

Obsah

Fyzikální chemie

- 4 Fyzikální chemie
- 5 Vlastnosti a jejich změny
- 6 Skupenství
- 8 Prvky, sloučeniny, směsi
- 10 Atomy a molekuly
- 12 Struktura atomu
- 14 Radioaktivita
- 16 Vazby
- 21 Krystaly
- 24 Měření atomů
- 26 Znázorňování sloučenin
- 28 Zákony plynů
- 30 Roztoky a rozpouštění
- 32 Energie a chemické reakce
- 34 Oxidace a redukce
- 36 Kyseliny a zásady
- 39 Soli
- 42 Elektrolyza
- 44 Reaktivita
- 46 Reakční rychlost
- 48 Reakce zvrátne

Anorganická chemie

- 50 Periodická tabulka
- 52 Anorganická chemie
- 53 Vodík
- 54 I. skupina – alkalické kovy
- 56 II. skupina – kovy alkalických zemin
- 58 Přechodné kovy
- 60 Železo, měď a zinek
- 62 Prvky III. skupiny
- 63 Prvky IV. skupiny
- 64 Uhlík
- 66 Prvky V. skupiny
- 69 Prvky VI. skupiny

- 70 Síra
- 72 VII. skupina, halogeny
- 75 VIII. skupina, vzácné plyny

Organická chemie

- 76 Organická chemie
- 78 Alkany
- 79 Alkeny
- 80 Alkiny, další homologické řady
- 82 Alkoholy
- 84 Ropa
- 86 Polymery a plasty
- 88 Detergenty
- 90 Potraviny

Chemie životního prostředí

- 92 Voda
- 94 Vzduch a spalovací procesy
- 96 Znečišťování prostředí

Všeobecné informace

- 97 Reaktivita kovů
- 98 Vlastnosti prvků
- 100 Názvosloví jednoduchých organických sloučenin
- 102 Laboratorní přípravy plynů
- 104 Laboratorní zkoušky
- 106 Zkoumání látek
- 108 Kvalitativní a kvantitativní analýza
- 109 Aparatury
- 112 Jednotky
- 113 Významní chemici
- 114 Slovníček hesel
- 116 Rejstřík látek, symbolů a vzorců
- 122 Rejstřík pojmů



13.234/94 C 279.605