

Chap 8 p 88

- ① a) $1 \text{ gaz} \rightleftharpoons 1 \text{ gaz} \quad \Delta n_g = 0$ pas d'influence de la pression
b) $2 \text{ gaz} \rightleftharpoons 3 \text{ gaz} \quad \Delta n_g = +1$ si $p \uparrow$ syst veut $\downarrow p$
cela favorise le sens vers - de gaz
éq déplacé vers gauche, vers réactifs
c) $2 \text{ gaz} \rightleftharpoons 2 \text{ gaz} \quad \Delta n_g = 0$ pas d'influence de la pression

② Si $T^\circ \uparrow$ syst veut $\downarrow T^\circ$ cela favorise le sens endo
éq déplacé vers droite, vers produits

- a) \checkmark b) \times c) \checkmark d) \times e) \checkmark f) \checkmark

③ Si C en réactifs \uparrow le syst veut consommer réactifs
éq déplacé vers droite, vers produits

- a) \checkmark b) \times c) \times

④ Si HI \downarrow le syst veut en reproduire.
éq déplacé vers HI, vers droite, vers produits

- si $T^\circ \uparrow$ le syst veut $\downarrow T^\circ$ cela favorise le sens endo
éq déplacé vers gauche vers réactifs (car $\Delta H < 0$: exo sens écrit)
- si $p \uparrow$ le syst veut $\downarrow p$ cela favorise vers - de gaz
 $2 \text{ gaz} \rightleftharpoons 2 \text{ gaz}$, pas d'influence ici car pas de Δn_g

• si $T^\circ \uparrow$ le syst veut $\downarrow T^\circ$ cela favorise le sens endo
éq déplacé vers droite vers produits (car $\Delta H > 0$: endo sens écrit)

• si $p \uparrow$ le syst veut $\downarrow p$ cela favorise vers - de gaz
 $1 \text{ gaz} \rightleftharpoons 2 \text{ gaz}$, éq déplacé vers gauche, vers réactifs

• si ajout de H_2O le syst veut consommer H_2O
éq déplacé vers droite vers produits

• si $p \uparrow$ le syst veut $\downarrow p$ cela favorise vers - de gaz
 $1 \text{ gaz} \rightleftharpoons 2 \text{ gaz}$, éq déplacé vers gauche, vers réactifs

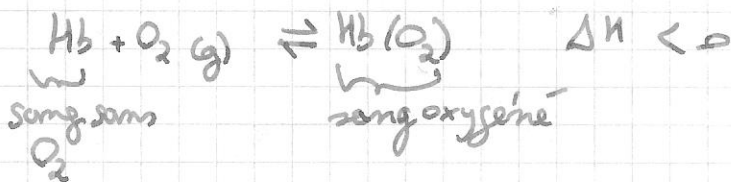
• si ajout de $NaCl_{(s)}$ il va se dissoudre $NaCl_{(s)} \xrightarrow{H_2O} Na^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$
= ajout de $Cl^-_{(aq)}$, le syst veut consommer $Cl^-_{(aq)}$
éq déplacé vers gauche, vers réactifs

• si $T^\circ \downarrow$ le syst veut $\uparrow T^\circ$ cela favorise le sens exo
éq déplacé vers droite, vers produits (car $\Delta H < 0$: exo sens écrit)

5

$O_2(g) \rightleftharpoons O_2(aq)$ On veut une meilleure oxygénation de l'eau
 $O_2(aq) + \text{grand}$: on veut déplacer vers droite
 réaction exo: $\Delta H < 0$ pour favoriser exo il faut refroidir: $T^\circ \downarrow$ syst veut T°
 vers - de gaz pour favoriser vers - de gaz il faut $\uparrow p$, le syst veut $\downarrow p$
 vers consommation O_2 gazeux : on augmente la C en O_2 , le syst veut la \downarrow

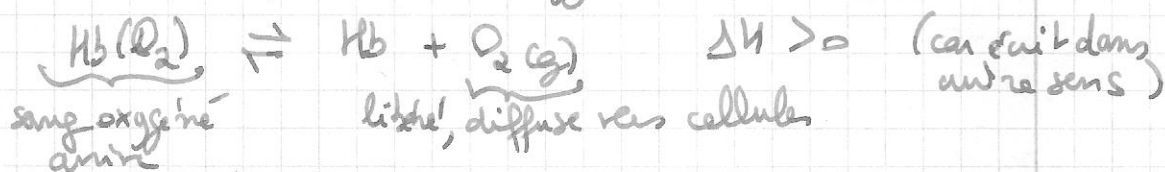
6



a) si $T^\circ \uparrow$, le syst veut $\downarrow T^\circ$, cela favorise le sens endo
 vers gauche, vers réactifs : - d' O_2 fixé sur Hb, - d'oxygénation sang

b) si $p \downarrow$, le syst veut $\uparrow p$, cela favorise vers + de gaz
 vers gauche, vers réactifs : - d' O_2 fixé sur Hb, - d'oxygénation sang

⚠ oxygénation ... complexe ... cela dépend si on est $\begin{cases} \text{côté poumons} \\ \text{côté cellules} \end{cases}$
 si on se place côté oxygénation des cellules.



la fièvre favorise une libération d' O_2 depuis
 les globules rouges vers les tissus, les cellules.

si $T^\circ \uparrow$ syst veut $\downarrow T^\circ$, cela favorise le sens endo
 vers produits, vers O_2 libéré vers cellules, meilleure oxygénation
 des cellules.