
OBSAH

Předmluva	- - - - -	9
I. ČÁST – Zeměpis	- - - - -	11
1. kap. – Terén	- - - - -	11
2. kap. – Produkty jednotlivých oblastí	- - - - -	16
3. kap. – Fyzický zeměpis	- - - - -	28
II. ČÁST – Historie	- - - - -	41
4. kap. – Dějiny objevu	- - - - -	41
5. kap. – Pojmenování oblastí	- - - - -	48
6. kap. – Původ Země	- - - - -	53
7. kap. – Zeměpisce a objevitelé	- - - - -	62
III. ČÁST – Vláda a instituce	- - - - -	77
8. kap. – Vnitřní zákonitosti	- - - - -	77
9. kap. – Vnější zákonitosti	- - - - -	82
10. kap. – Regionální uspořádání	- - - - -	93
11. kap. – Svazky a spojenectví	- - - - -	101
Doslov	- - - - -	109
Literatura	- - - - -	111
Rejstřík	- - - - -	112

- adenosintrifosfát (ATP) 23
adsorpční chromatografie 47
aktinoidy 12, 26, 28, 47
alfa-částice 79
alkalické kovy *viz* kovy
alotropní sloučeniny (alotropy) 13
americium 50
anionty *viz* ionty
antimon 22, 24
argon, elektronová konfigurace
 90, 91
–, elektrony 90, 100
–, název 45
–, objev 45, 46
–, vlastnosti 107
–, výskyt 15
–, vznik 58
arsen 13, 22, 24
astat 14, 24, 27
Atlantis 46–48, 52, 57, 61
atomová hmotnost 29–31
 – a atomové číslo 70, 81
 – a atomový objem 65, 66
 – a periodická tabulka 64, 67,
 68
 – a prvky 66
 – a triády 62
 –, izotopy 80
 –, krajina 30–33
 –, neutrony a protony 69, 80
 –, průměrná 81, 93
 –, relativní hodnoty 29
 –, narůstání 93
atomová teorie 82
atomové jádro 55
 – a atomová hmotnost 55, 80
 – a atomové číslo 55, 80
 – a elektrony 79, 80
 –, elektrický náboj 56, 79, 80,
 93
 –, hvězdy 56
 –, objev 79
 –, stabilita 56–58
 –, struktura 56, 57, 82
 –, vznik 56
atomové orbitály a elektrony
 82–85
 – a energie 83, 84
 – a molekulové orbitály 105
 – a periodické království 83, 89

- , název 44, 49
- , objev 44
- , orbitály a struktura 90, 93, 96
- , reaktivita 17
- , triáda 62
- , význam 18
- , vznik 58
- spektroskopie 42
- starověk 41
- Stoney, George 78
- stroncium 19, 44, 50, 62
- stroncium–90 19
- stříbro 16
- a periodická tabulka 72
- , název 49
- sulfan (sirovodík) 23
- světlo 37

- teflon 25
- televize 26
- tellur 13, 24, 30, 68, 70, 73
- tellurová šroubovice 73
- terbium 51
- thallium 21, 50
- Thomson, J. J. 78, 79
- thorium 52
- titan a železo 17
- , elektronová konfigurace 92
- , název 52
- , vlastnosti 17
- transurany 26, 28

- uhličitan vápenatý 19
- uhlík 12, 22
- a křemík 20
- a oheň 42
- a rezonance 56
- a život 106, 107
- , atomová hmotnost 29
- , atomové číslo 80
- , barva 13
- , diamant 106
- , elektrony 80
- , grafit 13, 106
- , izotopy 81
- , jádro 56, 80
- , reaktivita 20
- , sloučeniny 20
- , vlastnosti 107
- , vznik 56, 58
- uhlovodíky 98
- ultrafialové záření 25
- uran 12
- a radium 61
- , atomová hmotnost 29
- , atomové číslo 69
- , atomový průměr 31
- , izotopy 81
- , jádro 80
- , vznik 58

- valence 101
- valenční vrstva 91, 101, 103
- – viz též elektrony
- vanad 16, 17, 50, 98
- vápenec 19, 49
- vápník a periodická tabulka 72
- , elektronová konfigurace 92
- , elektrony 92
- , název 49
- , objev 44
- , reaktivita 18
- , sloučeniny 18, 19, 103
- , triáda 62
- , význam 18, 19
- vápno viz oxid vápenatý
- velký třesk 53
- vesmír, prvky 42, 53–62

