

Contrôle Thermodynamique

* En contrôle thermodynamique on forme le produit le plus stable

↳ celui avec $\Delta_r G$ le plus négatif ("Profil réactionnels")

* Il faut des réactions en compétition à l'éq est atteint

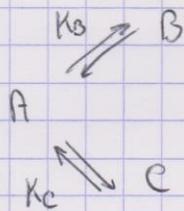
↳ cf fiche = "Réactions composées"

• Temps longs

• Température haute

* On regarde les énergies des produits finaux

↳ On regarde les constantes d'équilibre.



$$K_B = [B]/[A]$$

$$K_C = [C]/[A]$$

$$\Rightarrow \frac{K_B}{K_C} = \frac{[B]}{[C]} = e^{-\frac{(\Delta_r G_B^\circ - \Delta_r G_C^\circ)}{RT}}$$

• On peut réussir à changer le contrôle en déplaçant l'équilibre

↳ cf "Déplacement d'équilibre"

• Par les courbes cf "Contrôle cinétique contrôle thermique"

• "Contrôle cinétique"

• "Energie Thermo Vs cinétique"