



Clase online 21 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.

INFORMACION QUE SUMINISTRA UNA ECUACION QUIMICA						
6 HCl	+	2 Fe	→	2 FeCl₃	+	3 H₂
6 Moléculas		2 átomos		2 moléculas		3 moléculas
6(6.022x10 ²³) Moléculas		2(6.022x10 ²³) átomos		2 (6.022x10 ²³) moléculas		3(6.022x10 ²³) moléculas
6 moles		2 moles		2 moles		3 moles
6 (36.5 g)= 219 g		2 (56 g)= 112 g =		2 (162.5 g)= 325 g		3 (2 g)= 6 g =
		+ 331 g		+ 331 g		

Síntesis de clases: **ENTREGAR REPORTE PARA EL DIA MARTES 27 DE OCTUBRE**

Equilibre y determine número de moles, volumen, masa molar y número de átomos.

1. $Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
2. $HCl + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCl_2 + H_2O$
3. $Al_2O_3 + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + H_2O$
4. $P + O_2 \rightarrow P_2O_3$
5. $Na + H_2O \rightarrow NaOH + H_2$
6. $P_2O_5 + H_2O \rightarrow H_3PO_4$

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