–, zánik 62
 –, zrod 53
 –, život 57, 58
 vnitřní přechodné kovy viz kovy
 voda 17, 18, 43, 61
 vodík 12, 17
 – a helium 42, 53, 57, 60, 71
 – a periodická tabulka 71
 – a Země 42, 61
 –, atomová hmotnost 29, 30
 –, atomové číslo 69, 80
 –, čistá forma 42
 –, elektrony 79, 80, 86
 –, excitovaný stav 85, 86
 –, ionizační energie 35
 –, jádro 55, 80
 –, mapování 71
 –, objev 43
 –, orbitály a elektronová konfigurace 82–84, 87
 –, průměr atomu 31
 –, spalování 57
 –, výskyt 16, 42
 –, vznik 53
 volt (V) 35
 východní blok (nekovy) 20–22
 – a periodická tabulka 72, 92
 –, elektrony 89, 96, 97
 –, ionizační energie 36
 –, jezera 25, 50
 –, kovalentní vazby 105, 106
 –, nadmořská výška 30
 –, nekovy 95, 96
 –, oficiální název 73, 85
 –, orbitály 89
 –, prvky 85, 96
 –, regionální uspořádání 34
 výstavbový princip 86, 88

vzácné plyny a periodická tabulka
 12, 27, 72, 90
 –, elektronová afinita 38, 100
 –, elektronová konfigurace 89
 –, elektrony 89, 100
 –, charakteristika 107
 –, ionizační energie 38
 –, objev 15, 45, 46
 –, orbitály 100
 – viz též plyny

Winkler, Clemens 44

xenon 46, 97
 X-paprsky 80

ytterbium 51
 yttrium 51

západní blok (kovy) 17, 21
 – a periodická tabulka 72
 –, hustota prvků 32
 –, ionizační energie 36, 96
 –, oficiální název 73, 85
 –, prvky 85, 96
 Západní poušť 12, 16, 21, 22, 26, 71
 –, elektrony 95
 –, fyzikální a chemické vlastnosti 13
 –, hmotnost prvků 33
 –, hustota prvků 34, 39
 –, ionizační energie 36, 95
 –, iontové sloučeniny 104
 –, krajina 12, 13, 95, 99
 –, výzkum 17, 18
 zápach 50
 Země, chemické sloučeniny 61, 106

- , vznik 53, 54, 60
- zemědělství, fosfor 23
- , hnojiva 24
- , kyselina sírová 24
- zinek 16, 17, 22, 72
- , elektronová konfigurace 92
- zlato 12
- a periodická tabulka 72
- , čistá forma 42
- , název 49
- , použití 16
- zrcadlový obraz 37
- železo 16
- a oheň 42
- a periodická tabulka 72
- a průmyslová revoluce 16
- a titan 17, 42
- a zbraně 17
- , elektrony 98
- , hemoglobin 98
- , chemické sloučeniny 16, 17
- , název 49
- na Zemi 61
- , nukleosyntéza 57
- , stabilita 58
- ve hvězdách 58
- viz též ocel
- život a dusík 23
- a fosfor 23
- a kyslík 23, 24
- a rezonance 56
- a uhlík 23, 24, 106, 107
- a železo 98
- , stavební bloky 58
- , výskyt 59

