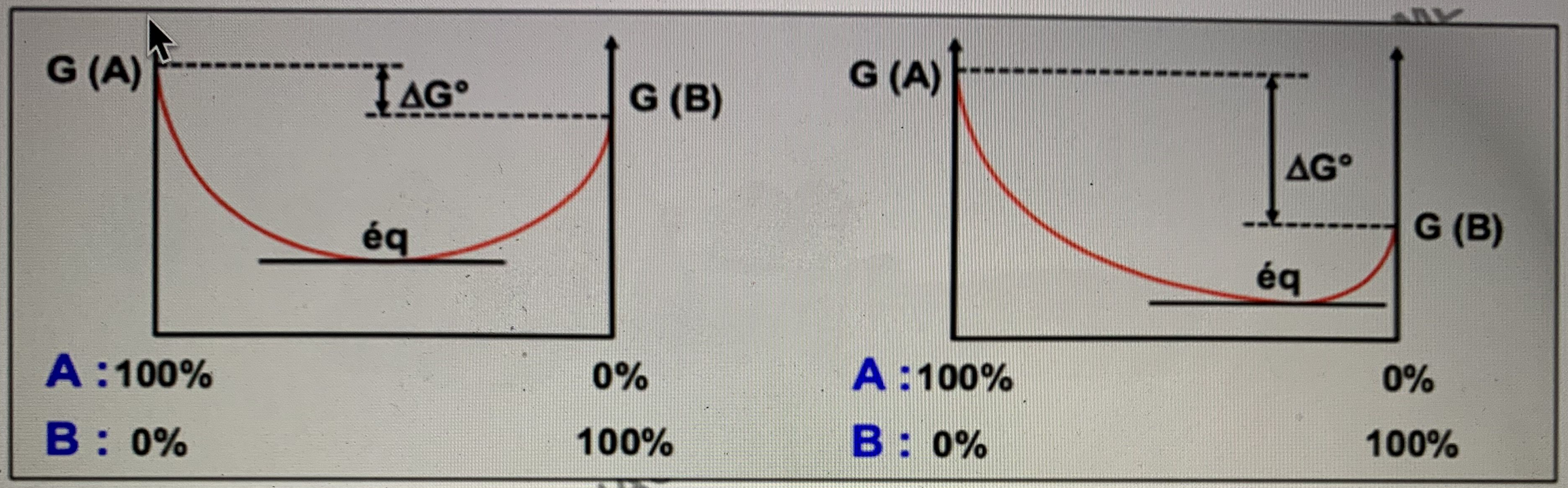

Quelles que soient les concentrations de A et B ou la valeur de ΔG°,

- **la réaction évolue vers l'équilibre**
- **les conditions de l'équilibre sont indépendantes du sens de la réaction**
- **l'état d'avancement de la réaction au point d'équilibre dépend de ΔG°**
  - **Si ΔG° est petit ,l'équilibre est atteint pour [A] ~ [B] - - ➔ réversibilité**
  - **Si ΔG° est grand et négatif , réaction pratiquement totale et [B] >> [A]- - ➔ irréversibilité**

REPRODUCTION INTERDITE SANS

Le tutorat est gratuit. Toute vente ou reproduction est interdite.