Química

1- Balance la ecuación química y responda las preguntas

$$\square\ CH_4O + \square\ O_2 \longrightarrow \square\ CO_2 + \square\ H_2O$$

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

2- Según la siguiente sustancia = $4\ Ca_3(PO_4)_2$ 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	$Al_2(SO_4)_3$	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.

$$2\ Fe_2O_3 + 4\ SO_2 \longrightarrow 4\ FeS + 7\ O_2$$

☐ ☐ ☐ ☐

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**)?

LIVEWORKSHEETS