



UNIDAD EDUCATIVA FISCOMISIONAL "SANTA MARIANA DE JESÚS"

Riobamba-Ecuador

"Ser firme en sus propósitos, leal en sus sentimientos y que la verdad habite en los labios"



(Mercedes de Jesús Molina)

QUIMÍCA 2^{DOS}

SEGUNDO B

EVALUACION DE CONOCIMIENTOS

NOMBRE: _____

FECHA: _____

1.- ESCOJA LA RESPUESTA CORRECTA

1.- Una reacción química es:

- a. Mezcla de dos o más elementos o compuestos
- b. Combinación de dos o más elementos o compuestos
- c. Ninguna de las afirmaciones

2.- ¿Cuál es una reacción de descomposición?

- a) hidrógeno molecular + oxígeno molecular → agua
- b) carbonato de calcio → óxido de calcio + dióxido de carbono
- d) hierro + ácido clorhídrico → cloruro férrico + hidrógeno molecular.
- e) hidróxido de sodio + ácido clorhídrico → cloruro de sodio + agua

3.- Al balancear:



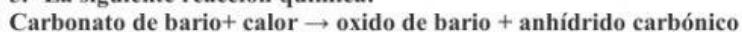
Determina la suma de todos los coeficientes.

4.- En cuál de las siguientes ecuaciones, la suma de coeficientes es mayor.

- I. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{oxígeno molecular} \rightarrow \text{monóxido de carbono} + \text{agua}$
- II. $\text{P}_4 + \text{hidrógeno molecular} \rightarrow \text{fosfamina}$
- III. $\text{Dióxido de manganeso} + \text{ácido clorhídrico} \rightarrow \text{cloruro manganeso} + \text{cloro molecular} + \text{agua}$

Respuesta

5.- La siguiente reacción química:



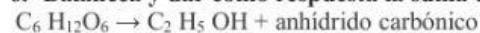
representa una reacción _____.

- a) de descomposición y endotérmica
- b) de adición y exotérmica
- c) de descomposición y exotérmica
- d) de sustitución y endotérmica
- e) redox y endotérmica

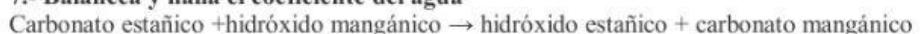
Nota Una Reacción endotérmica necesita de energía para dar lugar a la reacción.

Una Reacción exotérmica libera energía que se produce en la reacción.

6.- Balancea y dar como respuesta la suma de los coeficientes de la reacción:



7.- Balancea y halla el coeficiente del agua



8.- Relacionar adecuadamente una con líneas

- | | |
|--|-----------------------|
| I.- Sodio + ácido sulfhídrico → sulfuro de sodio + hidrógeno molecular | a. descomposición |
| II.- nitrógeno molecular + hidrógeno molecular → amoniaco | b. Adición |
| III. cloruro fosfórico → cloruro fosforoso + cloro molecular | c. Combustión |
| IV. carburo de hidrógeno + oxígeno molecular → dióxido de carbono + agua | d. Sustitución simple |



UNIDAD EDUCATIVA FISCOMISIONAL "SANTA MARIANA DE JESÚS"
Riobamba-Ecuador



"Ser firme en sus propósitos, leal en sus sentimientos y que la verdad habite en los labios"

(Mercedes de Jesús Molina)

9.- Balancea y halla el coeficiente del agua

Oxido vanádico + acido bromhídrico \rightarrow bromuro vanádico + agua

Respuesta:

10. De las ecuaciones

I. clorato de potasio \rightarrow cloruro de potasio + oxigeno molecular

II. $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_2\text{Cl}$

III. $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$

Se puede afirmar que:

- a) I es descomposición
- b) II es de adición
- c) III es de hidrolisis
- d) II y III son de descomposición
- e) I y III son de descomposición