

QCM11

- 1 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°
- 2 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 $CaCO_3$
- 3 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
- 4 La relation de Van't Hoff énonce
- A $\frac{dK^\circ}{dT} = \frac{\Delta_r H^\circ}{RT^2}$
 - B $\frac{d \ln(K^\circ)}{dT} = -\frac{\Delta_r H^\circ}{RT^2}$
 - C $\frac{d \ln(K^\circ)}{dT} = \frac{\Delta_r H^\circ}{RT^2}$
 - D $\frac{d \ln(K^\circ)}{dT} = -\frac{\Delta_r H^\circ}{RT}$
- 5 En présence uniquement du champ de pesanteur et pour un axe des z ascendants, on a la relation de la statique :
- A $\frac{dP}{dz} = \rho g$
 - B $\frac{dP}{dz} = -\rho g z$
 - C $P(z) = P_0 + \rho g z$
 - D Aucun des trois