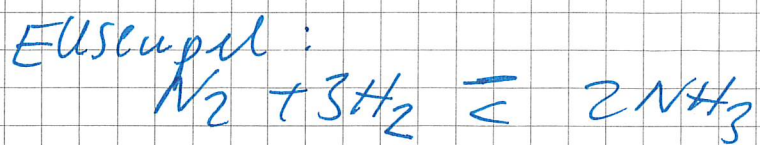


Eksempel:



$$K = \frac{[\text{NH}_3]^2}{[\text{N}_2] \cdot [\text{H}_2]^3}$$

$$Y = \frac{([\text{NH}_3]^*)^2}{[\text{N}_2]^* \cdot ([\text{H}_2]^*)^3}$$

$$= \frac{(2[\text{NH}_3])^2}{2[\text{N}_2] \cdot (2 \cdot [\text{H}_2])^3}$$

$$= \frac{2^2 \cdot [\text{NH}_3]^2}{2 \cdot 2^3 \cdot [\text{N}_2] \cdot [\text{H}_2]^3}$$

$$= \frac{2^2}{2^4} \cdot K$$

$$Y = \frac{1}{4} K < K$$

Konc. fordobling
Volumen halvering

$$[\text{N}_2]^* = 2[\text{N}_2]$$

$$[\text{H}_2]^* = 2[\text{H}_2]$$

$$[\text{NH}_3]^* = 2 \cdot [\text{NH}_3]$$

$$\frac{2^2}{2^4} = \frac{1}{2^2} = \frac{1}{4}$$

Nævneren er for stor og skal
omdannes vi tæller $\Rightarrow$

reaktionen går mod HØJRE ($\rightarrow$)

Passer med LCP en volumen-
halvering er en tykk fordobling $\Rightarrow$

reaktionen går mod venstre molkytten
på gas-form.