

Química

1- Balance la ecuación química y responde las preguntas



- ¿Cuántos átomos de oxígeno hay en los reactivos?
- ¿Cuántos átomos de hidrógeno hay en los productos?

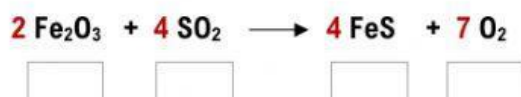
2- Según la siguiente sustancia = $4 \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ Complete el siguiente cuadro.

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	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	SO_3	Al_2O_3	H_3PO_4	NaHSO_3
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_2) son necesarios para producir 10 moles de oxígeno (O_2)?
- ¿Cuántos gramos de sulfuro de hierro (FeS) se obtienen cuando reaccionan 13 moles de oxígeno (SO_2)?