



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 =
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.

A. pH= 8.8	$[H^+] =$	
B. pH= 6.6	$[H^+] =$	
C. pH= 3.2	$[H^+] =$	
D. pH= 11.5	$[H^+] =$	
E. pH= 8.8	$[H^+] =$	



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:

Sustituyendo

$$W = \boxed{}$$

$$M = \frac{n}{L \text{ solución}}$$

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

$$V = \boxed{}$$

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:

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

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

$$V = \boxed{}$$

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

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