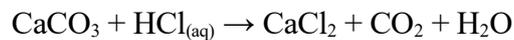


Problema 611: El mármol, CaCO_3 , reacciona con el ácido clorhídrico, $\text{HCl}_{(\text{aq})}$, para dar cloruro de calcio, CaCl_2 , dióxido de carbono y agua. ¿Cómo podemos aumentar la velocidad de esta reacción?



Es una reacción en disolución. Podemos aumentar la velocidad de reacción modificando varios factores.

Podemos aumentar la velocidad de reacción aumentando la concentración de los reactivos, por ejemplo, aumentando la concentración del ácido clorhídrico. Habrá más moléculas de ácido reaccionando con el carbonato de calcio.

Podemos aumentar la velocidad de reacción disminuyendo el tamaño de las partículas de los reactivos, por ejemplo, triturando el mármol para que las partículas sean más pequeñas, habrá más superficie de contacto entre los reactivos y la reacción será más rápida.

Podemos aumentar la velocidad de reacción aumentando la temperatura, los reactivos dispondrán de más energía para reaccionar y tendrán más energía para superar la energía de activación.