



ACTIVIDAD 3 SEMANA 2

Nombre: _____

1. Determina el pH de las siguientes concentraciones de H^+ [H^+]

- A) $[H^+] = 1 \times 10^{-3}$ pH =
- B) $[H^+] = 3.16 \times 10^{-6}$ pH =
- C) $[H^+] = 3.16 \times 10^{-10}$ pH =
- D) $[H^+] = 1 \times 10^{-7}$ pH =
- E) $[H^+] = 1 \times 10^{-13}$ pH =
- F) $[H^+] = 3.16 \times 10^{-4}$ pH =

2. Determina la concentración de iones $[H^+]$ a partir de los siguientes pH. Selecciona la respuesta correcta

- A. pH= 8.8 $[H^+] =$ "/> "/>
- B. pH= 6.6 $[H^+] =$ "/> "/>
- C. pH= 3.2 $[H^+] =$ "/> "/>
- D. pH= 11.5 $[H^+] =$ "/> "/>
- E. pH= 14 $[H^+] =$ "/> "/>



3. Selecciona la respuesta correcta. Determina el peso equivalente (Peq) de los siguientes compuestos

a) H_3BO_3 Peq = Peq =

b) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ Peq = Peq =

c) $\text{Be}(\text{OH})_2$ Peq = Peq =

d) NaCl Peq = Peq =