

TOPNOST SOLI V VODI 1.) TOPLJENEC + TOPILO = RAZTOPINA (sol) (voda) (raztopina soli v vodi) 2.) V NASIČENI RAZTOPNI je pri dani temp. raztopljena največja možna količina topjenca. 3.) TOPNOST SNOVI pove koliko gramov topjenca se raztopi pri dani temp. v 100g topila. Topnost NaCl=35,7g/100g vode T=20°C NASIČENA 100ml raztopina 4.) Topnost večine soli s temp. NARAŠČA. 5.) Soli, ki vsebujejo v kristalih vezano vodo, so KRISTALOHIDRATI. Primer: kristal MODRE GALICE CuSO₄·5H₂O(bakrov sulfat penta-hidrat) 6.) Težko topne soli se izločajo iz vode + OBARJANJE Svinčev nitrat + kalijev jodid ---- svinčev jodid + kalijev nitrat Pb(NO₃)₂ + KI ---- <u>PbI₂</u> + 2KNO₃ Težkatopna sol --- RUMENA OBORINA	ODSTOTNA KONCETRACIJA RAZTOPIN 1.) Raztopina= zmes TOPILA in TOPLJENCA (voda) (sol) 2.) $m(\text{raztopine}) = m(\text{topljenca}) + m(\text{topila})$ --- $m(\text{topila}) = ?$ 3.) masni delež topjenca...W $W(\text{topljenca}) = \frac{m(\text{topljenca})}{M(\text{raztopine})}$ 4.) Primer: $m(\text{H}_2\text{O}) = 80\text{g}$ $\underline{m(\text{NaCl}) = 20\text{g}}$ $W(\text{NaCl}) = ?$ $m(\text{razt.}) = m(\text{H}_2\text{O}) + m(\text{NaCl})$ $m(\text{razt.}) = 100\text{g}$ $W(\text{NaCl}) = \frac{\underline{m(\text{NaCl}) = 20\text{g}}}{m(\text{razt.}) 100\text{g}} = 0,20 \times 100 = 20\%$
---	---