



PRUEBA SUMATIVA 2º PARCIAL – 1º QUIMESTRE

1. ESCRIBA LA NOMENCLATURA DE LOS SIGUIENTES COMPUUESTOS CORRECTAMENTE.

COMPUESTO	N. TRADICIONAL	N. STOCK	N. SISTEMÁTICA
$\text{Li}_2\text{TeO}_3$			
	SULFATO DE SODIO		
$\text{CaCO}_3$			
$\text{Li}_2\text{SO}_3$			
	Fosfato de hierro (III)		
$\text{Na}_3\text{PO}_4$			
	Nitrato de aluminio		
$\text{Ni}(\text{ClO}_4)_3$			
$\text{Cr}(\text{IO}_3)_2$			
$\text{KMnO}_4$			

2. FORMULE LAS SIGUIENTES SALES BINARIAS.

Cloruro Férrico \_\_\_\_\_

Sulfuro de hidrógeno\_\_\_\_\_

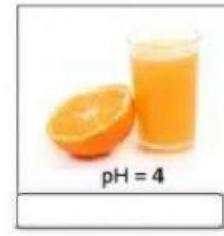
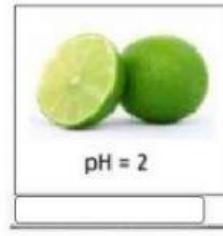
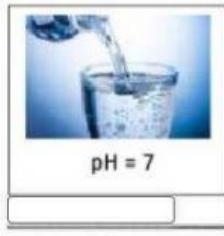
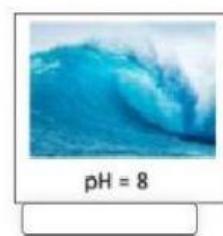
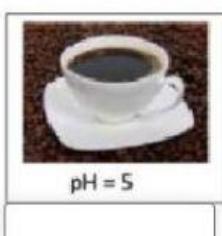
Hidruro de potasio\_\_\_\_\_

Amoniaco\_\_\_\_\_

Estibina\_\_\_\_\_

3. CONTESTE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS.

ACTIVIDAD: De acuerdo a la escala de pH, determina la acidez o basicidad de las siguientes sustancias.



#### 4. RELACIONE LAS TEORIAS CON SU CREADOR.

1. LAS BASES SON CAPACES DE DONAR Y CAPTAR ELECTRONES.
2. EL ACIDO ES QUIEN PRODUCE IONES H<sup>+</sup>
3. AL GANAR UN PROTÓN SE TRANSFORMA EN UN ÁCIDO CONJUGADO

- Brønsted-Lowry  
 LEWIS  
 Arrhenius

#### 4. COMPLETE.

Rellena con las palabras que faltan. Sugerencia: reacción, disociación, iónico, bases, totalmente y doble.

- a) Los ácidos y las  fuertes se disocian ; su grado de disociación es igual a uno.
- b) El grado de  para los ácidos y bases débiles es bajo. El valor número es pequeño.
- c) Un equilibrio  consiste en la constante asociación y disociación de las moléculas.
- d) Para representar que una ecuación química está ocurriendo simultáneamente en ambos lados de la , se usa una  flecha.

### Completar espacios. Molaridad y grados de disociación

Rellena con las palabras que faltan. Sugerencia: reacción, disociación, iónico, bases, totalmente y doble.

- a) Los ácidos y las  fuertes se disocian ; su grado de disociación es igual a uno.
- b) El grado de  para los ácidos y bases débiles es bajo. El valor número es pequeño.
- c) Un equilibrio  consiste en la constante asociación y disociación de las moléculas.
- d) Para representar que una ecuación química está ocurriendo simultáneamente en ambos lados de la , se usa una  flecha.

#### ESCRIBA EL TIPO DE REACCIÓN QUÍMICA

