Repaso

1. Escribe en qué se diferencian los cambios físicos de los cambios químicos.

- En los cambios físicos las sustancias……
  ……

- En los cambios químicos las sustancias……
  ……

2. Escribe si es un fenómeno químico o físico.

- Romper una piedra……
- Doblar un clip……
- Quemar madera……
- Freír patatas……
- Hervir agua……
- Hervir un huevo……

3. Completa:

- Cuando una sustancia se transforma en una o varias sustancias nuevas:……
- ¿Cómo se llaman las sustancias que se obtienen?……
- ¿Y las que se transforman?……
- Las reacciones químicas se representan mediante las:……
  ……

4. ¿Qué representa la fórmula química?

  ……
  ……

LIVEWORKSHEETS

5. Indica si son verdaderas (V) o falsas (F) las siguientes afirmaciones:

- ☐ Si quemamos un papel, el papel sería un reactivo y las cenizas el producto.
- ☐ Cuando metes un clavo de hierro en agua y después lo dejas al aire, se oxida. El hierro y el aire son los productos y el óxido es el reactivo.
- ☐ La reacción del clavo es una combustión.

6. ¿Qué es lo más característico de las reacciones de combustión?

……

……

7. ¿Las reacciones químicas son instantáneas?

……

……

8. ¿Qué es la velocidad de reacción?

……

……

9. ¿Qué cosas pueden cambiar la velocidad de una reacción?

……

……

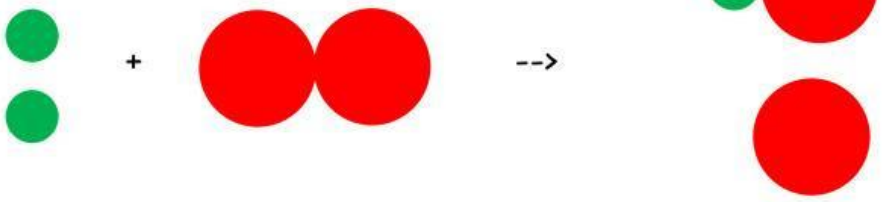
……

10. ¿Qué reacción será más rápida?

- ☐Barra de metal + aire ☐Polvo de metal + aire
- ☐Quemar madera en invierno ☐Quemar madera en verano

11. Corrige las representaciones de estas reacciones químicas:

$$2C + O_2 \rightarrow 2CO$$



LIVEWORKSHEETS

$$2Li + I_2 \rightarrow 2LiI$$



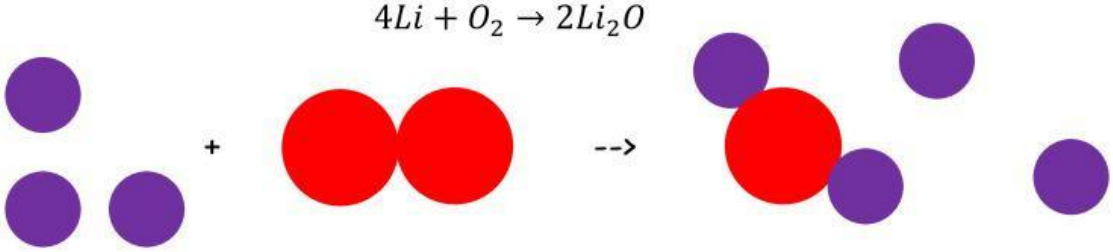
$$2Fe + O_2 \rightarrow 2FeO$$



$$Ca + I_2 \rightarrow CaI_2$$



$$4Li + O_2 \rightarrow 2Li_2O$$



LIVEWORKSHEETS