

$$p \cdot V = N \cdot k \cdot T$$

Trykk [Pa] Volum antall molekyler Boltzmann konstant Temperatur

1 mol \Rightarrow antall

$$6,02 \cdot 10^{23}$$

Avogadrokonstanten N_A

Atom / molekyl masse

Kan man finne i den periodiske tabellen.

Her er massen angitt i [u] (istedet for gram)

Hvis man finner massen til et stoff (atom/molekyl) i [u],

Så er 1 mol av dette stoffet massen i [g]

$$\text{Eks: } H_2: 2 \cdot H = 2 \cdot 1,008 [u] = 2,016 [u]$$

$$[1 \text{ mol } H_2: 2,016 [g]]$$

Hvor mange mol man har angis med symbolet n

$$\text{Hvis vi har } 4,032 [g] H_2$$

$$\text{Så er det } n = \frac{4,032 [g]}{2,016 [g/mol]} = 2,0 [mol]$$

\uparrow for H_2

$$p \cdot V = N \cdot k \cdot T = N_A \cdot n \cdot k \cdot T = n \cdot R \cdot T$$

$$N = N_A \cdot n$$

$$R = N_A \cdot k = 8,31 \frac{\text{J}}{\text{mol} \cdot \text{K}}$$

↑
↑
↑
molare gasskonstant

Varmetransport

1) Varmedning

Varmt | Kaldt



2) Konveksjon



3) Fordampning

4) Termisk stråling