

# QCM10

1 Quelle relation est vraie ?

- A  $\Delta_r G^\circ = RT \ln(K^\circ)$
- B  $\Delta_r G^\circ = -RT \ln(K^\circ)$
- C  $\Delta_r G = -RT \ln(K^\circ)$
- D  $\Delta_r H^\circ = RT \ln(K^\circ)$

2 Dans une enceinte calorifugée, une réaction exothermique se produit de manière isobare. Soit  $T_f$  la température finale et  $T_i$  la température initiale. On a

- A  $T_f > T_i$
- B  $T_f = T_i$
- C  $T_f < T_i$
- D Il n'y a pas assez d'information

3 On souhaite connaître le sens d'évolution d'une réaction isotherme isobare. Il suffit de connaître

- A le signe de  $\Delta_r H^\circ$
- B le signe de  $\Delta_r G^\circ$
- C le signe de  $\Delta_r G$
- D la valeur de  $K^\circ$

4 Soit la réaction  $CaCO_3(s) = CaO(s) + CO_2(g)$ .  
Pour déplacer l'équilibre dans le sens direct, on peut

- A Augmenter la pression
- B Diminuer la pression
- C La pression n'a pas d'effet sur cet équilibre
- D Augmenter la quantité de  $CaCO_3$

5 Pour déplacer dans le sens direct une réaction exothermique, il faut

- A Diminuer la température
- B Augmenter la température
- C Diminuer la pression
- D Augmenter la pression