- a nodální plocha 84
- , *d*-orbitály 84–92, 98
- , *f*-orbitály 84–92, 94, 95
- , *p*-orbitály 84–92, 97, 99
- , *s*-orbitály 84–92, 97
- , tvary 83–85
- atomový průměr 31
- a elektrony 37
- a ionizační energie 37
- , anionty a kationty 99, 100
- , krajina 33, 93–95, 100
- , rovnováha sil 94
- , rozdíly 31
- atomy
- , atomové (protonové) číslo 68–70, 73, 80, 93
- , elektrický náboj 34, 79
- , chemické vazby 101
- , objev 78
- , periodičita 66–68
- , rozšíření ve vesmíru 53–62
- , tvorba iontů 35, 95
- viz též hustota, elektrony, ionty, izotopy, neutrony, protony, kvantová mechanika
- , vnější struktura 82
- , vnitřní struktura 55, 78–80
- , vznik 78
- , základní stav 85
- ATP viz adenosintrifosfát
- bakterie 98
- Balard, Antoine-Jérôme 44
- barvy 13, 14
- baryum 45, 63
- berkelium 50
- beryllium, elektronová konfigurace 88, 90
- , elektrony 88
- , přežití 56
- , vznik 54, 56, 58, 59
- bílkoviny 15, 23, 24, 98
- bismut 24, 28
- Bohr, Niels 51, 52, 86
- bohrium 47, 51, 52
- bor 21, 23
- , elektronová konfigurace 88, 90
- , elektrony 88
- , přežití 56
- , vznik 56, 59
- brom 12
- , barva 13, 14
- , název 50
- , objev 44
- , triáda 62
- viz též halogeny, bromid stříbrný
- , význam 25, 26
- bromid stříbrný 26
- Cambridgeská univerzita 78
- Cavendish, Henry 43, 45
- Cavendishova laboratoř 43
- cer 52
- cesium, ionizační energie 35, 36, 39
- , název 49
- , reaktivita 18, 36
- cín 21, 42
- Comte, Austuste 43
- Curie, Pierre 45
- Curieová, Marie 45, 52
- curium 52
- cyklotrony 47
- částice 79
- červený obr 58
- Dalton, John 78, 80
- Davy, Humphrey 43, 44, 49

- ul>
- de Chancourtois, Béguyer 64, 73
- deoxyribonukleová kyselina (DNA) 15
- diamanty 13, 106
- DNA viz deoxyribonukleová kyselina
- doba bronzová 17
 - kamenná 16
- Döbereiner, Johann 62, 63, 72
- dolomit 19
- draslík, elektronová konfigurace 91
 - , název 44, 49
 - , objev 44
 - , reaktivita 17, 18
 - , triáda 62
- dubnium 47, 51, 52
- dusík 12, 21, 22
 - a fosfor 23
 - , elektronová afinita 58
 - , fixace 14, 98
 - , izolace 45
 - , název 49
 - , reaktivita 23
 - , význam 14, 15
- dysprosium 52
- Einstein, Albert 51
- einsteinium 51
- eka-aluminium viz gallium 45, 68
- eka-bor viz skandium 45
- eka-silicium viz germanium 44, 68
- elektrické pole 37
- elektrický proud 35–37, 43, 78
- elektrody 35
- elektrolyty 105
- elektrolýza 43, 44, 78
- elektronová afinita 37, 38, 99
 - – a průměr atomu 38
 - – kladná 37, 38
 - – první 38
 - – záporná 37, 38
 - – viz též ionty
- elektronové orbitály viz atomové orbitály
- elektronvolt (eV) 35
- elektronvolty 37
- elektrony a kovalentní vazba 101, 102, 105
 - a vzácné plyny 107
 - , definice 34
 - , elektronový obal 55, 89–91
 - , elektronový oblak 78, 82
 - , elektronvolty 35, 37
 - , energie 83, 84, 100
 - , chemické vazby 101
 - , kovy 103–105
 - , nodální roviny 84, 87
 - , objev 78–80
 - , oddělení 81, 98
 - , periodicitu 90
 - , pohyb 37
 - v atomech 34, 78, 79, 82
 - valenční 91
 - viz též atomy, ionty
 - , vlastnosti 82
 - , vrstvy a podvrstvy 91
- energie a elektrony 84
 - a fluor 99
 - a fosfor 23
 - , chemické vazby 102, 104, 105
 - , kvanta 77
 - viz též ionizační energie
- erbium 51
- europium 50
- eV viz elektronvolt
- Faraday, Michael 35, 65, 78
- Fermi, Enrico 51

