



Clase online 4 de Noviembre

Objetivo:

- Calcular n° de átomos ,n° de moléculas
- Identificar relaciones básicas mol -mol, mol-gr

“Síntesis de la clase”

En la clase determinaremos números de átomos y de moléculas. Además, identificaremos las relaciones básicas de estequiometría:

Relación mol-mol

- Calcular el número de mol de O₂ para hacerlo reaccionar con 4.3 moles de propano C₃H₈
$$1\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$$
- Después:

1 mol-----5 mol	x=4.3 mol(5 mol)/1 mol
4.3 mol-----x	x=21.5 mol

¿Cuántos gramos y cuántos milimoles (mmoles) hay en un mol de los siguientes compuestos?

- a) C₁₂H₂₂O₁₁ b) H₂SO₄

¿Cuántos moles y milimoles (mmoles) de c/u hay en?

- a) 50 g de H₂O
b) 75 g de ZnSO₄
c) 18 g de KMnO₄

¿Cuántos gramos hay en ?

- a) 538 milimoles CO₂
b) 0.3 moles de NH₃
c) 87.3 milimoles de H₂CO₃



Síntesis de clase: **ENTREGAR REPORTE PARA EL DIA MARTES 10 DE NOVIEMBRE**

I.- ¿Cuántos gramos hay en?

1. 4 moles de H₃PO₄
2. 10,5 moles de Al₂(SO₄)₃
3. 6,5 moles de Na₃PO₄
4. 5,8 moles de NaOH

II.- ¿Cuántos mol hay en?

- 1.- 25 moles de K₂SO₄
- 2.- 48 moles de H₂SO₄
- 3.- 25 moles de KNO₃
- 4.- 28 moles de Al₂O₃

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