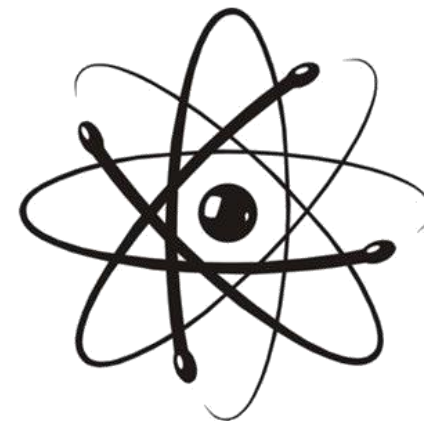


Cinética Química

Condições de Ocorrência da Reação

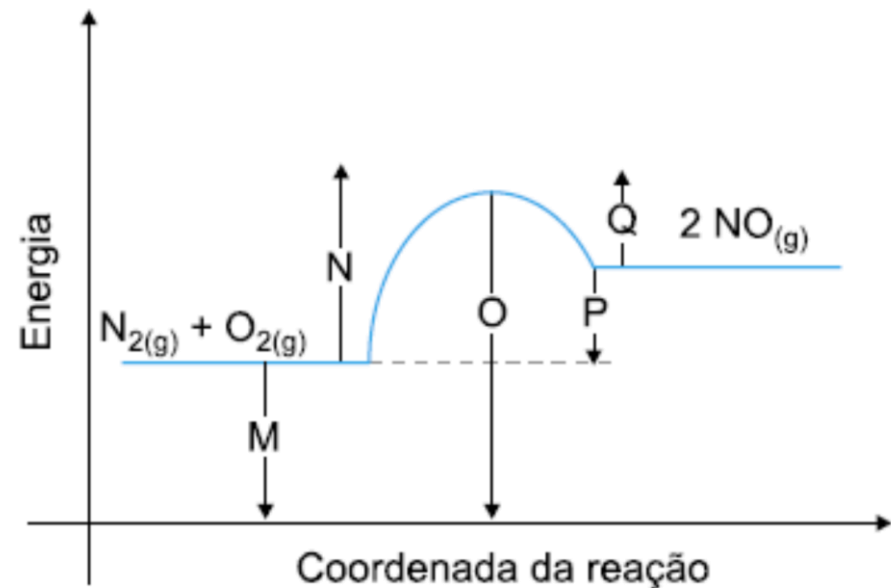
Prof. Francis Isotton
Química



Condições para Ocorrência da Reação

Contato entre os reagentes, Afinidade Química;

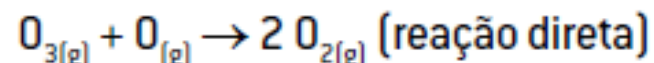
Energia de Ativação: Corresponde a mínima energia necessária para dar início à reação.



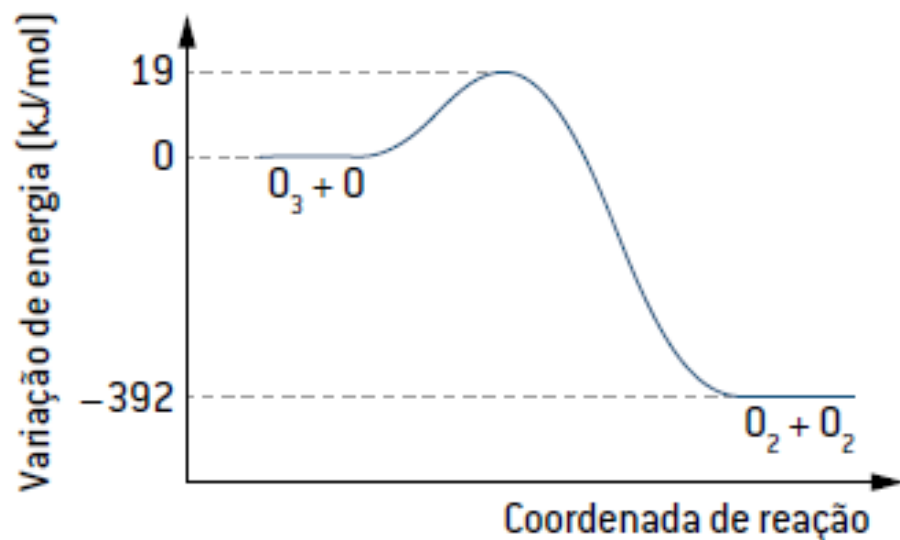
A energia de ativação não varia com a temperatura nem com a concentração.

Condições da ocorrência da reação

Considere a equação que representa a destruição da camada de ozônio:



O gráfico a seguir representa sua variação de energia *versus* sua coordenada de reação.

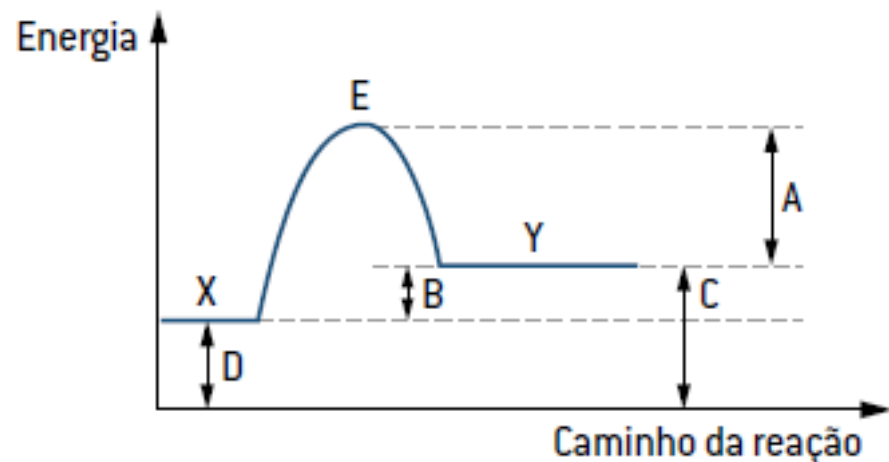


Quanto à reação e ao gráfico energético, responda ao que se pede.

- A reação direta é endotérmica ou exotérmica? Justifique por meio do valor do ΔH .
- Qual o valor da energia de ativação da reação direta?
- Qual o valor da energia de ativação da reação inversa?
- Qual o valor energético do complexo ativado?

Condições da ocorrência da reação

Com base no diagrama energético,



quais afirmações são corretas?

- A representa a energia de ativação de uma reação exotérmica.
- B representa o ΔH de uma reação endotérmica.
- C representa a energia dos produtos de uma reação endotérmica.
- $(B + A)$ é a energia de ativação da reação endotérmica.