

REAÇÃO EXOTÉRMICA E ENDOTÉRMICA

ALUNO (A):

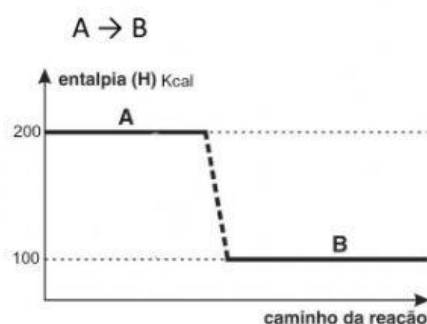
TURMA:

1) Ao se sair molhado em local aberto, mesmo em dias quentes, sente-se uma sensação de frio. Esse fenômeno está relacionado com a evaporação da água que, no caso, está em contato com o corpo humano. Essa sensação de frio explica-se corretamente pelo fato de que a **evaporação da água**:

- a) é um processo endotérmico e cede calor ao corpo.
- b) é um processo endotérmico e retira calor do corpo.
- c) é um processo exotérmico e cede calor ao corpo.
- d) é um processo exotérmico e retira calor do corpo.



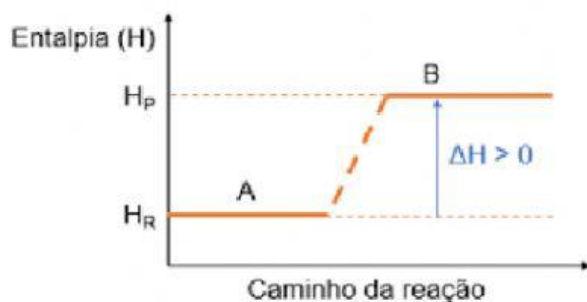
2) Dado o gráfico:



Qual será o valor da variação de entalpia do processo?

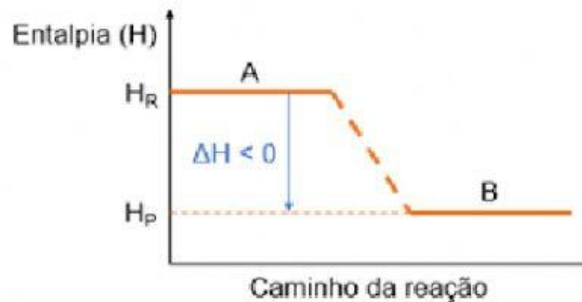
- a) - 50 Kcal b) - 150 Kcal c) - 100 Kcal d) - 250 Kcal e) - 300 Kcal

3) O gráfico a seguir representa uma reação



- a) exotérmica b) endotérmica

4) O gráfico a seguir representa uma reação



- a) exotérmica b) endotérmica

5) Observe o esquema.



De acordo com o esquema apresentado, podemos dizer que esse processo deverá ser:

- a) exotérmico, com variação de entalpia de + 1870 kJ
- b) exotérmico e absorver 1870 kJ
- c) endotérmico, com variação de entalpia de – 1870 kJ
- d) endotérmico e absorver 130 kJ

6) Observe o esquema.

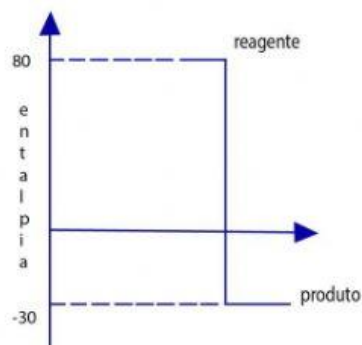


De acordo com o esquema apresentado, podemos dizer que esse processo deverá ser:

- a) exotérmico, com variação de entalpia de + 430 kJ
- b) endotérmico, com variação de entalpia de – 430 kJ
- c) exotérmico e libera -430 kJ
- d) endotérmico e absorver 130 kJ

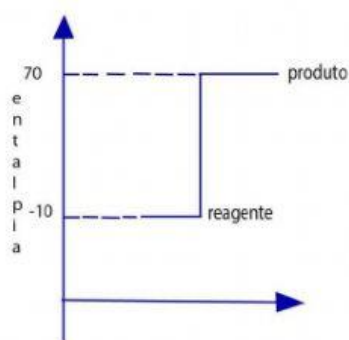
7) Calcule a ΔH de cada gráfico e indique se a reação é exotérmica ou endotérmica:

a)



- a) $\Delta H=110$ e endotérmica
- b) $\Delta H= -110$ e exotérmica
- c) $\Delta H=+50$ e endotérmica
- d) $\Delta H=-50$ e exotérmica

b)



- a) $\Delta H= -80$ e exotérmica
- b) $\Delta H= + 80$ e endotérmica
- c) $\Delta H= +60$ e endotérmica
- d) $\Delta H= -60$ e exotérmica