



SOLUCIONARIO GUÍA DE APRENDIZAJE N°2
UNIDAD: ÁCIDO - BASE

Química 4° medio A - B

NOMBRE:

APRENDIZAJE(S) ESPERADO:	AE 02 Formular explicaciones de las reacciones ácido-base, basándose en teorías, y determinar la acidez o basicidad de soluciones.
TEMA DEL TRABAJO:	Teoría Ácido - Base
EVALUACIÓN FORMATIVA	Completar cuadro de síntesis Aplicar conceptos a situaciones específicas
MECANISMO DE EVALUACIÓN SUMATIVA	Desarrollar preguntas de análisis y aplicación
Recuerda que puedes hacer tus consultas de lunes a viernes entre 8:00 y 13:00. El correo dispuesto para aquello es: profe.daniela.yout@gmail.com	
Debes emplear las evaluaciones sumativas solo en las fechas indicadas y en formato pdf	

No puedes esperar construir un mundo mejor sin mejorar a las personas. Con ese fin cada uno de nosotros debe trabajar para su propio mejoramiento y al mismo tiempo, compartir una responsabilidad general con toda la humanidad, nuestro deber particular es ayudar a aquellos a quienes creemos que podemos ser más útiles

Marie Curie





SESIÓN 1

ÁCIDOS Y BASES

Fecha en la que debes trabajar esta parte de la guía: desde 06 al 10 de abril

INVESTIGA

En libros o internet busca 5 ejemplos de ácido y 5 de bases (diferentes a los ya mencionados)

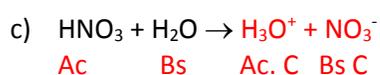
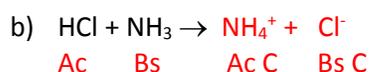
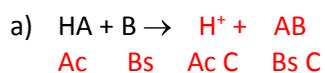
ÁCIDOS	BASES
HNO_3 (Ácido nítrico)	NH_3 Amoníaco
HClO_4 (Ácido perclórico)	$\text{Ba}(\text{OH})_2$ Hidróxido de bario
$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ (Ácido ascórbico)	$\text{Al}(\text{OH})_3$ Hidróxido de aluminio
$\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$ (Ácido acetilsalicílico)	Citosina
$\text{C}_{19}\text{H}_{19}\text{N}_7\text{O}_6$ (Ácido fólico)	Guanina

SINTETIZA Y COMPLETA

1. Completa el siguiente cuadro escribiendo, según corresponda la definición de ácido y base bajo la mirada de cada teoría

Teoría	Ácido	Base
Arrhenius	Sustancias que en disolución acuosa producen iones hidrógeno, también llamados protones (H^+).	Sustancias que en disolución acuosa producen iones hidroxilo (OH^-).
Brönsted - Lowry	Especie que ceden protones (H^+)	Especie que acepta protones (H^+)
Lewis	todo átomo, molécula o ion capaz de aceptar un par de electrones para formar una unión covalente.	todo átomo, molécula o ion capaz de ceder un par de electrones para formar una unión covalente.

2. Completa las siguientes reacciones ácido-base, indicando qué especies químicas son el ácido y la base, y cuales sus con jugados:



Ac = ácido Bs = Base Ac C= ácido conjugado Bs C= base conjugada



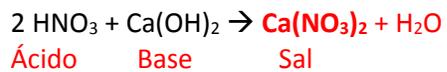
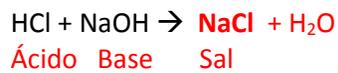
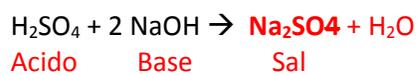
SESIÓN 2

- ✓ Neutralización
- ✓ Fuerza relativa de ácido y bases
- ✓ Constante de disociación

Fecha en la que debes trabajar esta parte de la guía: desde 13 al 17 de abril

DESARROLLA E IDENTIFICA

Completa las reacciones de neutralización e identifica: ácido – base – sal



** Las ecuaciones no están equilibradas

APLICA

Cómo sería la disociación del siguiente ácido poliprótico:

