



Clase online 2 de Diciembre

Objetivo:

- Revisión Prueba Formativa
- Reforzamiento Prueba sumativa

“Síntesis de la clase”

En la clase determinaremos relaciones estequiométricas masa-mol y mol-mol :
química, te puede ser útil realizar una tabla como esta:

	4 NH₃	+ 5 O₂	→	4 NO	+ 6 H₂O*
n (mol)	4 mol	5 mol		4 mol	6 mol
MM (g/mol)	17 g/mol	32 g/mol		30 g/mol	18 g/mol
m (g)	68 g	160 g		120 g	108 g
Masa total	228 g			228 g	

* Al enfrentarnos con una ecuación, siempre debemos comprobar que esté balanceada.



$$n = \frac{m}{MM}$$

Calculo de moles a partir de la masa.

$$n = \frac{m}{M}$$

n= nº de moles
m= Masa de la sustancia
M= Masa atómica o molecular



Masa molar

- Al₂(SO₃)₃ (sulfito de aluminio)
- Al 2 x 26.98 = 53.96
- S 3 x 32.06 = 96.18
- O 9 x 16 = 144 +
- 294.14 g Al₂(SO₃)₃

$$\text{moles} = \frac{2 \text{ g}}{18 \text{ g/mol}}$$

$$= 0.1111 \text{ moles of H}_2\text{O}$$

Síntesis de clases:

Resolver el siguiente ejercicio:

	CADA	PUEDA RELACIONARSE CON	PARA DAR PRODUCIR	PARA DAR PRODUCIR	PARA DAR PRODUCIR
	Na ₂ CO ₃	2HCL	H ₂ O	NaCl	CO ₂
MOL					
MOLÉCULAS					
GRAMOS					
LITROS					