

REACCIONES QUIMICAS:

INFLUENCIA DEL TAMAÑO DE PARTÍCULA

Las reacciones químicas en las que intervienen sólidos no tienen la misma velocidad si los sólidos están muy triturados que si están en granos gruesos. Por ejemplo, el serrín arde mucha más deprisa que la madera, y arde mucho más rápido una hoja de papel que un cuaderno.

MATERIAL

Tubos de ensayo

mármol troceado

HCl 18 g/l (0.5 M)

PROCEDIMIENTO

Separa trozos de mármol de distintos grosores. Pon mármol de cada tipo en diferentes tubos de ensayo y añade el ácido en cada uno. Observa el comportamiento de la reacción.

CUESTIONES

- ¿Cómo afecta el tamaño de partícula a la velocidad de reacción?

- A la vista del modelo de reacción química mediante choques de moléculas, ¿cómo se explica el efecto del tamaño de partícula en la velocidad de reacción?

- ¿Cuál será la diferencia de tomar una medicina en una pastilla, tomarla en polvo o tomarla disuelta?

- ¿Qué efecto tendrá que los alimentos lleguen al estómago bien masticados o que lleguen casi enteros?