

Obsah

1. Základní pojmy	1	8. Vodík	8
1.1 Vývoj chemie	1	9. Kyslík	9
1.2 Fyzikální a chemické děje	2	10. Vzduch	9
1.3 Směsi, čisté látky, sloučeniny, prvky	2	10.1 Složení vzduchu	9
2. Složení hmoty	5	10.2 Znečištění vzduchu	9
2.1 Atomová hypotéza	5	11. Voda	9
2.2 Chemické vzorce	6	11.1 Voda jako rozpouštědlo	9
2.3 Atomová a molekulová hmotnost	9	11.2 Voda jako surovina	10
2.4 Mol	10	12. Vzácné plyny	10
2.5 Chemické výpočty	12	13. Halogeny	10
3. Stavba atomů	14	13.1 Fluor	10
3.1 Vývoj modelů atomu	14	13.2 Chlor	10
3.2 Periodická soustava prvků	18	13.3 Brom	11
3.3 Jádro atomu	21	13.4 Jod	11
3.4 Stavba elektronového obalu	23	14. Síra	11
3.5 Elektronegativita	29	15. Dusík a fosfor	11
4. Chemická vazba	31	15.1 Dusík	11
4.1 Iontová vazba	31	15.2 Fosfor	12
4.2 Kovalentní vazba	37	15.3 Hnojiva	12
4.3 Elektronegativita a typ vazby	42	16. Uhlík a křemík	12
4.4 Vlastnosti látek s kovalentními vazbami	43	16.1 Uhlík	12
4.5 Molekulová a atomová mřížka	45	16.2 Křemík	13
5. Průběh chemických reakcí	47	17. Kovy	13
5.1 Energetická bilance chemických reakcí	47	17.1 Charakteristické vlastnosti kovů	13
5.2 Hnací síla chemických reakcí	49	17.2 Výroba kovů	13
5.3 Aktivační energie	51	17.3 Alkalické kovy	13
5.4 Rychlost reakce	52	17.4 Kovy alkalických zemin	13
5.5 Chemická rovnováha	54	17.5 Železo a ocel	13
6. Acidobazické reakce	59	17.6 Hliník	14
6.1 Důležité kyseliny a zásady	59	17.7 Barevné kovy	14
6.2 Páry kyselina - zásada	61	17.8 Ušlechtilé kovy	14
6.3 Ionizační rovnováhy ve vodě, hodnota pH	63	Rejstřík	14
6.4 Síla kyselin a zásad	64		
6.5 Měření a význam hodnoty pH	67		
6.6 Neutralizace	68		
6.7 Pufrý	71		
7. Oxidačně redukční reakce	73		
7.1 Oxidace a redukce	73		
7.2 Oxidační číslo a redoxní rovnice	74		
7.3 Síla oxidačních a redukčních činidel	78		
7.4 Koroze a ochrana proti korozi	81		
7.5 Baterie, akumulátory, palivové články	83		
7.6 Elektrolýza	85		