- ul>
- fermium 51
- fluor 13, 20, 23, 24, 99
 - , barva 13
 - , činidlo zpevňující zubní sklovinu 25
 - , elektronová afinita 38
 - , elektronová konfigurace 99
 - , chemické vazby 103, 104
 - , ionty 99
 - , objev 44
 - , reaktivita 24
 - viz též halogeny
 - , význam při separaci izotopů uranu 24
- fluorované uhlovodíky 25
- fosfor 12, 22, 23
- fosforečnan vápenatý 18, 23
- fotografie 25
- fotosyntéza, význam hořčíku 19
 - , kyslíku 23
 - , manganu 98
 - , síry 23
 - , uhlíku 106, 107
 - , vodíku 23
- francium 27, 50
- fulleren 13
- galaxie 54
- gallium 21, 45, 48, 51, 68
- Geiger, Hans 79
- geny 15
- germanium 44, 50, 68
- Giguère, Paul 74
- grafit 13, 106
- gravitační síla 53, 60
- hafnium 50
- halogenidy alkalických kovů 103
- halogeny 12, 22, 24, 44, 103
 - , barva 13
 - , elektronová afinita 38, 99
 - , elektrony 103, 104
 - , prvky 63
 - , sloučeniny 99, 103
 - viz též jednotlivé prvky
- hassium 47, 51, 52
- helium 12
 - a Země 42, 61
 - , atomová hmotnost 30, 69
 - , atomové číslo 30, 69
 - , bod varu 27
 - , elektronová afinita 38, 99
 - , elektrony 86
 - , ionizační energie 35, 36, 107
 - , název 46
 - , objev 46
 - , orbitaly a elektronová konfigurace 86, 88
 - , spalování 58
 - tekuté 46
 - , vlastnosti 107
 - , výskyt 15, 42, 46
 - , vznik 53
- historie, mapování prvků 41–76
 - , objev prvků 41–47
 - , pojmenování prvků 48–53
- hlavní kvantové číslo 89
- hliník 21
- hlinitokřemičitany na Zemi 61
- hmota 18, 53, 54, 59, 61, 63, 78, 79
- holmium 50
- hořčík a periodická tabulka 72
 - , elektronová afinita 38
 - , elektronová konfigurace 90, 96
 - , elektrony 90, 96
 - , hustota 33
 - , název 49

- , objev 44
- , reaktivita 19
- , význam 19
- , vznik 58
- hustota, definice 32
- kovů 32
- , krajina 33
- , rozdíly 33
- , vesmír 54
- viz též jednotlivé prvky
- „hvězdotřesení“ 59
- hvězdy 54
- , hoření 59
- , kolaps 59
- , stadium rovnováhy 58
- , vznik 57–59
- hydroxid draselný 43
- sodný 44

- chemické vazby 81, 101
- chemický průmysl 98
- chemie a periodická tabulka 9, 91
- , užití katalyzátorů 98
- chladicí médium 27
- chlor 12, 25
- a ozon 25
- , barva 13, 49
- , elektronová afinita 38
- , elektronová konfigurace 102
- , iontová vazba 102
- , mořská voda 25
- , název 44, 49
- , objev 44
- , reaktivita 25
- , triáda 63
- v lidském těle 25
- chlorid sodný 18, 25, 102, 103
- chlorofyl 19

- chlorované a fluorované uhlovodíky (freony) 25
- chrom 50

- inertní plyny 27, 107
- ionizační energie 35, 95–97
- a velikost atomu 37
- druhá 35, 96
- , nadmořská výška 35, 36
- první 35, 36, 96
- vodíku 35
- iontové sloučeniny 101–106
- , teploty tání 104
- , vlastnosti 104, 106
- iontové vazby 101, 102
- iony, aniony 34, 35, 37, 39, 99–103
- , definice 34
- , elektrody 35
- , elektrolyty 105
- , kationty 34, 35, 37, 39, 96–103
- , název 34, 35
- , rozpouštění 104
- , tavení 104
- iridium 32, 33, 50, 95
- IUPAC viz Mezinárodní unie pro čistou a užitou chemii
- izotopy 80, 93

- jaderná fúze 54, 56
- jaderná reakce 47, 58–60
- jaderná syntéza 47
- jádro viz atomy, elektrony
- Jižní ostrov a periodická tabulka 12, 26, 30, 71, 72, 92, 94
- , objevy 47
- , oficiální název 73, 85
- , rozpory 70
- , všeobecná charakteristika 15, 57

