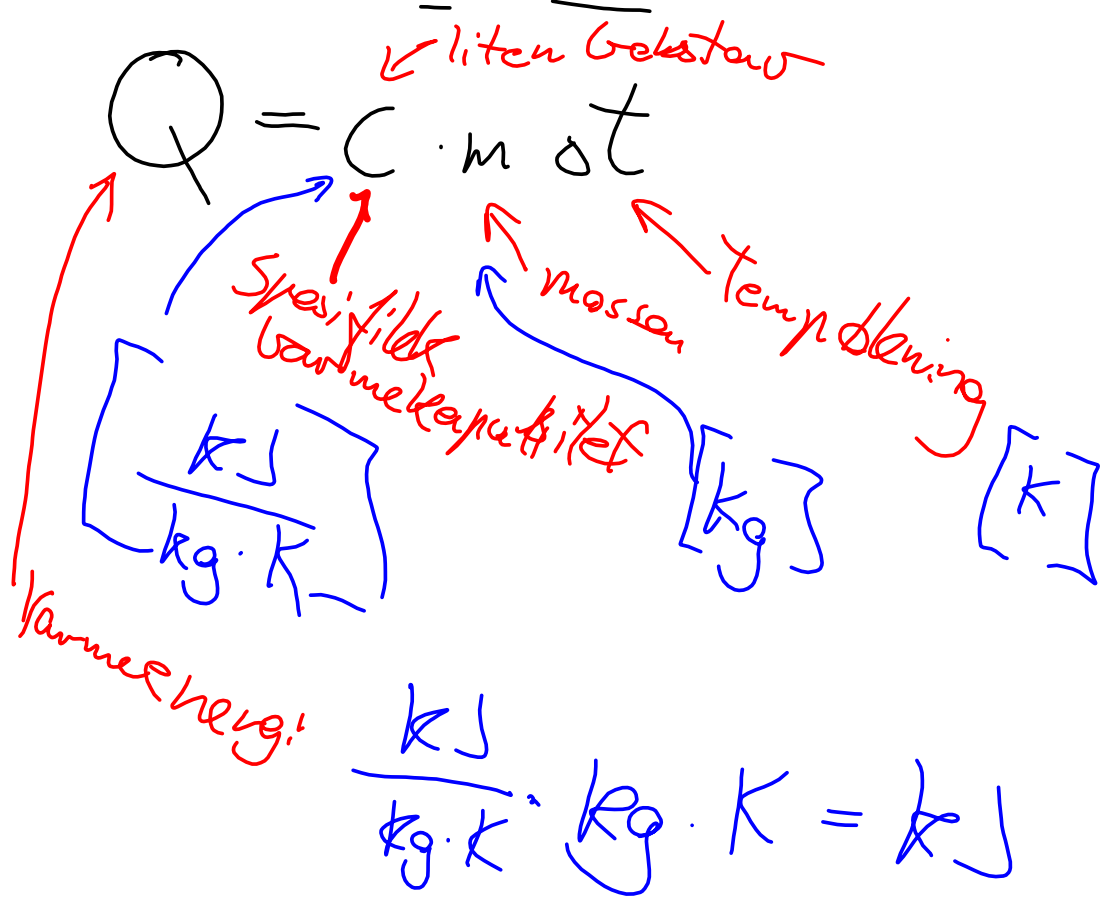
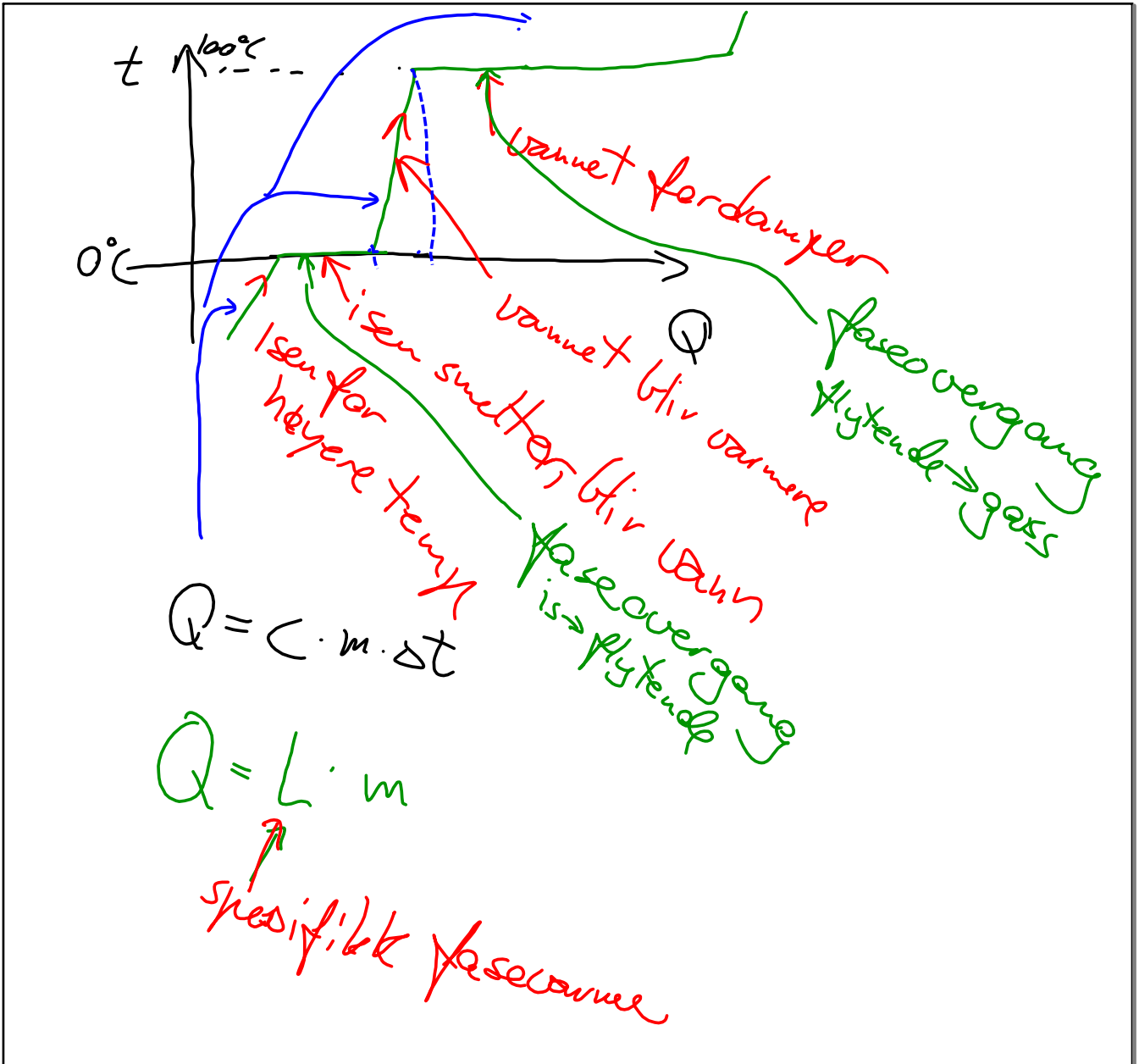


