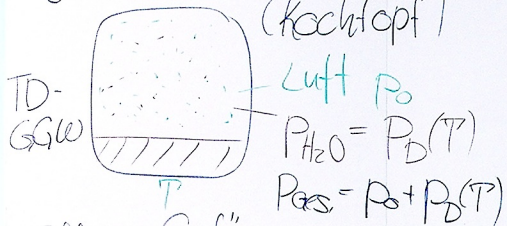


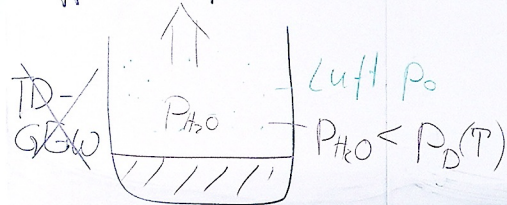
## 2 Situationen

geschlossenes Gefäß

(Kochtopf)



Offenes Gefäß



## Luftfeuchtigkeit

absolute LF  $f_a = \frac{m_{H_2O}}{V}$  in  $\frac{kg}{m^3}$

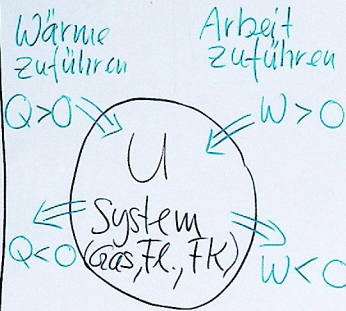
relative LF  $f_r = \frac{p_{H_2O}}{p_D(T)}$  in %

$f_r = 100\% \Rightarrow$  Kondensation

$$p_{H_2O} = \underbrace{\frac{m_{H_2O}}{M_{H_2O}}}_{v_{H_2O}} \cdot \frac{R \cdot T}{V} = f_a \cdot \frac{R \cdot T}{M_{H_2O}}$$

Molmasse

## 1. Hauptsatz der Wärmelehre



Prozess: Man tut etwas mit dem System