

PROPÓSITO:

Que el estudiante determine en diferentes actividades las relaciones estequiometrias molares de los reactantes de una reacción química para ampliar el concepto que tiene de estos.

MOTIVACIÓN:**EXPLICACIÓN:**

[f2ef43b8c9-estequiometria-11.pptx](#)

EJERCICIOS:

1. Demostrar que la reacción:



(Nitrógeno)(Hidrógeno)(Amoniaco)

Cumple con la ley de la conservación de la masa.

2. ¿Cuál será la proporción de las masas de nitrógeno

(N) y Oxígeno (O), en los siguientes compuestos?

N_2O (Óxido Nitroso)

NO (Monóxido de Nitrógeno)

N_2O_3 (Trióxido de dinitrógeno)

NO_2 (Dióxido de Nitrógeno)

N_2O_5 (Pentóxido de dinitrógeno)

3. Se tiene un mol de ácido clorhídrico (HCl) y se desea saber en qué porcentaje se encuentra cada uno de sus componentes, el Hidrógeno y el Cloro.

4. Indique la afirmación que le parece CORRECTA:

- a) La estequiometría es la parte de la Química que hace referencia a las proporciones en las que intervienen las diferentes sustancias de una reacción.
- b) Las reacciones químicas transcurren siempre mol a mol.
- c) En una reacción siempre se obtiene el mismo número de productos diferentes que de reactivos.
- d) Las reacciones químicas con rendimiento negativo se denominan inversas.

EVALUACIÓN:

Realice la siguiente actividad interactiva.

<https://www.cerebriti.com/juegos-de-ciencias/calculos-estequiometricos>

BIBLIOGRAFÍA:

<https://www.portaleducativo.net/tercero->

[medio/41/balance-ecuaciones-redox.](#)

WEBGRAFIA.

<https://www.youtube.com/watch?v=or9gijhz-2A>