

Alumno/a: _____
Grupo: _____

Ficha_3 FQ. 3º ESO
Las reacciones químicas

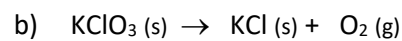
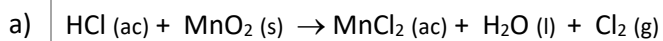


- Descargad la ficha para poder hacer los ejercicios propuestos.
- Tenéis que entregarla antes de la fecha indicada en la web, ¿Cómo? Enviando una foto de la ficha resuelta, foto que podéis hacer con el móvil, cuidando que se vea la cabecera con el nombre, al classroom

1. Justifica cuál o cuáles de los siguientes procesos son cambios químicos:

- | | |
|---------------------------------------|---|
| a) trocear una manzana | d) la fermentación del azúcar de la uva, para producir vino |
| b) la evaporación de un perfume | e) filtrar una mezcla de agua y arena |
| c) la oxidación de una pieza de cobre | f) calentar leche en el microondas |

2. Ajustar las siguientes ecuaciones químicas:



¿Qué ley se cumple en todas las ecuaciones químicas ajustadas? Enúnciala

3. La figura representa una molécula de diclorometano **CH₂Cl₂**. Determina:

- La masa de una molécula de diclorometano
- El número de mol en 127,5 g de una muestra de esta sustancia
- El número de moléculas de diclorometano en la muestra del apdo b)
- El número de átomos de cloro en dicha muestra

Datos: masas atómicas (u): Cl=35,5; H=1; C=12; N_A=6,02 · 10²³



4. Dada la reacción: $\text{S (s)} + \text{Fe (s)} \rightarrow \text{Fe}_2\text{S}_3 \text{ (s)}$ Ajusta la ecuación y calcula:

- ¿qué cantidad en mol de Fe₂S₃ se obtiene a partir de 5 mol de S?
- ¿qué masa de Fe sería necesaria para obtener 2,5 mol de Fe₂S₃? Datos: masas atómicas (u): S=32; Fe:56