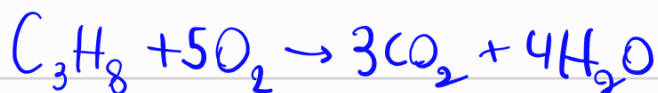


- En combustión completa: fuego azul y humo claro.
- En combustión incompleta: fuego amarillo y humo oscuro.

1.



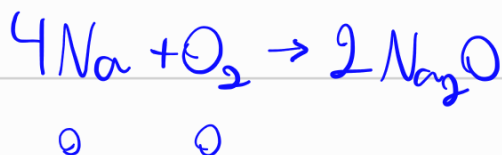
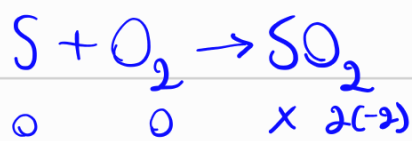
Oxidación:

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

2.



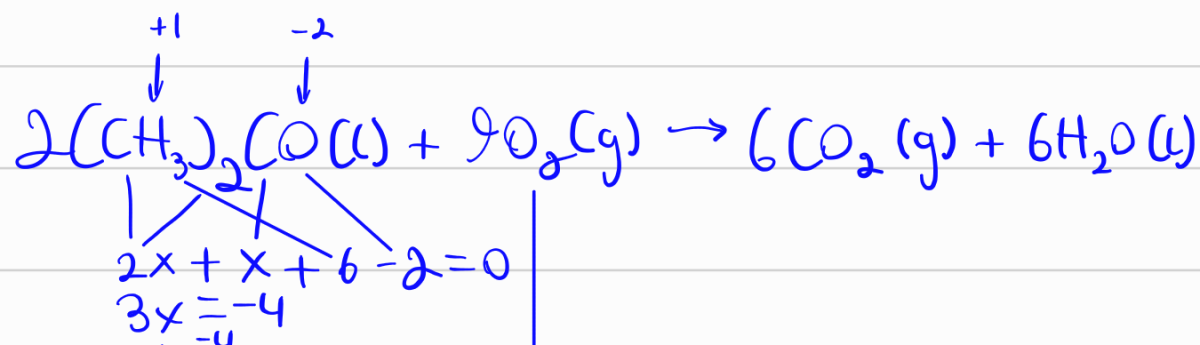
$$0 = x - 4$$

$$x = +4$$

Na se vuelve oxidado

S se vuelve oxidado

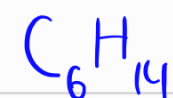
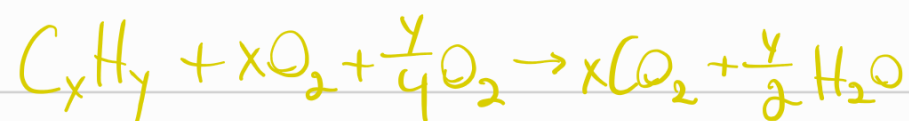
- Oxígeno siempre es -2 menos cuando está en un peróxido.
- Ignora los coeficientes en las calculaciones oxidaciones.



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

1

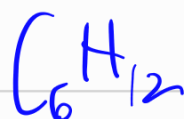
° Todos los compuestos son neutrales si no tienen una carga escrita.



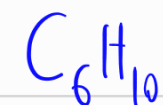
$$12.01(6) + 1.01(14) = 86.2 \text{ g mol}^{-1}$$

$$12.01(6) = 72.06 \text{ g mol}^{-1}$$

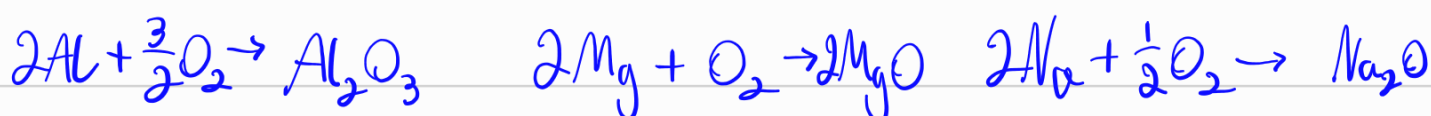
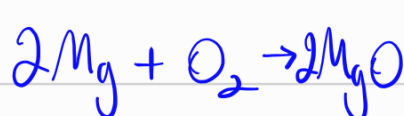
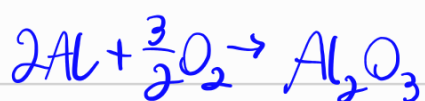
$$\frac{72.06}{86.2} \cdot 100 = 83.6\%$$

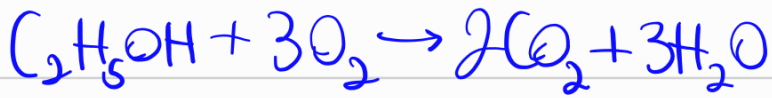


$$\frac{12.01(6)}{12.01(6) + 1.01(12)} \cdot 100 = 85.6\%$$

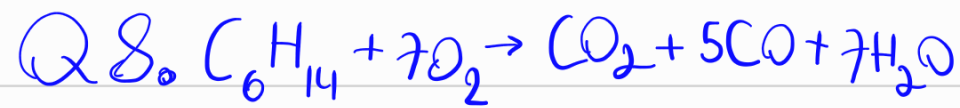
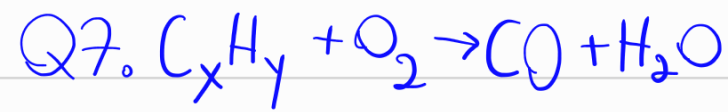


$$\frac{12.01(6)}{12.01(6) + 1.01(10)} \cdot 100 = 87.7\%$$





Q3. (C)



Q9.

