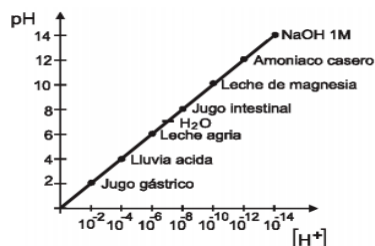


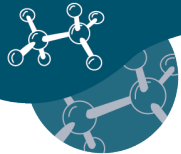
- De acuerdo con la gráfica, al adicionar bicarbonato sódico a la cerveza lo más probable es que
 - disminuya la alcalinidad y el pH aumente
 - aumenten la áidez y el pH
 - el pH aumente y disminuya la áidez
 - disminuyan la alcalinidad y el pH 25.
- Para disminuir el pH de la leche, se debe adicionar
 - bicarbonato de sodio
 - plasma sanguíneo
 - jugo de limón
 - amoníaco



- Durante el procedimiento se realizó una prueba de pH para cada uno de los filtrados. Es correcto afirmar que el pH del filtrado
 - 1 es básico, 2 es neutro, 3 es ácido
 - 1 es neutro, 2 es básico, 3 es ácido
 - 1 es ácido, 2 es neutro, 3 es básico
 - 1 es básico, 2 es ácido, 3 es neutro

4.





Si el NaOH 1 M (hidróxido de sodio) es una base fuerte y el agua una sustancia neutra, es probable que la leche agria sea

- A. una base débil.
- B. una base fuerte.
- C. un ácido débil.
- D. un ácido fuerte.

5. Un tanque contiene agua cuyo pH es 7. Sobre este tanque cae una cantidad de lluvia ácida que hace variar el pH. De acuerdo con lo anterior, el pH de la solución resultante

- A. aumenta, porque aumenta [H.].
- B. aumenta, porque disminuye [H.].
- C. disminuye, porque aumenta [H.].
- D. disminuye, porque disminuye [H.].

6. Un tanque contiene agua cuyo pH es 7. Sobre este tanque cae una cantidad de lluvia ácida que hace variar el pH. De acuerdo con lo anterior, el pH de la solución resultante

- A. aumenta, porque aumenta [H.].
- B. aumenta, porque disminuye [H.].
- C. disminuye, porque aumenta [H.].
- D. disminuye, porque disminuye [H.].

7. Se tienen 1000 ml de una solución 0,5 M de KOH con 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 [OH-].
- C. permanezca constante el pH de la solución.
- D. aumente la concentración de iones [H.].

8. Dele nombre a los siguientes ácidos

- A. HClO₄
- B. HI
- C. HBr
- D. HNO₃

9. Escriba las formulas de las siguientes sales

- A. Cloruro de sodio
- B. Hipoclorito de sodio
- C. Permanganato de potasio
- D. Nitrato de sodio

