

OBSAH

Fyzikální chemie

- 6 Fyzikální chemie
- 7 Vlastnosti látek a jejich změny
- 8 Skupenství látek
- 10 Prvky, sloučeniny a směsi
- 12 Atomy a molekuly
- 14 Struktura atomu
- 16 Radioaktivita
- 18 Chemická vazba
- 23 Krystaly
- 26 Parametry atomů, molekul a jejich soustav
- 28 Chemické značky, vzorce a rovnice
- 30 Zákony stavového chování plynů
- 32 Roztoky a rozpustnost
- 34 Energie a chemické reakce
- 36 Oxidace a redukce
- 38 Kyseliny a zásady
- 41 Soli
- 44 Elektrolýza
- 46 Reaktivita
- 48 Reakční rychlost
- 50 Zvratné reakce

Anorganická chemie

- 52 Periodická soustava prvků
- 54 Anorganická chemie
- 55 Vodík
- 56 I. skupina – Alkalické kovy
- 58 II. skupina – Kovy alkalických zemin
- 60 Přechodné prvky
- 62 Železo, měď a zinek
- 64 Prvky III. skupiny
- 65 Prvky IV. skupiny
- 66 Uhlík
- 68 Prvky V. skupiny
- 71 Prvky VI. skupiny
- 72 Síra
- 74 VII. skupina – Halogeny
- 77 VIII. skupina – Vzácné plyny

Organická chemie

- 78 Organická chemie
- 80 Alkany
- 81 Alkeny
- 82 Alkyny
- Další homologické řady
- 84 Alkoholy
- 86 Ropa
- 88 Polymery a plasty
- 90 Detergenty
- 92 Živiny

Chemie životního prostředí

- 94 Voda
- 96 Vzduch a hoření
- 98 Znečištění životního prostředí

Obecné chemické informace

- 99 Posloupnost reaktivity deseti kovů
- 100 Vlastnosti prvků
- 102 Názvosloví jednoduchých organických sloučenin
- 104 Laboratorní příprava šesti běžných plynů
- 106 Laboratorní testy k určení látek
- 108 Běžné laboratorní operace
- 110 Kvalitativní a kvantitativní analýza
- 111 Vybavení chemické laboratoře
- 114 Přehled značek a vzorců chemických látek
- 116 Rejstřík

