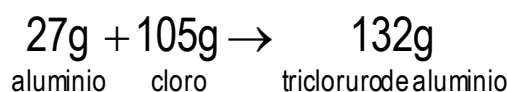


Boletín Cambios Químicos II – F y Q E.S.O.

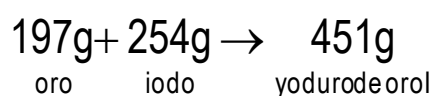
1. Sabiendo que en la formación del tricloruro de aluminio se cumple la siguiente ley de masas.



Calcula

- ¿Qué cantidad de tricloruro de aluminio se obtiene de 108g de aluminio?
- ¿Qué cantidad de tricloruro de aluminio se obtiene de 420g de cloro?
- ¿Qué cantidad de aluminio y cloro se necesitan para obtener 396g de tricloruro de aluminio?

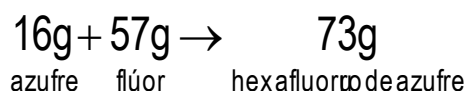
2. Sabiendo que en la formación del yoduro de oro I se cumple la siguiente ley de masas.



Calcula

- ¿Qué cantidad de yoduro de oro se obtiene de 508g de yodo?
- ¿Qué cantidad de yoduro de oro se obtiene de 591g de oro?
- ¿Qué cantidad de oro y yodo se necesitan para obtener 1353g de yoduro de oro I?

3. Sabiendo que en la formación del hexafluoruro de azufre se cumple la siguiente ley de masas.



Calcula

- ¿Qué cantidad de hexafluoruro se obtiene de 114g de flúor?
- ¿Qué cantidad de hexafluoruro se obtiene de 64g de azufre?
- ¿Qué cantidad de azufre y flúor se necesitan para obtener 292g de hexafluoruro?

4. Ajusta estas reacciones sencillas de forma que se cumpla el principio de conservación..

- $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Au} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{AuCl}_3$
- $\text{Cl}_2 + \text{F}_2 \rightarrow \text{ClF}_3$
- $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{S}_8 + \text{F}_2 \rightarrow \text{SF}_6$