## Química

1- Balance la ecuación química y responda las pregunt	1- Balance	la ecuación	química y	responda	las pregunta	as
---	------------	-------------	-----------	----------	--------------	----

- ¿Cuántos átomos de oxígeno hay en los reactivos?
- ¿Cuántos átomos de hidrogeno hay en los productos?
- 2- Según la siguiente sustancia = 4 Ca<sub>3</sub> (PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> Complete el siguiente cuadro.

ELEMENTO	CANTIDAD DE ATOMOS	MASA ATOMICA TOTAL
Calcio		
Fosforo		
Oxigeno		

## 3- Complete el cuadro y determine la masa molecular o molar de la sustancia en cuestión

Sustancia	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	SO <sub>3</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	NaHSO₃
Masa Molar					

4- Determine los gramos totales que reaccionan de cada sustancia que participa en la reacción química.

- 5- A partir de la reacción química del ejercicio anterior responda las siguientes preguntas.
  - ¿Cuántos moles de dióxido de azufre (SO<sub>2</sub>) son necesarios para producir 10 moles de oxígeno (O<sub>2</sub>)?
  - ¿Cuántos gramos de sulfuro de hierro (FeS) se obtienen cuando reaccionan 13 moles de oxígeno (SO<sub>2</sub>)?

Edwin Bautista Borbón

Nomenclatura