- jod 12, 30, 68, 70
 –, barva 14, 49
 –, název 49
 –, triáda 62
 – viz též halogeny
 –, význam 26
- kadmium 22
- kalifornium 50
- Kalifornská univerzita v Berkeley 50
- kapaliny 106
- katalyzátory 98
- kationty viz ionty
- kobalt 16, 52, 68, 70, 72
- kovalentní sloučeniny 105, 106
 –, body varu a tání 106
 –, vlastnosti 106
- kovalentní vazby 101, 102, 105, 106
- kovy 12
 – alkalické 12, 18, 45, 72, 103
 – alkalických zemin 12, 18, 45, 103, 104
 –, elektrony 37, 38, 96–98
 –, hustota 32–34, 95
 –, ionizační energie 36, 39, 104
 –, prvky 16
 – přechodné 22, 26
 –, reaktivita 17, 18, 21, 22
 – viz též jednotlivé kovy
 – vnitřní přechodné viz lanthanoidy
 – vzácných zemin 26
- Královský institut v Londýně 43, 65
- kryotechnologie 46
- krypton 46
- křemičitany (silikáty) 61
- křemík 13, 22, 44
 – a uhlík 20
 –, charakteristika 20
 –, informační technologie 20
 –, spalování 58
 –, vznik 58
- kvanta 77
- kvantová mechanika 77, 82, 87
- kyselina dusičná 98
 – chlorovodíková 49
 – sírová 24, 98
- kyslík 12, 22, 23
 – a voda 43
 –, elektronová afinita 38
 –, elektronová konfigurace 100
 –, ionty 99
 –, název 49
 –, objev 43
 –, sloučeniny 104
 –, spalování 58
 – viz též ozon
 –, význam 14, 24
 –, vznik 58
- lanthanoidy 12, 26, 47, 52
- Lavoisier, Antoine 49
- Lawrence, Ernest 51
- lawrencium 51
- Lecoq de Boisbaudran, François 48, 51
- léky 24
- leukemie 20
- lineární urychlovače 47
- lithium, atomová hmotnost 30
 –, hustota 33
 –, ionizační energie 36
 –, orbitály a elektronová konfigurace 86–88, 90, 93
 –, reaktivita 17, 36

- , triáda 62
- , vznik 54, 59
- luminofory 26
- lutecium 51

- mangan 16, 98
- Manhattanský projekt 26, 46, 47
- Manchesterská univerzita 79
- Marsden, Edward 79
- Maugham, Somerset 9
- měď 12, 30, 72
- , čistá forma 42
- , název 49
- , reaktivita 22
- v mincích 16
- , vlastnosti 16
- meitnerium 47, 51, 52
- Meitnerová, Lise 51, 52
- Mendělejev, Dmitrij Ivanovič 44, 51, 66–68, 71, 81, 103
- mendelevium 51
- Mexický záliv 24
- Meyer, Julius Lothar 65, 66
- mezihvězdné bouře 54
- Mezinárodní unie pro čistou a užitou chemii (IUPAC) 51, 72
- mincovní kovy 17
- Moissan, Henri 44
- molekula 105
- molekulové orbitály 105
- molybden 17, 52, 98
- Moseley, Henry 80

- náboj elektrický viz ionty
- Nagaoka, Hantaro 82
- nebeská tělesa 43
- –, názvy prvků 52
- –, viz též hvězdy, Slunce
- nekovy 12, 22, 37, 95
- neon, elektronová konfigurace 89
- , elektrony 89–100
- , ionizační energie 36, 107
- , objev 46
- , orbitály 89
- , vlastnosti 107
- neonové světlo 27
- neptunium 47, 52
- nervový systém 18, 24
- neutrony 55, 56, 68, 69, 80, 81, 93
- viz též atomy
- Newlands, John 64–66
- nikl 16, 31, 68, 70, 72
- , název 52
- v mincích 16
- Nobel, Alfred 51
- nobelium 51
- nodální (uzlová) plocha 84, 87, 88
- nomenklatura (názvosloví), systém 48, 49, 72, 73
- nukleární atom 79
- nukleosyntéza 56, 57, 59

- ocel 16
- Odling, William 65, 66
- oheň 42
- olovo 21, 95
- a oheň 42
- , elektronová konfigurace 97
- , elektrony 97, 98
- , hustota 33
- , reaktivita 21
- organické sloučeniny 101
- osmium 33, 50, 95
- Ostrov stability 47, 70
- oxid rtuťnatý 43
- uhličitý 15, 45
- vápenatý 104

