

## Fatores necessários para que a reação ocorra

**Afinidade química:** é a tendência natural que certas substâncias têm de reagir com outras. É o que acontece entre ácidos e bases, metais e não-metais, oxidante e redutor, etc.

**Contato entre as moléculas dos reagentes:** é necessário que as moléculas se choquem (**choque efetivo**) para reagirem, e esse choque deve ter uma direção correta e uma energia mínima (**energia de ativação**). Durante a colisão há a formação de um **complexo ativado** (composto mais energético da reação), que é um composto intermediário e altamente instável.

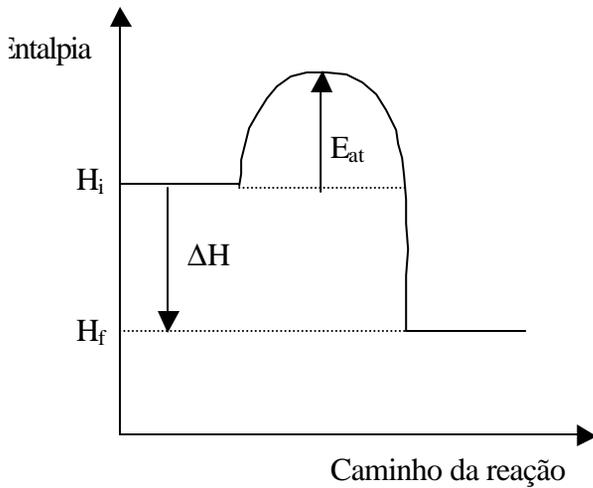
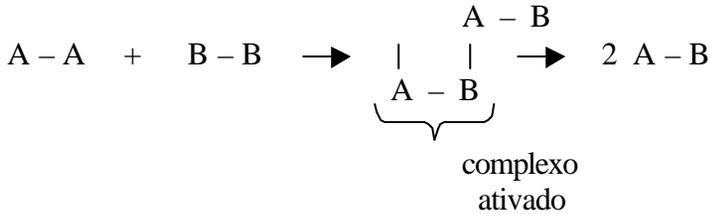


Gráfico de reação  
exotérmica

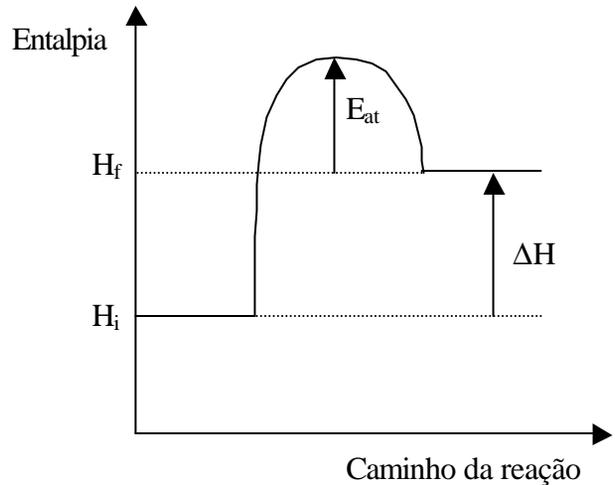


Gráfico de reação  
endotérmica