

## Leyes ponderales

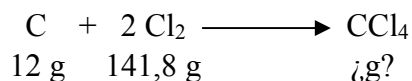
1) El amoníaco se forma a partir del nitrógeno y el hidrógeno. Sabiendo esto completa la tabla siguiente:

Nitrógeno (g)	Hidrógeno (g)	Amoníaco (g)
28	6	¿?
1,4	¿?	¿?
¿?	1,2	¿?

2) El trióxido de azufre es un compuesto que se forma a partir del oxígeno y el azufre. Completa con ello la siguiente tabla:

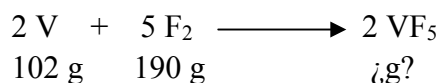
Azufre (g)	Oxígeno (g)	Trióxido de azufre (g)
2	3	¿?
¿?	24	¿?
¿?	¿?	20

3) La reacción de formación del  $\text{CCl}_4$  a partir de sus componentes es de la forma:



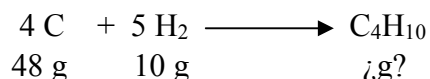
¿Ley de Proust en la reacción? Determinar los gramos de  $\text{CCl}_4$  que se forman a partir de 10 g de  $\text{Cl}_2$ .

4) La reacción entre el vanadio y el flúor viene dada por:



¿Ley de Proust en la reacción? Calcula la masa de  $\text{VF}_5$  que se obtiene a partir de 0,35 g de V.

5) La reacción de formación del butano viene dada por:



¿Ley de Proust en la reacción? Calcula la masa de  $\text{H}_2$  y de  $\text{C}_4\text{H}_{10}$  que se obtiene a partir de 10 g de C.