

# QCM10

- 1 L'évolution spontanée isotherme isobare d'une transformation chimique est donnée par
- A  $G$  augmente
  - $G$  diminue
  - C  $G$  constant
  - D On ne peut rien dire
- 2 Une transformation endothermique est définie par
- A  $\Delta_r H^\circ < 0$
  - B  $\Delta_r S^\circ < 0$
  - $\Delta_r H^\circ > 0$
  - D  $\Delta_r S^\circ > 0$
- 3 Soit la réaction  $2N_2O(g) = 2N_2(g) + O_2(g)$ . Quand elle se fait dans le sens direct, on peut dire que :
- l'entropie augmente
  - B l'entropie diminue
  - C l'entropie reste constante
  - D l'entropie varie peu
- 4 Quelle relation est vraie ?
- A  $\Delta_r G^\circ = RT \ln(K^\circ)$
  - $\Delta_r G^\circ = -RT \ln(K^\circ)$
  - C  $\Delta_r G = -RT \ln(K^\circ)$
  - D  $\Delta_r H^\circ = RT \ln(K^\circ)$
- 5 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
- $T_f > T_i$
  - B  $T_f = T_i$
  - C  $T_f < T_i$
  - D Il n'y a pas assez d'information