

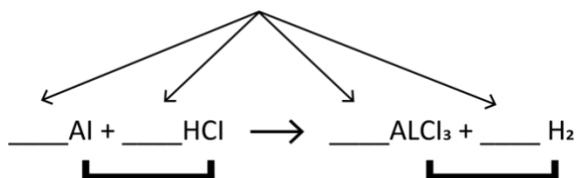
# ESTEQUIOMETRÍA: NOTAS DE MOLES A MOLES

## Vocabulario:

Completa el espacio en blanco:

**Estequiometría:** Del griego "stoiechion" (\_\_\_\_\_) y "metron" (\_\_\_\_\_). Es el cálculo de la cantidad de sustancias en una reacción química a partir de la ecuación equilibrada.

Equilibra la ecuación y luego etiqueta los reactivos, los productos y los coeficientes en la siguiente ecuación química:



**Factor de conversión:** \_\_\_\_\_ numérica de medidas iguales utilizada para convertir cantidades entre \_\_\_\_\_ diferentes.

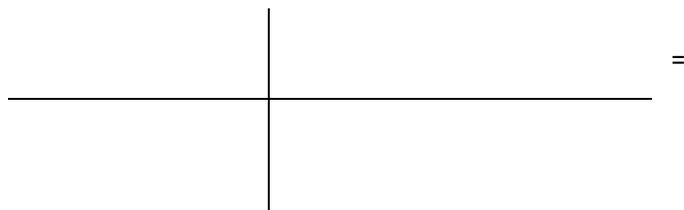
**Mol:** \_\_\_\_\_ de un elemento o compuesto que contiene \_\_\_\_\_ (número de Avagadro) partículas (por ejemplo, átomos, iones, etc.) de ese elemento o compuesto.

**Masa molar (molecular):** \_\_\_\_\_ (en \_\_\_\_\_) de un solo mol de partículas (átomos, iones o moléculas) de un elemento o compuesto.

## Pasos

1. \_\_\_\_\_ la ecuación
2. Determina la relación \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ entre A y B.
3. \_\_\_\_\_ la parte de arriba, \_\_\_\_\_ entre la parte de abajo.

Fórmula general para conversiones de mol a mol:



### Video de trucos de estequiometría de ketzbook:

El nitrógeno reacciona con el hidrógeno para producir un componente de los fertilizantes, llamado amoníaco ( $\text{NH}_3$ ). ¿Cuántos moles de nitrógeno ( $\text{N}_2$ ) se necesitan para obtener 10 moles de amoníaco ( $\text{NH}_3$ )?

1. Equilibra la ecuación:



2. Determina la relación mol-mol: \_\_\_\_\_
3. \_\_\_\_\_ moles de  $\text{NH}_3$  requieren \_\_\_\_\_ moles de  $\text{N}_2$
4. Utiliza la información dada para resolver el problema:

