

# Tárgymutató<sup>1</sup>

Acél: 2.6, 8.2  
Adószedés: 1.0, 62, 8.2  
Adszorpció: 5.13  
Aktivitás: 4.5, 165, 4.16, 4.17, 8.1  
Aktivítási tényező: 4.5, 4.16, 4.17, 7.1  
Alapmennyiség: Előszó, 1.0, 8.1  
Alapmértékegység: Előszó, 14, 1.1, 1.14  
Alkímia: 194  
Allotróp: 3.20, 5.19, 8.1  
Alpok: 47  
Alumínium: 1.5, 61, 2.6, 3.2, 3.5, 3.6 és 3.8 - 3.10 táblázat, 5.22  
    klorid: 3.6 táblázat, 3.8 táblázat  
    oxidok: 3.3 táblázat  
Amorf: 2.2  
Antiferromágneses anyagok: 3.22  
Anyá: belső fedőlap, 2.4  
Anyagegyensúlyok egyszerűen: Előszó  
Anyagmennyiség: 1.1, 1.4, 1.14, 8.1  
Anyagszerkezettan: 211  
Anyagtudomány: Előszó, 6.2, 8.2  
Arany: 1.5  
Atom  
    Atommag: 1.2, 1.15  
    Atombomba: 78, 79  
    Atomszám: 1.4, 2.5, 3.23, 5.25, 8.1  
    Atomtömeg: 1.15, 3.21, 8.1  
Avatar: 45  
Avogadro-szám: 1.4, 1.5, 1.14, 8.1  
Azeotróp: 5.8, 207, 8.1  
Azonosság: 26, 128  
Ágyúcső: 2.12,  
Állandó  
    Boltzmann: 1.14, 77, 2.17, 299  
    Faraday: 75  
    Gázállandó: 1.14, 74, 2.17  
    Gravitációs: 1.8  
    Egyensúlyi: 4.15, 4.16, 5.5, 5.6, 6. fejezet  
    Elektromos: 1.11  
    Mágneses: 1.11  
    Planck: 1.14, 76  
    Szelegregációs: 4.19  
Állapot: 2.4, 7.1  
    Átmeneti: 2.4,  
    Kiindulási: 2.4, 2.6  
    Egyensúlyi: 2.4, 2.6, 8.1  
    Makro: 2.17

---

<sup>1</sup> Az „x” formátumú számok a lábjegyzetekre, az „x.y” formátumú számok az alfejezetekre vonatkoznak.

Mikro: 2.17  
Standard: 8.1  
Vég: 2.16  
Állapotdiagram: 3.15, 3.17  
Állapotegyenlet: 2.5  
Állapothatározó: Előszó, 15, 2.5, 2.6, 3.17  
    Szabadon választható: 2.11, 3.17, 5.2, 8.1  
    Kötött értékű: 2.11, 3.17, 5.2, 8.1  
Állat: 111, 8.2  
    Ragadozó, préda: 64  
Áram(lás):  
    Elektromos: 5.27  
    Komponens: 6.1, 8.1  
    Marangoni: 4.19, 191, 5.13  
Áramsűrűség: 5.27, 7.1  
Ásvány: 131  
Átlag: 154  
Átmérő: 1.2  
Barátság: 2.15  
Belső energia: 1.5, 1.9, 2.13, 2.15, 8.1  
Belső energiaváltozás  
    Oldódási: 4.8, 4.9, 4.12, 4.13  
    Párkölcsonhatási: 4.12  
Biológia: 152, 6.2, 8.2  
Bizonytalanság: 1.14, 71  
BKL Kohászat: 8.4  
Bomlásfeszültség: 1.11, 4.17  
Borsó: 1.2, 8.2  
Börtön: 120,  
Bronz: 8.2  
Brown-féle mozgás: 275  
Butler-egyenlet: 4.19  
Búvár: 1.8  
Calphad: 8, Előszó, 3.22, 145, 4.13, 5.21, 5.22, 5.23, 238, 8.1  
    műhiba: 5.24, 8.1  
    optimalizálás: 5.21  
CGPM: 1.0, 1.12, 1.14  
Civilizáció: 224, 8.2  
CODATA: 72  
Cukor: 153  
Curie-hőmérséklet: 3.22  
Dávid szobor: 1.1 ábra  
Deriválás: M1.3  
Desztilláció: 5.7, 5.8  
Differenciál egyenletek: Előszó, 12  
Diffúzió: 6.1, 8.1  
Disszociáció: 5.14  
DNS: 111  
Egér: 2.15, 8.2  
Egyenlet: 99, 100, 174, M3  
    Egyismeretlenes: M3.1

Kétismeretlenes: M3.2  
Egyenlítő: 1.2, 1.8, 2.12  
Egyenlőség: 26, 128  
Egyensúly: 2.7, 2.8  
    Elektrokémiai: 8.1  
    Heterogén: 2.10  
    Kémiai: 8.1  
Egyház: 8.2  
Egyveleg:  
    Makro: 4.1  
    Mikro: 4.2  
Eiffel-torony: 1.1 ábra  
Elegy: 155, 4.10  
    Gáz: 4.10  
    Gőz: 4.10  
Elektrolízis: 1.11  
Elektrokémia: 1.11, 59, 4.17, 5.27, 8.1  
Elektromos ellenállás: 1.11  
    Fajlagos: 1.11, 61  
Elektromos töltés: 1.11, 1.14, 8.1  
Elektromos áram(erősség): 1.1, 1.11, 1.14, 4.17, 8.1  
Elektron: 1.2, 1.3, 1.11, 4.17  
Elektronvolt: 1.11  
Elektród  
    Anód: 4.17  
    Katód: 4.17  
Elem: 1.3, 1.15, 195, 7.1, 8.2  
    Radioaktív: 83, 84, 1.15  
    Stabil: 1.15  
Előtagok: 1.1, 1.2 táblázat  
Ember: 2.6, 168, 169, 238, 8.2  
Endoterm: 2.13, 107, 2.18, 134  
Energia: 1.9, 2.12, 8.1  
    Helyzeti: 1.9, 2.6, 3.21,  
    Kötési: 2.13  
    Mozgási: 1.9  
    Párkölcsonhatási: 4.12,  
Energiaminimum: 2.7  
Entalpia: 2.13, 2.15, 2.18, 8.1  
Entalpiaváltozás: 3.7, 3.14  
    Forrást kísérő: 3.7, 3.14,  
    Kondenzációt kísérő: 3.7, 3.14  
    Képződési: 4.20, 5.27  
    Oldódási: 4.3, 4.8, 4.12, 4.13, 4.18, 197, 4.20  
    Olvadást kísérő: 3.7, 3.14, 3.18  
    Párolgást kísérő: 3.7, 3.14  
    Szublimációt kísérő: 3.7, 3.14  
Entrópia: 2.14, 2.15, 2.17, 2.18, 8.1  
Entrópiaváltozás: 3.11, 3.12, 3.14  
    Forrást kísérő: 3.11, 3.12  
    Képződési: 4.20, 5.27

Kondenzációt kísérő: 3.11, 3.12  
Oldódási: 4.8, 4.9  
Oldódási többlet: 4.8, 4.13, 197  
Olvadást kísérő: 3.11, 139, 3.19  
Párolgást kísérő: 3.11, 3.12  
Szublimációt kísérő: 3.11, 3.12  
Eötvös-szabály: 5.18, 216  
Erő: 1.8, 1.9  
    Gravitációs: 1.8  
    Elektromos: 1.11  
    Hajtó: 7.1  
    Határfelületi: 7.2, 8.1  
    Súrlódási: 7.1  
Erőtér: 8.1  
    Elektromos: 8.1  
    Elektromágneses: 8.1  
    Gravitációs: 3.21, 8.1  
    Mágneses: 8.1  
Estphad: 5.23, 229, 8.1  
Etalon: 1.2  
    Etalonrészeg: 118  
    Tömegetalon: 1.3  
Eutektikum: 8.1  
Evolúció: 64, 8.2, 284  
Exoterm: 2.13, 107, 2.18  
Exponenciális: M1.2  
Extenzív: 94  
Extrapoláció: 92  
Ezüst: 61,  
    Klorid: 3.3 és 3.6 – 3.9 táblázatok  
Égés: 2.13  
Élet: 110, 111, 112, 8.2  
Érintő módszer: 4.3, 8.1  
    Közös érintő módszer: 4.4, 8.1  
Értékes jegyek: 71, 86  
Északi Sark: 1.2, 2.12  
Fázis: 2.1, 2.11, 8.1  
    Fluid: 142,  
    Homogén: 2.1  
    Inhomogén: 2.1  
    Kondenzált: 142,  
    Száma: 2.11  
Fázisarány: 2.3, 5.7, 5.10, 8.1  
    Fázisarány diagram: 5.7, 8.1  
Fázisátalakulások: 3.7  
    Felületi: 5.13  
Fázisdiagram: 3.15, 5.18, 8.1  
    Azeotrópos: 5.8, 5.18  
    Egykomponensű: 2.15, 3.15, 3.17, 3.19, 3.20, 3.22, 3.23, 8.1  
    Elektrokémiai (szintézis): 5.27, 8.1  
    Eutektikus: 5.10, 5.12, 5.18, 5.19

Eutektoidos: 5.20  
 Fáziszétválás szilárd oldatban: 5.9, 5.18  
 Kémiai: 5.26, 8.1  
 Kis stabilitású vegyületet tartalmazó: 5.15, 5.18, 5.19  
 Kétkomponensű: 5.0, 5.3, 5.18, 8.1  
 Közepes stabilitású vegyületet tartalmazó: 5.16, 5.18  
 Monotektikus: 5.12, 5.13, 5.18  
 Monotektoidos: 5.20  
 Nagy stabilitású vegyületet tartalmazó: 5.17, 5.18  
 Nano-rendszer: 5.25  
 Nyomásfüggése: 5.21  
 Peritektikus (szilárd oldatos): 5.11, 5.12, 5.18  
 Peritektoidos: 5.20  
 Szilárd oldatos: 5.5, 5.18  
 Fázisdiagramok elmélete: Előszó  
 Fázishatár: 2.2, 8.1  
 Fáziszabály: 2.11, 3.17, 8.1  
     Nano-anyagokra: 2.20, 8.1  
     Redukált: 5.2, 5.7, 5.8, 5.10, 8.1  
 Felezési idő: 1.15  
 Felfedezés: 215  
 Felületaktív: 4.19, 5.13, 8.1  
 Felület: 1.2, 2.19  
     Abszolút: 1.6  
     Fajlagos: 1.6, 2.19, 239, 5.25  
     Moláris: 1.6, 2.19  
 Felületi feszültség: 2.19, 4.19, 216, 8.1  
     Parciális: 4.19, 8.1  
 Felületi energia: 2.19  
 Ferromágneses anyagok: 3.22  
 Fém: 1.11, 2.43  
 Fémtan: 211  
 Fénysebesség: 1.2, 41, 1.14, 1.15  
 Fényintenzitás: 1.1, 1.12, 1.14, 8.1  
 Férfi: 64, 96, 134  
 Filozófia: Előszó, 6, 105, 8.2  
 Fiú: 96, 165, 166, 167  
 Fizikai kémia: Előszó  
 Folyadék: 2.2, 3.8, 3.17, 4.18  
 Folyamat: 2.16  
 Folyóirat: 8.4  
 Forrás: 3.7, 3.18, 200  
     Forráspont: 3.18  
     Forrásvonal: 3.17, 3.23, 5.6, 5.21, 8.1  
 Föld: 1.2, 1.1 ábra, 1.8, 45, 82, 110, 120, 245, 8.2  
 Főnév: 35  
 Főtétel: 101, 7.1  
     I.: 2.12, 101, 8.1  
     II.: 2.14, 7.1  
     III.: 2.17, 119, 177, 181, 8.1  
     IV.: 4.13, 177, 180, 181, 4.15, 5.24, 8.1

Frekvencia: 1.7, 1.14  
Fűtés: 52  
GaAs: 110  
Gáz: 2.2, 2.5, 3.17, 4.10, 5.26  
Gáztörvény: 1.10, 2.5, 89  
Germánium: 110, 7.2  
Gibbs-energia: Előszó, 1.9, 1.11, 2.8, 2.13, 2.15, 8.1  
    Felületi Gibbs-energia többlet: 2.19, 124, 3.23, 8.1  
    Integrális: 2.8  
    Parciális: 2.8, 2.10  
Gibbs-energia változás:  
    Forrást kísérő: 3.13  
    Képződési: 4.20, 5.26, 5.27  
    Kondenzációt kísérő: 3.13  
    Oldódási: 4.42, 4.9  
    Oldódási többlet: 4.8, 4.12, 4.13, 4.15  
    Olvadást kísérő: 3.13  
    Párolgást kísérő: 3.13, 3.18  
    Szublimációt kísérő: 3.13, 3.18  
Gömb: 1.2  
Gőz: 2.2, 3.8, 3.17, 4.10  
Gőzgép: 51, 2.13  
Gőznyomás: 3.18, 3.21, 4.5, 4.11, 5.22, 8.1  
Gradiens: 7.1, 266  
Grafit: 1.11, 5.22  
Gravitáció: 3.21,  
Gyertya: 1.13, 65  
Gyémánt: 1.11, 110  
Gyorsulás: 1.7  
    Gravitációs: 1.8  
Halál: 3, 1.9  
Halmazállapot: 8.1  
Hangerő: 65  
Hangya: 1.1 ábra  
Harmat: 203  
Harmatvonal: 5.6, 203, 5.21, 8.1  
Hatalom: 2.14, 8.2  
Határfelület: 2.19, 124  
Határfelületi energia: 2.19, 124  
Határőr: 123  
Hármaspont: 2.15, 3.7, 3.15, 3.20, 3.23, 5.21  
Hegesztés: 5.18  
Hegymászás: 44, 47, 114, 144  
Heterogén egyensúly: 8.1  
Hidrogénkötés: 110  
Higany: 3.2  
h-index: 8.4  
Hivatkozás: 8.4  
Hold: 1.8, 45  
Homokvár: 1.5  
Homo sapiens: 111

Hossz: 1.1, 1.2, 1.14, 8.1  
Hő (hőenergia): 1.9, 1.10, 2.12, 2.13  
    Forráshő: 3.7  
    Képződéshő: 3.2, 127, 3.3, 130, 4.20  
    Kondenzációs hő: 3.7  
    Kristályosodáshő: 3.7  
    Olvadáshő: 3.7, 3.8, 4.13  
    Párolgáshő: 3.7  
    Reakcióhő: 3.3  
    Szublimációs hő: 3.7  
Hőekvivalens: 2.12  
Hőkapacitás: 2.18, 3.4, 3.5, 3.8  
    Oldódási: 4.13, 156  
Hőmozgás: 1.10  
Hőmérséklet: 1.10, 1.14, 2.5, 2.15, 3.22, 4.13, 8.1  
    Abszolút zérus: 1.10. 165, 166, 8.1  
Hőtágulás: 1.5, 3.22  
Hűtés: 52, 165  
Idő: 1.1, 1.7, 1.14, 7.0, 8.1  
Igénybevétel  
    Húzó: 1.5  
    Nyomó: 1.5  
Impakt faktor: 8.4  
Integrális: 4.3, 8.1  
Interpoláció: 92  
Intenzív: 94  
Ion: 1.11  
    Anion: 1.11, 4.17  
    Kation: 1.11, 4.17  
Ionos folyadék: 5.27  
ISI: 8.4  
IUPAC: 80, 1.15  
Iteráció: M3  
Izo-  
    bár: 121  
    term: 121  
Izotóp: 1.3, 1.4, 33, 82, 1.15, 8.1  
    Izotópeloszlás: 8.1  
Izzadás: 134  
Jelző: 35  
Jég: 2.12  
Kalibrálás: 1.2  
Kalorimetria: 4.7, 5.21  
Kard: 8.2  
Katona: 2.14  
Katód: 8.1  
Kalcium klorid: 3.3 és 3.6 – 3.9 táblázatok, 3.1 – 3.6 és 3.8-3.9, 3.12 ábrák, 3.8, 3.12, 3.17  
Kelvin egyenlet: 152, 3.23, 7.2  
Kemence: 136  
Kerámia: 1.11  
Kerület: 1.2

Keverék: 4.1, 4.4, 8.1  
    Oldatokból álló: 4.4  
    Standard: 4.1  
Kémcső (álló és guruló): 93  
Kémia: 152, 4.16, 5.22, 5.26, 6. fejezet, 7.2, 8.2  
Kémiai potenciál: 2.9, 95  
Kinetika: 2.4  
Kocka: 1.2  
Kollégium: 96  
Kolloidkémia: 7.2  
Komponens: 2.1, 2.11, 8.1  
    Felületaktív: 8.1  
    Elektrokémiailag aktív: 8.1  
Koncentráció: M2  
Kondenzáció: 2.17, 3.7  
Konóda: 5.7, 205, 5.25, 8.1  
Koordinációs szám: 4.19, 192  
Korcsolya: 1.8  
Korrózió: 246  
Korund: 131  
Kosárlabda: 1.2  
Kör: 1.2  
Kristály(rács): 2.2, 2.14, 139, 3.23, 8.1  
    Abszolút tökéletes: 8.1  
    Alrács: 4.20, 8.1  
    Felületen középpontos kockarács (fcc): 1.5, 150  
    Hexagonális szorosan pakolt (hcp): 3.20, 150  
    Lazán pakolt: 1.5, 139  
    NaCl: 1.1 ábra  
    Szilícium: 139  
    Szorosan pakolt: 1.2  
    Térben középpontos kockarács (bcc): 3.20, 150  
Kristályosodás: 2.16, 2.17, 3.7, 230  
Kritikus állapot  
    Egykomponensű: 3.16, 3.17  
    Felületi: 5.13  
    Nano-csepp: 5.25  
    Oldaté: 4.12, 5.9, 5.14  
Lány: 87, 96, 165, 166, 167  
Le-Chatelier elv: 6.7  
Leningrád: 36  
Lezárt kérdések: 222  
Likviduszvonal: 5.5, 5.21, 5.23, 8.1  
Logaritmus: M1.2  
Ló: 64, 2.12  
Lóerő: 51  
Lustaság: 97, 8.2  
Macska: 2.15  
Magasság: 1.2, 49, 3.21, 144  
Magnézium: 3.2, 3.6 – 3.9 táblázatok, 139, 5.24  
Manhattan terv: 78



