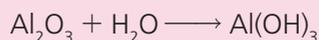




Representación y balanceo de reacciones químicas

Trabajen en parejas.

1. Balanceen la ecuación química:



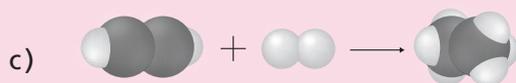
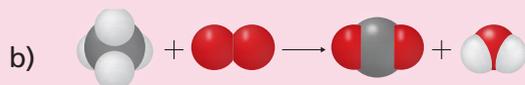
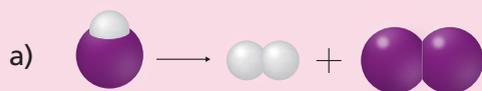
2. Escriban en una hoja aparte la fórmula química y la estructura de Lewis de cada una de las sustancias que se muestran a continuación considerando el siguiente código de colores:

Blanco: hidrógeno (H)

Negro: carbono (C)

Rojo: oxígeno (O)

Morado: yodo (I)



3. Ahora, escriban las ecuaciones químicas correspondientes y balancéenlas.
4. Para cada caso, indiquen cuántos enlaces se rompen y cuántos se forman en los reactivos y los productos.
5. Expliquen cuál de las tres representaciones (química, Lewis o calotte) les parece más conveniente para lo siguiente y expliquen por qué.
- Saber cuántos átomos de cada elemento hay en los productos y reactivos.
 - Balancear la ecuación química.



Mijaíl Lomonosov (1711-1765), científico ruso que enunció la Ley de conservación de la masa 60 años antes que Lavoisier.

- Identificar cuántos enlaces se rompen y cuántos se forman.
6. En grupo, compartan sus respuestas y, con ayuda del maestro, concluyan sobre la importancia de la Ley de conservación de la masa y la estequiometría para el estudio de las reacciones químicas.