Unidad Educativa Particular
"SADOWIŃSKI SCHOOL"

PRUEBA SUMATIVA 2º PARCIAL – 1º QUIMESTRE

1. ESCRIBA LA NOMENCLATURA DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS CORRECTAMENTE.

COMPUESTO	N. TRADICIONAL	N. STOCK	N. SISTEMÁTICA
$Li_2 Te O_3$			
	SULFATO DE SODIO		
$Ca C O_3$			
$Li_2S O_3$			
		Fosfato de hierro (III)	
$Na_3P O_4$			
		Nitrato de aluminio	
$Ni (Cl O_4)_3$			
$Cr (I O_3)_2$			
$K Mn O_4$			

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.


pH = 9


pH = 5


pH = 8


pH = 3


pH = 7



pH = 12


pH = 2


pH = 4

LIVEWORKSHEETS

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

$2\,H_2O \rightarrow 2\,H_2 + O_2$ _____

$2\,Al + 3\,CuSO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + 3\,Cu$ _____

$2\,HgO \rightarrow 2\,Hg + O_2\uparrow$ _____

$2\,H_2 + O_2 \rightarrow 2\,H_2O$ _____

$Zn + 2\,HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2\uparrow$ _____

$2\,KI + Pb(NO_3)_2 \rightarrow 2\,KNO_3 + PbI_2\downarrow$ _____

LIVEWORKSHEETS