

PRUEBA SUMATIVA 2º PARCIAL – 1º QUIMESTRE

1. ESCRIBA LA NOMENCLATURA DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS CORRECTAMENTE.

COMPUESTO	N. TRADICIONAL	N. STOCK	N. SISTEMÁTICA
Li_2TeO_3			
	SULFATO DE SODIO		
CaCO_3			
Li_2SO_3			
		Fosfato de hierro (III)	
Na_3PO_4			
		Nitrato de aluminio	
$\text{Ni}(\text{ClO}_4)_3$			
$\text{Cr}(\text{IO}_3)_2$			
KMnO_4			

2. FORMULE LAS SIGUIENTES SALES BINARIAS.

Cloruro Férrico _____

Sulfuro de hidrógeno _____

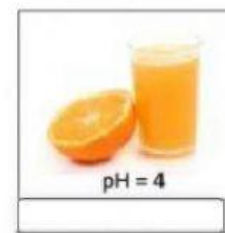
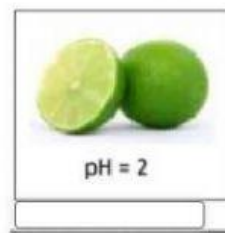
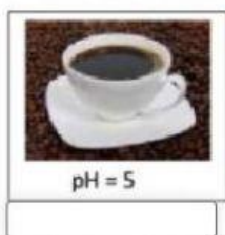
Hidruro de potasio _____

Amoníaco _____

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⁺
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

