

# Fatores que afetam a velocidade de uma reação

**Equipe: Juan, Gabriel, Joyce, Michel, Malu**



# Concentração

Segundo a teoria das colisões, para que haja uma reação química é necessário que haja um encontro entre as partículas dos reagentes, ou seja, as partículas dos reagentes precisam colidir entre si.

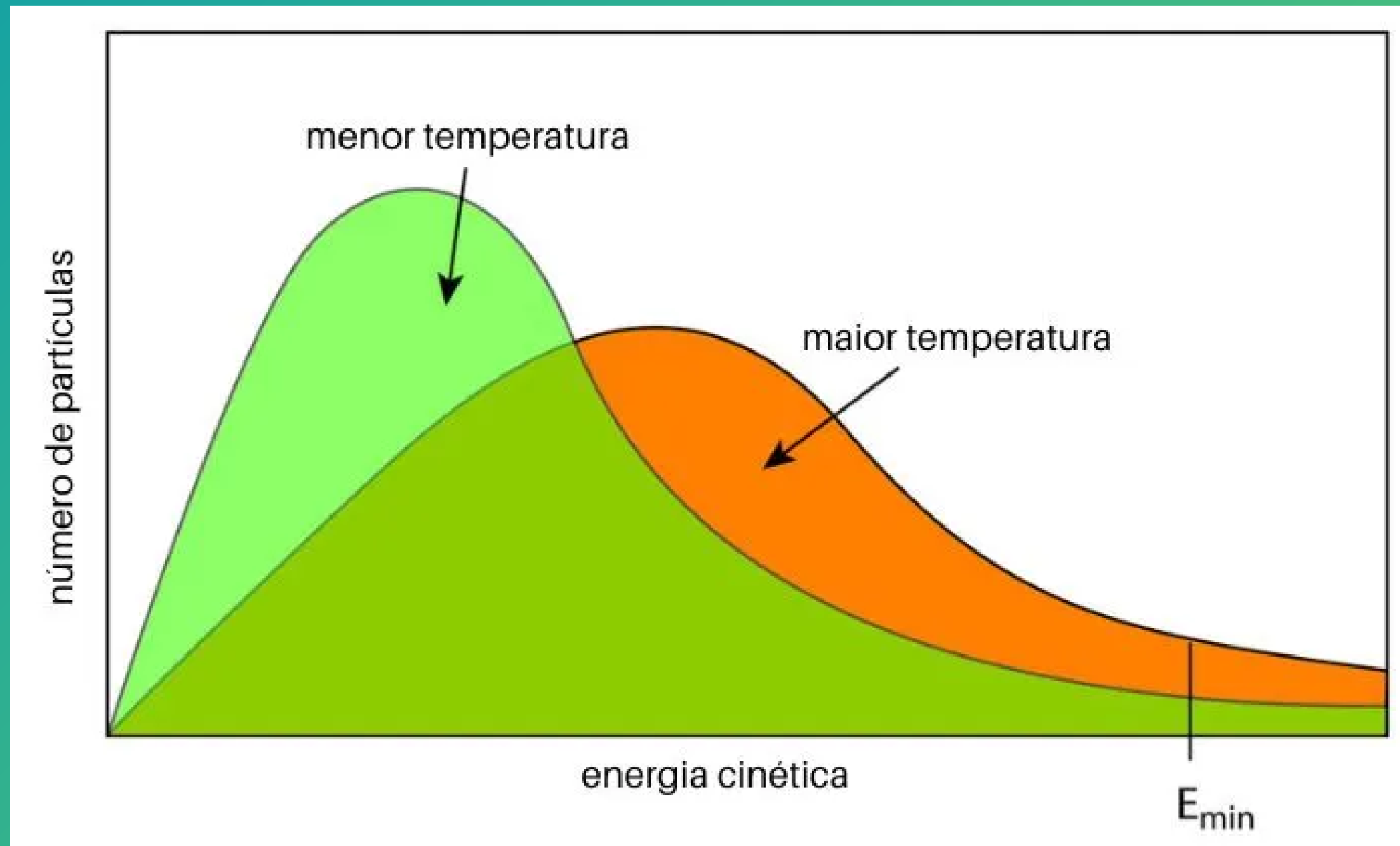


# Superfície de Contato

O aumento na área da superfície de contato dos reagentes faz com que mais partículas participem do processo reacional, acelerando-o.



# Temperatura



A temperatura é uma medida da energia cinética do corpo, ou seja, mede o grau de agitação das partículas.



# Catalizador

Os catalisadores são caracterizados como substâncias químicas utilizadas para aumentar a velocidade da reação química.

