



Clase online 11 de Noviembre

Objetivo:

.- Calcular relaciones estequiométricas mol-mol , masa-mol en una reacción química.

“Síntesis de la clase”

En la clase determinaremos relaciones estequiométricas masa-mol y mol-mol :

MASA A MOL

- Dada la masa de una especie, determinar el número de moles correspondiente de otras especies.
- Ejemplo: ¿Cuántos moles de hidrogeno se combinan con 16 g de oxigeno mediante la siguiente reaccion?
- $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- $16g \times 1mol O_2 / 32g \times 2 moles H_2 / 1 mol O_2 = 1mol H_2$

MOL A MOL

- Conocido el número de moles de una especie, hallar el número de moles correspondientes de otras especies.
- Ejemplo: ¿Cuántos moles de hidrogeno se combinan con 0.276 moles de oxigeno mediante la siguiente reacción?
- $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- $2 moles H_2 \times 0.276 mol O_2 / 1 mol O_2 = 0.552 moles H_2$

Síntesis de clases:

EJERCICIO:

¿ Cuantos moles de nitrógeno son necesarios para hacer reaccionar con 0,36 moles de hidrógeno en la producción del amoníaco? .

