



Opsummering og vigtige begreber til kapitel 2

Når du har læst kapitlet *Kemiske ligevægte*, skal du kunne:

1. Redegøre for hvad en *kemisk ligevægt* er, herunder:
 - a. Forskellen på *homogene* og *heterogene* ligevægte
 - b. Forskellen på *reversible* og *irreversible* reaktioner
 - c. Hvad der karakteriserer en *dynamisk ligevægt*
 - d. Hvornår følgende pile anvendes: \rightarrow , \rightleftharpoons og \rightleftharpoons
2. Redegøre for *ligevægtsloven*, herunder:
 - a. Hvordan en *reaktionsbrøk* opskrives
 - b. Hvad en *ligevægtskonstant* er
 - c. Hvilken sammenhæng der er mellem reaktionsbrøken og ligevægtskonstanten ved ligevægt
 - d. Hvordan enheden for en reaktionsbrøk bestemmes
 - e. Hvilke stoffer der udelades ved opskrivning af reaktionsbrøken
 - f. Hvilken betydning c og o har i K_c og K_o
3. Redegøre for betydningen af reaktionsbrøkers og ligevægtskonstantens størrelse, herunder:
 - a. Hvad en ligevægtskonstant der enten er under 0,001 eller over 1000 viser
 - b. Hvad en ligevægtskonstant som er mellem 0,001 - 1000 viser
 - c. Hvad det viser, hvis en reaktionsbrøk enten er større eller lavere end ligevægtskonstanten
 - d. Hvordan ligevægtskonstanten anvendes til beregning af ligevægtskoncentrationer
4. Redegøre for indgreb i kemiske ligevægte, herunder:
 - a. Hvilke faktorer der kan ændres ved et indgreb
 - b. Hvordan *Le Chateliers princip* anvendes til at forudsige i hvilken retning en kemisk ligevægt forskydes efter et indgreb
 - c. Hvordan ligevægtsloven anvendes til at forudsige i hvilken retning en kemisk ligevægt forskydes efter et indgreb
5. Redegøre for transport af dioxygen i blodet, herunder:
 - a. Relevante kemiske ligevægte for optagelse og afgivelse af dioxygen til hæmoglobin
 - b. Hvordan reaktionsbrøken opskrives for de relevante kemiske ligevægte
 - c. Hvad forskellen er på K_c og K_p
 - d. Hvad en *dioxygenbindingskurve* viser
 - e. Hvordan de relevante kemiske ligevægte forskydes under forskellige forhold
 - f. Hvilken betydning *Bohreffekten* har