



PRUEBA SUMATIVA 2º BGU – QUÍMICA -1º PARCIAL 2º QUIMESTRE

1. En cada una de las siguientes preguntas seleccionar con un check (✓) la respuesta correcta.

1. El estado de oxidación del fosforo en el siguiente compuesto  $P_2H_4$  es:

2     -2     4

2. El estado de oxidación del oxígeno es siempre -2 a excepción de los peróxidos que es -1.

Falso     Verdadero

3. La fórmula química del hidróxido auroso es:

$AuOH$       $Au_3OH_2$       $AuO$

4. El siguiente compuesto  $Pt(OH)_4$  según la nomenclatura tradicional se denomina:

Hidróxido platinoso     Hidróxido de platino  
 Hidróxido platinoso

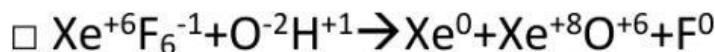
5. En una reacción de combustión se desprende:

$CO_2$  + Vapor de agua      $CO_2$  + CO      $CO_2$  + calor

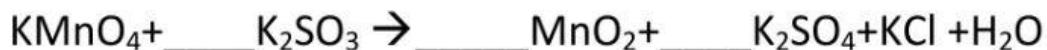
6. En el método de oxido reducción es aquel en el cual un elemento se oxida cediendo electrones y el otro simultáneamente se reduce ganando electrones, esta afirmación es:

Falsa     Verdadera

7. Dividir la reacción en semi reacciones para determinar elementos de oxidación y reducción corresponde al siguiente ejemplo:



8. De la siguiente Ecuación EQUILIBRE MEDIANTE ION – ELECTRÓN.



9. Escriba los números de oxidación de la siguiente ecuación.



10. Del ejercicio anterior escriba los elementos que se reducen y cuales se oxidan sino es el caso escriba NO.

Cu	<input type="text"/>
H	<input type="text"/>
N	<input type="text"/>
O	<input type="text"/>

## 2. Escriba la nomenclatura faltante

FORMULA	TRADICIONAL	SISTEMATICA	STOCK
Ba(H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>			
Cu <sub>2</sub> Cl(OH) <sub>3</sub>			
Pb(NO <sub>3</sub> )(OH)			
Ca(HSO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
LiHCO <sub>3</sub>			
Al <sub>2</sub> (OH) <sub>4</sub> (SO <sub>4</sub> )			
Ni I (OH)			
CaHPO <sub>4</sub>			
Ba(HS) <sub>2</sub>			
Ce(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> (OH)			
			Hidrogenosulfato de hierro (II)
		Dihidrogenofosfato de calcio	

	Hidroxicloruro de magnesio		
			Dihidroxisulfato de cobre (II)
		Monohidrogenofosfato de aluminio	
		Dihidroxitris(carbonato) de magnesio	
	Hidroxinitrato de zinc		
			Hidroxiyodato de cobre (II)

3. BALANCEE LAS SIGUIENTES ECUACIONES MEDIANTE EL MÉTODO REDOX.



Elemento oxidante: \_\_\_\_\_ x \_\_\_\_\_

Elemento reductor: \_\_\_\_\_ x \_\_\_\_\_



Elemento oxidante: \_\_\_\_\_ x \_\_\_\_\_

Elemento reductor: \_\_\_\_\_ x \_\_\_\_\_



Elemento oxidante: \_\_\_\_\_ x \_\_\_\_\_

Elemento reductor: \_\_\_\_\_ x \_\_\_\_\_