

PREGUNTAS DE TEST SOBRE ESTEQUIOMETRIA

1- Una reacción en la que se produce un desprendimiento de calor recibe el nombre de:

- A- Exotérmica
- B- Exógena
- C- De intercambio energético
- D- Endotérmica

(A)

2- Aquellas reacciones en las que a partir de un compuesto se obtienen varios productos recibe el nombre de: .

- A- Reacción de síntesis múltiple
- B- Reacción de descomposición
- C- Reacción de doble sustitución
- D- Reacción de cambio isomérico

(B)

3- Cuando se produce una reacción química, la proporción de reactivos que reaccionan y se convierten en productos de reacción recibe el nombre de :

- A- Composición porcentual
- B- Proporción química.
- C- Pureza de los reactivos.
- D- Rendimiento de la reacción.

(C)

4- Si tenemos una muestra que hemos de utilizar en un determinado proceso químico la cual está formada por el reactivo que intervendrá en dicho proceso químico, el cual se encuentra mezclado con otras sustancias que no intervienen en dicho proceso, la proporción de dicho reactivo que contiene la muestra recibe el nombre de:

- A- Composición porcentual de la muestra.
- B- Rendimiento de la reacción.
- C- Pureza de la muestra.
- D- Proporción química de la muestra.

(C)

5- Una ecuación química nos proporciona información:

- A- Únicamente sobre qué sustancias reaccionan y se producen en la reacción química.
- B- Únicamente sobre las relaciones en moles y gramos entre las sustancias reaccionantes.
- C- Suficiente para deducir las cantidades producidas o consumidas de las sustancias en ella reseñadas, siempre que conozcamos el valor de una de dichas cantidades
- D- Sobre las cantidades de sustancia que reaccionan o que se producen en la reacción química

(D)

6- A partir de una ecuación química podemos saber:

- A- La cantidad total de moles de cada producto que se obtendrán
- B- Los gramos totales de productos que se van a obtener
- C- La relación entre los moles de reactivos y los moles de productos presentes realmente en el sistema reaccionante.
- D- La relación existente entre los moles reaccionantes u obtenidos de cada sustancia y que están reaccionando según el proceso indicado en ella

(D)

7 - Un compuesto formado por carbono e hidrógeno contiene 3 g de carbono por cada gramo de hidrógeno, luego: (Datos Masas atómicas C = 12 ; H = 1)

- A - La relación entre el nº de átomos de C y de H es 3/1
- B - La relación entre el no de átomos de C e H es 1/2
- C- La fórmula empírica del compuesto será C₃H
- D - La fórmula empírica del compuesto será CH₄

(D)

8 - La fórmula empírica de un compuesto es A₃BC₂ Cuando se hacen reaccionar 0,2.10²³ átomos de A con un átomo-gramo de B y 4 g de C (siendo 16 la masa atómica de C- el reactivo limitante será: *

- A - A
- B - B
- C - C
- D - Ninguna, las cantidades son las estequiométricas

(A)