



Guía N° 6 Unidad 1 ÁCIDO- BASE

Alumno(a):	Curso: 4° medio	
Profesor(a): MONICA GANA	FECHA:4/04/2020	
1. Eje Temático: QUÍMICA		
2. Habilidades a medir:		
Aplicar conocimientos de contenido directo sobre pH en la resolución de ejercicios		

Estimados estudiantes esperando se encuentren todos muy bien de salud junto a su familia, solicito enviar la guía resuelta a la plataforma classroom del establecimiento.

Un gran abrazo a la distancia y a cuidarse mucho mucho

RECUERDE

$$\text{pH} + \text{pOH} = 14$$

$$\text{pH} = -\log(\text{H})$$

$$\text{pOH} = -\log(\text{OH})$$

I.- APLICA

COMPLETA LA SIGUIENTE TABLA

pH	pOH
7	¿?
¿?	4
9	¿?
7	¿?
¿?	2
12	¿?

II.- RESUELVE :

1.- Calcular el pH de una disolución de ácido nítrico HNO_3 $3,8 \cdot 10^{-4}$ M



2.- Calcular el pH de una disolución 0,02 M de un ácido

3.- Calcular el pOH de una sustancia está en una concentración de 0,04 M KOH
