



Actividades de Autoevaluación (A.A)

1. Completo los espacios en blanco

- a) La ley.....expresa que “en toda ecuación química, la suma de las masas de los reactantes es igual a la suma de las masas
- b) Las..... son uniones intrínsecas o esenciales de 2 o más sustancias simples y se identifican por medio de reacciones químicas.
- c) La materia..... ni se....., sólo se.....

2. Demuestro la ley de Lavoisier en las siguientes ecuaciones e indico la que no se ajusta a la misma.

- a. $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$
- b. $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$
- c. $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$
- d. $\text{Ag} + \text{O}_2 \rightarrow \text{AgO}$

4. Resuelvo los siguientes problemas

- a) Se realiza la electrólisis de 18 gramos de agua y se obtienen 16 gramos de oxígeno. ¿Qué masa de hidrógeno se obtiene? (Utilizar la ecuación del texto informativo)
- b) Dada la ecuación que representa la reacción: $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3$. ¿Qué peso de oxígeno reaccionará con 10g de Fe?



TEKOMBO'E HA TEMBIKUAA
Motenondeha
Ministerio de
EDUCACIÓN y CIENCIAS

 **TETÃ REKUÁI**
 **GOBIERNO NACIONAL**

*Paraguay
de la gente*

