



## Guía N° 8 Unidad 1 ÁCIDO- BASE

Alumno(a):	Curso: 4° medio	
Profesor(a): MONICA GANA	FECHA:18/04/2020	
1. Eje Temático: QUÍMICA		
2. Habilidades a medir:		
Aplicar conocimientos de contenido directo sobre pH en la resolución de ejercicios		

### CONSOLIDACION DE LOS APRENDIZAJES

#### APLICA

I.- Verdadero o Falso: Lea atentamente cada una de las preguntas que se plantean y encierre en un círculo la respuesta, la letra V si considera que la idea es verdadera ó F si considera que es falsa

1. V F Cuando un ácido libera protones se forma una nueva especie llamada base conjugada del ácido.
2. V F El agua es una especie química que en una reacción ácido – base sólo puede participar como neutralizador.
3. V F El hidróxido de sodio es una base.
4. V F El HCl es una base según Brönsted – Lowry.
5. V F Como resultado de una neutralización el ácido se convierte en una sal.
6. V F El pH corresponde a la variación de la concentración de los iones hidroxilo en una solución acuosa.
7. V F Una base reacciona con algunos metales .
8. V F Una diferencia entre un ácido y una base es que la primera se comporta como electrolito.
9. V F Una base presenta sabor amargo y al tacto es resbaladizo.
10. V F Un ácido vuelve azul algunos colorantes vegetales como el tornasol rojo.
11. V F Los pares conjugados en una reacción ácido – base son la representación de la teoría de Lowry.
12. V F El agua es un ejemplo de anfótero (sustancia que participa como ácido o como base)
13. V F Si  $[H^+]$  es igual a  $10^{-3}$ , entonces el pH que presenta es básico.
14. V F Si  $[H^+]$  es igual a  $10^{-7}$ , entonces su pH es neutro.
15. V F Si  $[H^+]$  es igual a  $10^{-9}$ , entonces su pH es ácido.