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 2DOS

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) hidrogeno molecular + oxigeno molecular → agua
b) carbonato de calcio →oxido de calcio + dióxido de carbono
d) hierro +ácido clorhídrico → cloruro férrico + hidrogeno molecular.
e) hidróxido de sodio + ácido clorhídrico → cloruro de sodio + agua

3.- Al balancear:

Hidróxido de aluminio + ácido sulfúrico → sulfato de aluminio + agua

Determina la suma de todos los coeficientes.

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

I. $C_2 H_5 OH$ + oxigeno molecular → monóxido de carbono + agua
II. P_4 + hidrogeno molecular → fosfamina
III. Dióxido de manganeso + ácido clorhídrico → cloruro manganoso + cloro molecular + agua

Respuesta

5.- La siguiente reacción química:
Carbonato de bario+ calor → oxido de bario + anhídrido carbónico

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:

$C_6 H_{12}O_6 \rightarrow C_2 H_5 OH$ + anhídrido carbónico

7.- Balancea y halla el coeficiente del agua

Carbonato estañico +hidróxido mangánico → hidróxido estañico + carbonato mangánico

8.- Relacionar adecuadamente una con líneas

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

9.- Balancea y halla el coeficiente del agua
Oxido vanádico + acido bromhídrico → bromuro vanádico + agua

Respuesta:

10. De las ecuaciones
I. clorato de potasio →cloruro de potasio + oxigeno molecular
II. $C_2 H_4$ + cloro molecular → $CH_2 Cl - CH_2 Cl$
III.- $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$
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