- ul>
- ozon 25
- ozonová vrstva 25
- palladium 52
- Pauli, Wolfgang
- periodická tabulka, atomová
 - hmotnost 39
 - , atomový průměr 39
 - , bloky 71–73, 85, 86, 89, 94
 - , elektronová afinita 39
 - , elektrony a orbitály 83, 89
 - , chemické vazby 102
 - , ionizační energie 39
 - , označování a číslování 71, 72, 89
 - , periodicitu 68
 - , periody 67, 69, 71, 73, 89
 - , řady 67, 69, 71
 - , skupiny 9, 67, 71, 73
 - , sloupce 67, 71, 72, 89
 - , umístění vodíku 71
 - , vývoj 64
- periodické království, anionty
 - a kationty 99
 - , atomová čísla 30, 32, 69, 80
 - , atomová hmotnost 30, 32, 69, 80
 - , budoucnost 61, 62
 - , elektronová afinita 38, 39
 - , elektrony 80, 82–84, 90
 - , hustota 32, 33, 54
 - , chemická aktivita a vlastnosti 92, 93
 - , chemické vazby 101
 - , ionizační energie 39
 - , jezera 13, 25
 - , král 20
 - , mapování 10, 28, 34, 44, 46
 - , objevy 10, 41–47
 - , pojmenovávání oblastí 48–53
 - , průměr atomů 32
 - , původ 44
 - , reaktivita 19
 - , rytmus a symetrie 29, 32, 34–36, 73, 92, 99
 - , spojenectví 14, 18, 101–107
 - , uspořádání oblastí 73–75, 93
 - , vláda a instituce 73, 77–107
 - , všeobecná charakteristika 10, 11, 57, 106
 - , výskyt ve vesmíru 53, 59, 62
- pevné látky 106
- pevninská šíje 21, 22, 26, 32
 - a periodická tabulka 68, 70, 72, 92, 98
- , chemický průmysl 98
- , ionizační energie 36
- , katalyzátory 98
- , objev 43
- , oficiální název 73, 85
- , prvky 17, 42
- , reaktivita 22
- , nadmořská výška 30
- platina 32, 52, 98
- plutonium 47, 52
- plyny 15, 42, 106
 - viz též vzácné plyny
- polokovy 22
- polonium 13, 22, 24
- potaš 43
- pravidlo diagonality 21
- Priestley, Joseph 43
- princip výlučnosti 86–88, 105
 - a orbitály 87, 99
- promethium 52
- protony 55, 56, 68, 69, 80, 81, 93
 - viz též atomy
- průmyslová revoluce 16

prvky, atomová hmotnost 66, 67, 81
 –, atomové číslo 81
 –, atomový objem 66
 –, barvy 49
 –, elektronová afinita 37, 38, 99
 –, elektrony 81
 –, formy 42
 –, hustota 95
 –, ionizační energie 36
 –, izotopy 80, 81
 –, kovový charakter 37
 –, obecná charakteristika 10, 11, 27
 –, objevy 41
 –, oblast stabilních prvků 70
 –, periodicitu a zařazení 64, 66–68
 –, plyny 59
 –, pojmenování 41
 –, původ 53
 –, rozmístění ve vesmíru 53–62
 –, struktura atomu 34, 79–81
 –, transurany 26, 28
 –, triády 62, 63, 72
 –, uspořádání atomu 34
 – viz též halogeny, kovy, periodické království, jednotlivé prvky
 –, vlastnosti 68
 –, vznik 58, 59
 –, zápach 50
 přechodné kovy viz kovy
 radioaktivita 15, 19, 28
 – viz též alfa-částice, radon
 radioaktivní záření 61, 62
 radium 19, 45
 radon 15, 28, 46, 92
 Ramsey, William 45, 46

Rayleigh, lord 45
 rezonance 56
 rhenium 50
 rhodium 50, 98
 rtuť 12, 13, 22, 52
 rubidium 18, 49
 ruthenium 50
 Rutherford, Ernest 51, 52, 79
 rutherfordium 47, 51, 52
 Seaborg, Glenn 51
 seaborgium 51, 52
 selen 13, 24, 52
 Severní ostrov 53, 54, 71
 Severovýchodní mys 53, 54, 71, 95
 Severozápadní mys 71, 88, 93
 Scheele, Karl 43, 44
 Schrödinger, Erwin 82
 silná interakce 56
 síra 12, 13, 23
 –, čistá forma 42
 –, jako produkt sirovodíku 23
 –, název 49
 –, sloučeniny 24, 61, 104
 –, vznik 58
 skandium 17
 –, elektronová konfigurace 92
 –, název 45, 50
 –, objev 45
 –, reaktivita 22
 slitiny 17, 95
 sloučeniny 101–107
 Slunce 43, 54, 57
 sodík, elektronová konfigurace 90, 102
 –, elektrony 90, 93, 96
 –, chlorid sodný 103
 –, iontová vazba 102