

## Obsah

## Použitá a doporučená literatura

Rozpuštnost některých anorganických látek ve vodě

				str.	
1. Úvod				3	
2. Zahřívání				14	
3. Práce se sklem				17	
4. Vážení a měření objemu, příprava roztoků				20	
5. Filtrace				27	
6. Sušení tuhých látek				33	
7. Krystalizace, chlazení				36	
8. Sublimace				43	
9. Destilace				47	
10. Práce s plyny				54	
11. Reakce při vyšších teplotách				63	
12. Příprava solí				68	
13. Termochemie				79	
14. Rychlost chemické reakce				82	
15. Stechiometrie acidobazických reakcí				86	
16. Stechiometrie redox reakcí				93	
17. Tabulky	14,15	22,81	49,35	98	83,36 (90°)
18. Použitá a doporučená literatura				105	242,39
19. Obsah				106	23,97
MgSO <sub>4</sub> ·7H <sub>2</sub> O	59,42	105,53	205,49 (48°)		
NH <sub>4</sub> Al(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> ·12H <sub>2</sub> O	5,77	11,10	52,20	148,48	
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> Fe(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> ·6H <sub>2</sub> O	29,74	37,98	74,58	91,65 (70°)	
NH <sub>4</sub> H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>	22,81	36,76	76	120,66	173,98
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	42,86	68,88	123	105,80 (70°)	
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	70,21	75,17	121	94,30	102,13
NaCl	35,83	35,86	37,08	37,97	39,02
Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub> ·12H <sub>2</sub> O	4,24	22,36	39,79 (26°)		
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ·10H <sub>2</sub> O	10,78	57,14	278,44 (32°)		
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>		49,56 (33°)	45,20	43,31	42,21
Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	39,84	55,73	91,42	109,57	126,94
Yb <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> ·8H <sub>2</sub> O	60,72	34,67	13,27	8,57	5,63

