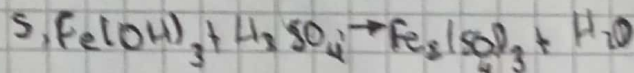
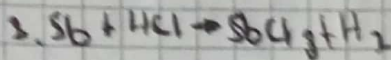
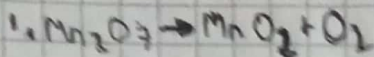


### Reacción y Ecuación Química

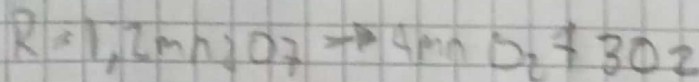
Una reacción química es un proceso en el que una sustancia (o sustancias) cambia para formar una o más sustancias nuevas.

Una ecuación química es la manera de representar una reacción química, esto incluye una serie de símbolos químicos para mostrar lo que sucede durante dicha reacción.

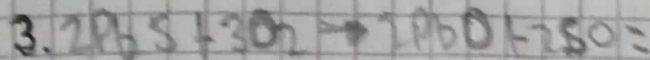
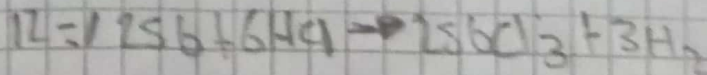
• Balanceo por tanteo las siguientes ecuaciones químicas:



$Mn = 2 \times 2 = 4$        $Mn = 1 \times 4 = 4$   
 $O = 2 \times 7 = 14$      $O = 2 \times 2 = 4$      $\times O = 2 \times 3 = 6$

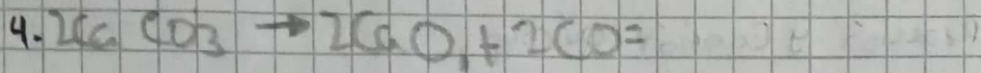


$Sb = 1 \times 2 = 2$        $Sb = 1 \times 2 = 2$   
 $Cl = 1 \times 6 = 6$        $Cl = 3 \times 2 = 6$   
 $H = 1 \times 6 = 6$        $H = 2 \times 3 = 6$



$Pb = 1 \times 2 = 2$        $Pb = 1 \times 2 = 2$   
 $S = 1 \times 2 = 2$        $S = 1 \times 2 = 2$   
 $O = 2 \times 2 = 4$        $O = 1 \times 2 = 2 + 0 = 2 \times 2 = 4$





$$Ca = 1 \times 2 = 2$$

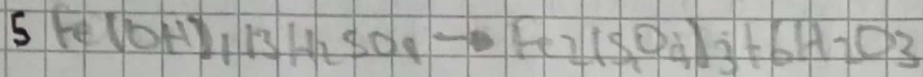
$$C = 1 \times 2 = 2$$

$$O = 3 \times 2 = 6$$

$$Ca = 1 \times 2 = 2$$

$$C = 1 \times 2 = 2$$

$$O = 1 \times 2 = 2 + O = 2 \times 2 = 4$$



$$Fe = 1 \times 3 = 3$$

$$S = 1 \times 3 = 3$$

$$H = 3 \times 2 = 6 + 2 \times 3 = 6 = 12$$

$$O = 3 \times 2 = 6 + 4 \times 3 = 12 = 18$$

$$Fe = 2$$

$$S = 3$$

$$H = 2 \times 6 = 12$$

$$O = 12 + 1 \times 6 = 6 = 18$$