Repetisjon kap 7 Termofysikk 1

Termofysikkens 1. lov
Energi kan ikke oppstå (av ritet)
eller forsvinne





$Q = C \cdot \Delta t$

↖ stor Gokstav

↖ Tempferskjellen

Varmekapasitet til "et legeme"

Varmeenergi

Hvis fra elektrisitet

$Q = E = P \cdot t$

↑ ↑

[W] [s] W·s = J

Termofysikkens 2. lov

↳ Energi kvalitet

↳ hvor lett kan energien brukes
om formas til andre former

Retning:

Varme går fra noe som er
varmt til noe som er kaldere

Varmepumpe
kjøleskap, fryser

kap 8: Termofysikk 2

Massen for atomer/molekyler
angis i $[u]$ istedet for
 $[kg]$

→ finnes i den periodiske tabellen

→ en tabell over hvert grunnstoff
(atom)

→ Et grunnstoff har et navn
og et atomnummer

Ekse:

H-atom

$$1,008 [u]$$

$$\text{Atommasen } 1,0 [u] = 1,66 \cdot 10^{-27} [kg]$$

Ekse: Vann

Formel for vann H_2O

Et vannmolekyl har formel H_2O

ett oksygen
atom

Massen til et vannmolekyl

— " — H_2O

2stk
Hydrogen-atomer

$$2 \cdot H = 2 \cdot 1,008 = 2,016$$

$$1 \cdot O = 1 \cdot 16,00 = 16,00$$

$$18,016 u$$