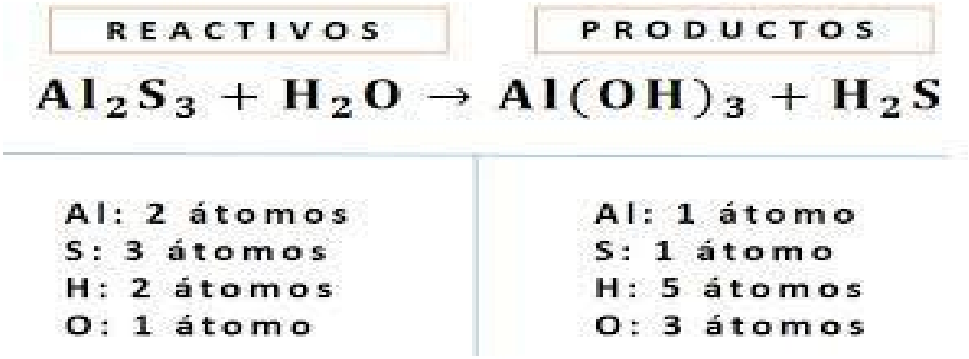
ACTIVIDAD N°3 QUIMICA DECIMO

Balanceo DE ECUACIONES

REFERENCIA BIBLIOGRAFICA: GOOGLE Y YOUTUBE
OBSERVA LOS SIGUIENTES VIDEOS Y RESPONDE EL TALLER
https://www.youtube.com/watch?v=wl_HCBxpBs0
https://www.youtube.com/watch?v=w288jzAYy3o

BALANCEO DE ECUACIONES

Es una técnica para igualar el número de átomos de cada elemento en los reactivos y productos de una ecuación química. El objetivo es asegurar que se cumpla la ley de conservación de la materia, donde la masa no se crea ni se destruye durante una reacción química.



EJEMPLOS

$4C_2H_5Cl + 4NaPb \rightarrow (C_2H_5)_4Pb + 4NaCl + Pb$

C 8 → 8

H 20 → 20

Cl 4 → 4

Na 4 → 4

Pb 4 → 2

ACTIVIDAD: Balancear las siguientes reacciones

1) $C_2H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

2) $Mg\ (s) + O_2\ (g) \rightarrow MgO\ (s)$

3) $P_4\ (s) + O_2\ (g) \rightarrow P_2O_3\ (g)$

4) $C_3H_8\ (g) + O_2\ (g) \rightarrow CO_2\ (g) + H_2O\ (g)$

5) $HCl\ (ac) + Cr\ (s) \rightarrow CrCl_3\ (ac) + H_2\ (g)$

6) $NH_4Cl + Ba(OH)_2 \rightarrow BaCl_2 + NH_3 + H_2O$

7) $Ca(OH)_2 + H_3PO_4 \rightarrow Ca_3(PO_4)_2 + H_2O$

8) $ZnS + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2S$

9) $FeCl_3 + Na_2CO_3 \rightarrow Fe_2(CO_3)_3 + NaCl$

10) $Na_2O + (NH_4)_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + H_2O + NH_3$

11) $P_4O_{10} + H_2O \rightarrow H_3PO_4$

12) $N_2\ (g) + H_2\ (g) \rightarrow NH_3\ (g)$

13) $Na + H_2O \rightarrow NaOH + H_2$

14) $KClO_3 \rightarrow O_2 + KCl$