

GUIA QUÍMICA I

PRIMERA EVALUACIÓN.

TEMARIO:

NOMENCLATURA QUÍMICO INORGÁNICA:

ÓXIDOS BASICOS

ÓXIDOS ÁCIDOS

HIDRÓXIDOS

ÁCIDOS

SALES

REACCIONES QUÍMICAS

SIMBOLOGÍA DE REACCIONES QUÍMICAS

TIPOS DE REACCIONES QUÍMICAS

BALANCEO DE REACCIONES QUÍMICAS:

MÉTODO SIMPLE

MÉTODO ALGEBRAICO

MÉTODO REDOX

TABLA PERIODICA

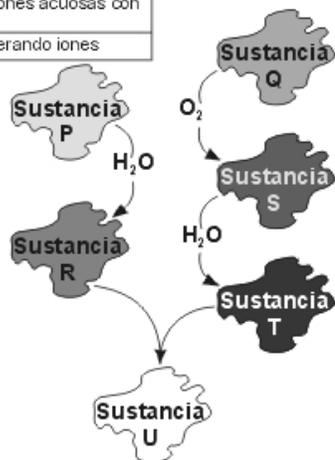
PERIODO. GRUPO, CLASE, FAMILIA

Revisa el material adicional para el examen que aparece también en la página

Ejemplo de algunos reactivos:

Como se indica en el esquema, la sustancia U se obtiene a partir de una serie de reacciones en las que inicialmente se tienen como reactivos los elementos P y Q.

Sustancia	Características
P	Tiene brillo metálico
Q	Es un no metal
R	Produce soluciones acuosas con pH mayor de 7
T	Se disocia generando iones



Con esta información contesta las siguientes preguntas:

1. ¿Qué sustancia será U?
2. ¿La sustancia R deberá ser:?
3. ¿La sustancia S será?

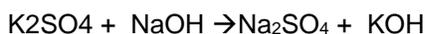
4. . Cuál de las siguientes ecuaciones representa una reacción de neutralización?

- A. $2 K + 2 HCl \rightarrow 2 KCl + H_2$
- B. $KOH + HNO_3 \rightarrow KNO_3 + H_2O$
- C. $K_2SO_4 + 2 NaOH \rightarrow Na_2SO_4 + 2 KOH$
- D. $Ca(OH)_2 \rightarrow H_2O + CaO$

5, Balancea las siguientes ecuaciones por el método simple completando los productos en caso necesario

- A. $Ba(OH)_2 + HCl \rightarrow$
- B. $(NH_4)_2 SO_4 + HClO \rightarrow$

6. Balancea la siguiente ecuación por el método algebraico.



7. Balancea la siguiente ecuación por el método redox



8. Ejemplos de nomenclatura inorgánica

Escribe el nombre o la fórmula de los siguientes compuestos según corresponda

- a. Cloruro de estroncio
- b. Óxido de estaño (IV)
- c. Hidróxido de cobalto (II)
- d. Óxido de fósforo (V)
- e. Sulfuro de aluminio
- f. MnBr_2
- g. BaH_2
- h. CaO
- i. AgOH
- j. TeO_3