

Ejercicios de la Ley de Conservación de Masa:

1) Combustión:

Si se queman 10 gramos de papel se obtiene 0.1 gramos de cenizas y 9.9 gramos de gases productos de la combustión que son liberados.

- Identifica los reactivos y los productos.
- Escribe la reacción química.
- Comprueba que se cumple la ley de Conservación de Masa.

2) Ebullición:

Si se hierve un kilogramo de agua en estado líquido durante el tiempo suficiente para que se consuma, se obtendrá un kilogramo de vapor.

- Identifica los reactivos y los productos.
- Escribe la reacción química.
- Comprueba que se cumple la ley de Conservación de Masa.

3) Si se tiene un kilogramo de Hidrógeno y se combina con un kilogramo de Oxígeno mediante una descarga eléctrica se obtendrá un kilogramo y medio de agua y medio kilogramo de Oxígeno.

- Identifica los reactivos y los productos.
- Escribe la reacción química.
- Comprueba que se cumple la ley de Conservación de Masa.

4) Doce gramos de carbono reaccionan con 32 gramos de oxígeno obteniéndose 46 gramos de dióxido de carbono.

- Identifica los reactivos y los productos.
- Escribe la reacción química.
- Comprueba que se cumple la ley de Conservación de Masa.

5) En un recipiente hermético que contiene 2.8 g de nitrógeno se inyectan 3.2 g de oxígeno, con lo que reaccionan formando óxido de nitrógeno. ¿Qué masa de producto se habrá formado?

6) Ana quemó totalmente 5g de calcio (añadiéndole oxígeno) en un crisol y el producto "óxido de calcio" pesó 7g. ¿Cuánto oxígeno reaccionó? Aplica la L.C.M.

7) Un recipiente contiene 48.5 g de agua y una masa de 20.2 g de sal. La masa total es de 98.0g. Calcula la masa del recipiente vacío.

8) En un recipiente de 70.0 g de agua se agrega sal. Cuando se mide la masa del recipiente + masa de agua + masa de sal se obtiene un valor de 95.5 g. La masa del recipiente vacío es 25.0 g. ¿Cuál es la masa de sal agregada?