



PREPARATORIA LICEO – MORELIA
“ACTIVIDAD EXTRA”

Materia: TEMAS SELECTOS DE QUÍMICA I

Profesor: MARIANA ROMERO ARCOS

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.

| | | |
|-------------|--------------------------------|----------------------|
| A. pH= 8.8 | $[H^+] =$ <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| B. pH= 6.6 | $[H^+] =$ <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| C. pH= 3.2 | $[H^+] =$ <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| D. pH= 11.5 | $[H^+] =$ <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| E. pH= 8.8 | $[H^+] =$ <input type="text"/> | <input type="text"/> |



3. determina la Molaridad y las ppm de los siguientes ejercicios.

A) Se han disuelto 6.8 gr de AgNO_3 en 350 mL de solución. Calcula la molaridad de dicha solución.

DATOS:

$$W = \boxed{}$$

$$V = \boxed{}$$

$$M = \frac{n}{L \text{ solución}}$$

Sustituyendo

$$M = \frac{\boxed{}}{\boxed{}}$$

Resultado: M

B) Al analizar una muestra de 675 lt. de agua de mar de las playas de San Carlos, arrojó que contenía 0.0342 g de iones potasio, con estos datos calcula la concentración en ppm de iones potasio.

DATOS:

$$\text{Masa} = \boxed{}$$

$$V = \boxed{}$$

$$\text{ppm} = \frac{\text{mg soluto}}{\text{L o Kg de solución}}$$

$$\text{Sustituyendo: ppm} = \frac{\boxed{}}{\boxed{}}$$

Resultado: ppm

4. Determina el peso equivalente P_{eq} de los siguientes compuestos

a) H_3BO_3 $P_{eq} =$

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

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