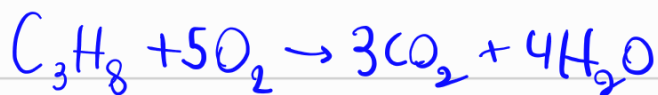


- En combustión completa: fuego azul y humo claro.
- En combustión incompleta: fuego amarillo y humo oscuro.

1.



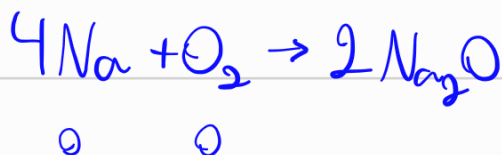
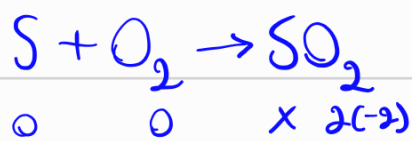
Oxidación:

- La pérdida de electrones.
- La pérdida de oxígeno.
- La gana de hidrógeno.
- Aumento de estado de oxidación.

Reducción:

- La gana de electrones.
- La gana de oxígeno.
- La pérdida de hidrógeno.
- Merma de estado de oxidación.

2.



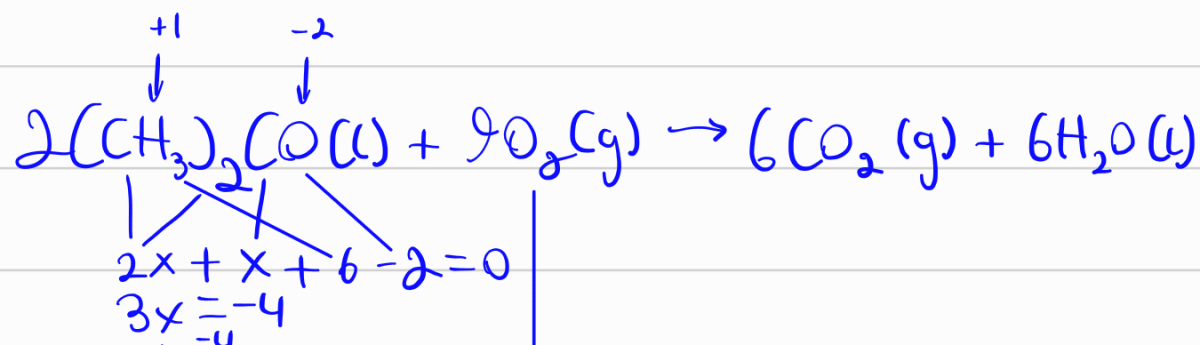
$$0 = x - 4$$

$$x = +4$$

Na se vuelve oxidado

S se vuelve oxidado

- Oxígeno siempre es -2 menos cuando está en un peróxido.
- Ignora los coeficientes en las calculaciones oxidaciones.



$$x = \frac{1}{3}$$

° Todos los compuestos son neutrales si no tienen una carga escrita.

