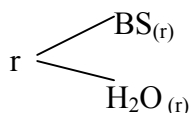


# RAZTOPINE, TOPNOST, PREKRISTALIZACIJA

Raztopina je sistem dveh sestavin, ki je sestavljena iz topljenca in topila (H<sub>2</sub>O)



r - raztopina

BS - topljenec je brezvodna sol

## Sestavo raztopine opišemo z

masnim deležem topljenca - brezvodne soli v raztopini (procentnost)

$$\omega_{BS} = \frac{m_{BS}}{m_r} \left[ \frac{g}{g} \right]$$

množinsko koncentracijo (molarnost)

$$c = \frac{n_{BS}}{V_r} \left[ \frac{mol}{L} = M \right]$$

masno koncentracijo

$$\gamma = \frac{m_{BS}}{V_r} \left[ \frac{g}{L} \right]$$

molalnostjo

$$b = \frac{n_{BS}}{m_{topila}} \left[ \frac{mol}{kg} = m \right]$$

Sestavo nasičene raztopine pri določeni temperaturi (T) pa lahko podamo tudi s **topnostjo**

$$t(T) = \frac{m_{BS}}{100 \text{ g topila}} \left[ \frac{g}{100 \text{ g}} \right] \Rightarrow \omega(T) = \frac{m_{BS}}{m_{BS} + m_{topila}} \left[ \frac{g}{100 \text{ g}} \right]$$

## Povezave

$$\omega_{BS} \cdot \rho_r = c \cdot M_{BS} = \gamma \quad \left[ \frac{g}{L} = \frac{mol \cdot g}{L \cdot mol} = \frac{g}{L} \right]$$

$$b = \frac{\omega_{BS}}{(1 - \omega_{BS}) \cdot M_{BS}} \quad \left[ \frac{mol}{g} = \frac{10^3 \text{ mol}}{kg} \right]$$

$$t(T) = \frac{\omega_{BS} \cdot 100}{(1 - \omega_{BS})} \quad \left[ \frac{g}{100 \text{ g}} \right]$$