

Velocidad de una reacción

Las reacciones químicas no son instantáneas. Tiene que pasar un tiempo hasta que terminen.

Este tiempo puede ser más grande o más pequeño.

La velocidad de reacción es la velocidad a la que se completa una reacción.

Hay tres cosas que cambian la velocidad de una reacción:

- **Concentración**
Si los productos están muy concentrados, la reacción será más rápida. Los productos están concentrados si están en un espacio muy pequeño.
- **Superficie de contacto**
Si los reactivos tienen muchas zonas donde tocarse, la reacción será más rápida. Si un reactivo es polvo, la reacción será más rápida.
- **Temperatura**
Las cosas calientes reaccionan más. Si la temperatura es más alta, la reacción será más rápida.

1. ¿Las reacciones químicas son instantáneas?

.....

.....

2. ¿Qué es la velocidad de reacción?

.....

.....

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

.....

.....

.....

4. ¿Qué es la concentración en química?

.....

.....

.....

5. ¿Qué reacción será más rápida?

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