

AGRUPAMENTO DE ESCOLAS Nº 2 DE ABRANTES

Sumário: Velocidade das reacções químicas.

Em resumo:

- Para classificar uma reacção química como **rápida** ou **lenta**, ou para comparar a velocidade de duas reacções químicas, pode medir-se a quantidade de um dos produtos formados, ou a quantidade de reagente consumido num certo intervalo de tempo.
 - Quanto maior for o número de choques, por unidade de tempo, entre as partículas dos reagentes numa reacção química e quanto mais eficazes estes forem, maior é a velocidade da reacção.
 - A velocidade das reacções químicas pode ser influenciada pela **variação de temperatura**, do **estado de divisão dos reagentes sólidos**, da **concentração dos reagentes** e pelo uso de **catalisadores**.
 - Quanto maior for a temperatura a que ocorre uma reacção química, maior será, em geral, a sua velocidade.
 - Quanto maior for o estado de divisão dos reagentes sólidos que participam numa reacção química, maior será a velocidade da reacção.
 - Quanto maior for a concentração dos reagentes que participam numa reacção química, maior será a velocidade da reacção.
 - Os **catalisadores** são substâncias que, sem se consumirem, aumentam a velocidade das reacções. Existem também catalisadores negativos ou **inibidores**, que retardam as reacções químicas em que participam. São específicos para cada reacção.