



I. Escribe sobre la línea si las siguientes soluciones son neutras, ácidas o básicas.

- a. Agua caliente, pH 7.8 \_\_\_\_\_
- b. Agua de mar, pH 8.5 \_\_\_\_\_
- c. Café, pH 5.0 \_\_\_\_\_
- d. Blanqueador, pH 12 \_\_\_\_\_

2. Resuelve los siguientes problemas:

- a) ¿Cuál es el pH de la sangre, si su concentración de iones ( $H^+$ ) es  $3.83 \times 10^{-8}$  mol/L?
- b) ¿Cuál es el pH y el pOH de una disolución de amoníaco de uso doméstico, si su concentración de ( $OH^-$ ) es de  $2.99 \times 10^{-3}$  mol/L?
- c) Los fluidos pancreáticos facilitan la digestión de los alimentos después de que éstos han abandonado el estómago. Si consideramos que su pH es de 8.1, ¿cuál es la concentración molar de los iones ( $H^+$ ) de los fluidos pancreáticos?
- d) Los jugos gástricos presentes en el estómago tienen un pH de aproximadamente 1.78 ¿Cuál es la concentración de iones ( $H^+$ ) presentes en los jugos gástricos?

3. Investiga las siguientes preguntas y comenta tus respuestas con tus compañeros de clase:

- ¿Qué otra función tienen los jugos gástricos?
- ¿Qué pasa si alguien no tiene la vesícula biliar?, ¿con qué alteraciones te encontrarías?
- ¿A qué conclusión llegaron? ¿Cuál es la importancia del pH en tu vida cotidiana?