

## RELOJ DE YODO.

### Objetivos.

- Visualizar que es la velocidad de reacción, y cómo sucede esta.
- Determinar cómo afecta y porque es importante la velocidad de reacción en nuestras vidas.
- Determinar qué factores afectan la velocidad de reacción.

### Materiales y reactivos.

- **Materiales.**
  - 2 Beakers 200 mL.
- **Reactivos.**
  - Yodato potásico 0,3M ( $\text{KIO}_3$ )
  - bisulfito de sodio 0,3M ( $\text{NaHSO}_3$ )
  - Almidón.
  - Ácido sulfúrico ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) (suave).

### Procedimiento.

- Tomar 50 mL de yodato potásico ( $\text{KIO}_3$ ) en un beaker de 200 mL.
- En otro beaker de 200 mL agregar 50 mL de bisulfito de sodio ( $\text{NaHSO}_3$ ).
- Agregar 10 mL de almidón al beaker que contiene el bisulfito de sodio ( $\text{NaHSO}_3$ ).
- Mezclar las dos soluciones, agregar 3 gotas de ácido sulfúrico ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) para acidificar un poco y agitar.
- Esperar a que el cambio de color se desarrolle.