



Clase online 28 de Octubre

Objetivo:

- Equilibrar reacciones químicas mediante medio del tanteo y algebraico
- Calcular números de moles, átomos, volumen, masa molar que nos entrega una reacción química.

“Síntesis de la clase”

En la clase equilibraremos reacciones químicas a través del medio del tanteo y algebraico.

Calcularemos números de moles, átomos, volumen y masa molar que nos informa una reacción química.



Cantidad de la sustancia en moles:	2 mol ZnS	3 mol O ₂		2 mol ZnO	2 mol SO ₂
Multiplicar el número de moles por el P. M. de cada especie (cantidad estequiométrica)	194 g ZnS	96 g O ₂		162 g ZnO	128 g SO ₂
Sumar las cantidades en gramos de reactantes y productos.	290 g Reactantes		=	290 g Productos	

Pesos moleculares (g/mol)
ZnS = 65 + 32 = 97
O ₂ = 16 X 2 = 32
ZnO = 65 + 16 = 81
SO ₂ = 32 + (16X2) = 64

Síntesis de clases: **ENTREGAR REPORTE PARA EL DIA MARTES 3 DE NOVIEMBRE**

I.- Calcular el número de moles para 45 grs del compuesto:

1. H₃PO₄
2. Al₂(SO₄)₃
3. Na₃PO₄
4. NaOH

II.- Calcular la masa molar de los siguientes compuestos:

- 1.- K₂SO₄
- 2.- H₂SO₄
- 3.- KNO₃
- 4.- Al₂O₃

Cualquier consulta no dudes escribir al Mail: profesoramarciamozart@gmail.com