

# Physiologische Kochsalzlösung

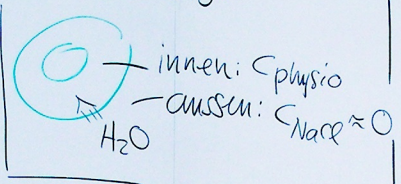
$$c_{\text{physio}} = 9 \text{ g/l} = \frac{v}{V_{\text{Lös}}}$$

Molmasse:  $m_{\text{NaCl}} = 23 \text{ g} + 35,5 \text{ g} = 58,5 \text{ g}$   
 $\hat{=} 6,02 \cdot 10^{23} \text{ NaCl Paare!}$

$$c = \frac{9 \text{ g/l}}{58,5 \text{ g/mol}} \cdot 2 = 0,308 \frac{\text{mol}}{\text{l}} = 308 \frac{\text{mol}}{\text{m}^3}$$

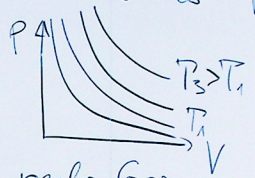
$$P_{\text{osm}} = c \cdot R \cdot T = 308 \frac{\text{mol}}{\text{m}^3} \cdot 8,31 \frac{\text{J}}{\text{mol} \cdot \text{K}} \cdot 310 \text{ K} = 7,93 \cdot 10^5 \text{ Pa} \approx \underline{\underline{8 \text{ bar}}}$$

Infusion mit reinem Wasser: Hämolyse



## Der Dampfdruck

ideales Gas  $p = \frac{R \cdot T}{V}$



## reales Gas

