

# REACCIÓN DUN TROZO DE CINTA DE MAGNESIO CON DISOLUCIÓN DE ÁCIDO CLORHÍDRICO DE DISTINTAS CONCENTRACIONES

## Obxectivo:

Comprobar cómo inflúe a concentración dos reactivos na Velocidade de reacción.

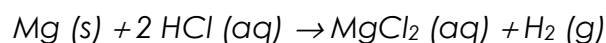
## Material:

- Balanza
- Vidro de reloxo
- Matraz Erlenmeyer
- Pipeta
- Vaso de vaso de precipitados
- Cronómetro

## Reactivos:

- Cinta de magnesio
- Ácido clorhídrico comercial
- Auga destilada

A reacción química proposta pode representarse pola ecuación:



Preparamos catro matraces Erlenmeyer con disolucións de ácido clorhídrico comercial de distintas concentracións coa axuda da pipeta (simplemente engadindo distintas cantidades de auga).

Engadímoslle a cada un deles un anaco de cinta de magnesio perfectamente pesado na balanza. Cronometrámolo tempo que tarda en desaparecerlo magnesio en cada un dos Erlenmeyers e

representámo-las concentraci3ns fronte 3 tempo. A maior concentraci3n dos reactivos (dun deles, do clorhídrico), menor tempo de reacci3n.

Lavamos perfectamente todo o material.

### **Cuesti3ns:**

1. Que se pode deducir dos resultados obtidos?
2. Explica, mediante a teoría das colisi3ns, estes resultados.