



## Fatores que influenciam a velocidade de uma reação química

Preencha as sentenças abaixo sempre em letra minúscula.

Quanto maior o número de colisões → \_\_\_\_\_ a velocidade

Quanto maior a \_\_\_\_\_ → maior a agitação das moléculas →

Maior o número de choques → Maior velocidade.

Quanto maior a \_\_\_\_\_ **de contato** → Maior o número de choques

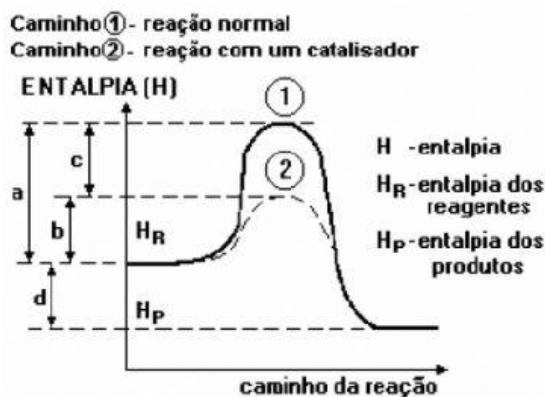
→ Maior velocidade.

Quanto \_\_\_\_\_ a concentração dos reagentes → maior número de choques → Maior velocidade.

Os catalisadores aumentam a velocidade das reações pela redução na energia de

\_\_\_\_\_.

O gráfico a seguir refere-se ao diagrama energético de uma reação química (reagentes → produtos), onde pode-se observar destacados dois caminhos de reação. Após uma análise das entalpias dos reagentes, dos produtos e dos valores a, b, c e d.



01) A energia de ativação na ausência do catalisador é representada pela letra b.

Verdadeiro

Falso



## QUIMIFIRST – FATORES QUE ALTERAM A VELOCIDADE DE UMA REAÇÃO QUÍMICA



02) A energia de ativação na presença do catalisador é representada pela letra c.

Verdadeiro

Falso

03) A reação é exotérmica.

Verdadeiro

Falso

04) A variação de entalpia da reação é dado por d.

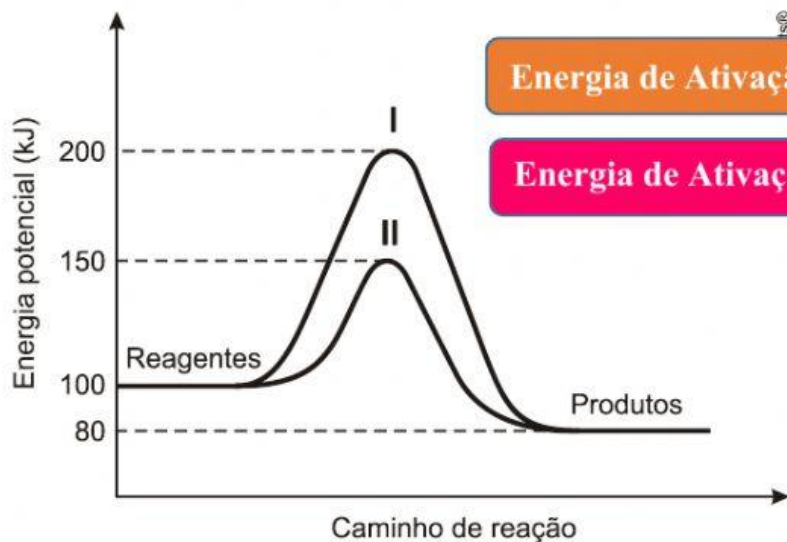
Verdadeiro

Falso

05) O catalisador diminui a energia de ativação criando caminhos alternativos para a reação, como pode ser visto na curva 2.

Verdadeiro

Falso



Energia de Ativação com catalisador: \_\_\_\_\_ kJ

Energia de Ativação sem catalisador: \_\_\_\_\_ kJ



Bem Estudo!!!  
Profa. Ana (QuimicAna)