



ACTIVIDAD 3 SEMANA 2

Nombre: _____

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

- | | |
|-----------------------------------|---------------------------|
| A) $[H^+] = 1 \times 10^{-3}$ | pH = <input type="text"/> |
| B) $[H^+] = 3.16 \times 10^{-6}$ | pH = <input type="text"/> |
| C) $[H^+] = 3.16 \times 10^{-10}$ | pH = <input type="text"/> |
| D) $[H^+] = 1 \times 10^{-7}$ | pH = <input type="text"/> |
| E) $[H^+] = 1 \times 10^{-13}$ | pH = <input type="text"/> |
| F) $[H^+] = 3.16 \times 10^{-4}$ | pH = <input type="text"/> |

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

- | | | | |
|-------------|-----------|---|--|
| A. pH= 8.8 | $[H^+] =$ | <input type="text" value="1.58x10<sup>-9"/> | <input type="text" value="2.2x10<sup>-9"/> |
| B. pH= 6.6 | $[H^+] =$ | <input type="text" value="5.1x10<sup>-7"/> | <input type="text" value="2.51x10<sup>-7"/> |
| C. pH= 3.2 | $[H^+] =$ | <input type="text" value="6.3x10<sup>-4"/> | <input type="text" value="5.1x10<sup>-7"/> |
| D. pH= 11.5 | $[H^+] =$ | <input type="text" value="3.3x10<sup>-7"/> | <input type="text" value="3.16x10<sup>-12"/> |
| E. pH= 14 | $[H^+] =$ | <input type="text" value="1x10<sup>-14"/> | <input type="text" value="1.58 x10<sup>-9"/> |



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 =