Matematika: 8.2, M1  
 Marslakó: 1.2, 28  
 Mágnesesség: 3.22  
 Mágneses momentum: 3.22  
 Mechanika: 41  
 Melegítés: 2.18, 3.5, 3.8  
 Meredekség: 137, M1.3  
 Merkúr: 1.2  
 Metallurgus: 4, 2.6  
 Mélység: 49  
 Mérőlombik: 1.2  
 Mérés: 3.17, 4.7, 4.16, 4.17, 189, 5.21  
 Mérőszalag: 1.2  
 Mértékegység: 1.0  
     Alap: 14, 1.0, 1.1 táblázat, 1.14, 8.1  
     Kiegészítő: 1.13, 1.14  
     Származtatott: 1.1, 1.14  
 Miskolc: 1.2, 120  
 Miskolci Egyetem: Előszó, 231, 284  
 Molaritás: 7.1, M2  
 Monotektikum: 8.1  
 Móltört: 2.2, 85, 2.5, 161, 8.1, M2  
     Felületi: 4.19  
 Morfológia: 5.25, 6.2, 8.1  
 Munka: 1.9, 2.12, 2.13,  
     Térfogati: 1.9, 2.13. 8.1  
 Múza: 3  
 Nagy Bumm: 2.6  
 Nagyságrend: 1.0  
 Nano-  
     anyag: 2.5  
     buborék: 7.2  
     fázis: 2.19, 2.20  
     oldat: 4.19  
     rendszer: 2.19, 2.20, 3.23, 5.25, 8.1  
     réteg: 5.13, 8.1  
     szemcse: 58  
     technológia: 2.19, 209  
     tudomány: 2.19  
 Nano-anyagok egyensúlya: Előszó  
 Nap: 1.2, 1.1 ábra, 8.2  
     Naprendszer: 1.2, 8.2  
 NASA: 1.0  
 Nácizmus: 78  
 Nátrium: 3.2, 3.6 és 3.8 táblázat  
     Klorid: 3.6 és 3.8 táblázat  
 Neutron: 1.2, 1.3, 1.4, 1.15  
 Néel hőmérséklet: 3.22  
 Négyespont: 3.20, 3.23  
 Négyzet: 1.2  
 Nő: 64, 134

Numerikus: 292  
 Deriválás: M1.3  
 Egyismeretlenes egyenlet megoldása: M3.1  
 Kétismeretlenes egyenlet megoldása: M3.2  
 Nyomás: 1.8, 48, 2.5, 2.15, 3.19, 143, 144, 3.22, 5.21, 8.1  
 Folyadékoszlopé: 1.8  
 Laplace féle: 7.2  
 Légnyomás: 48  
 Parciális: 4.10, 5.26, 8.1  
 Oldat: 4.2, 8.1,  
 Ideális: 4.8, 4.9, 8.1  
 Reális: 4.8, 4.13, 8.1  
 Reguláris: 4.12  
 Stabilitása: 4.12, 5.24  
 Elektrokémiai szintézise: 5.27  
 Oldatmodell:  
 Asszociált: 4.15, 8.1  
 Ideális: 4.9, 4.10, 4.11  
 Reguláris: 4.12  
 Olvadás: 2.15, 2.16, 2.17, 3.7, 3.8, 139, 201  
 Olvadáspon: 3.19, 3.23  
 Olvadásvonal: 3.17, 3.23  
 Olvadék:  
 Fém: 110, 139, 7.1  
 Só: 1.11, 5.27  
 Salak: 1.11, 5.27  
 Orvoslás: 2.12, 8.2  
 Oxigén: 3.2, 3.4 táblázat, 5.26  
 Óriás: 154, 8.2  
 Öndiffúzió: 7.1  
 Öntvény: 230  
 Örökmozgó: 2.12  
 Összetétel: 8.1  
 Palacsinta: 2.4  
 Pandora: 45  
 Parciális: 95, 4.3, 8.1  
 Párizs: 1.2, 1.3  
 Párolgás: 2.15, 2.17, 3.7, 5.13  
 Periódusos rendszer: 36, hátsó belső borító  
 pH: 246  
 Phil. Trans: 105  
 Piknométer: 1.2  
 Polimer: 1.11  
 Por: 1.2, 1.5, 1.6  
 Saját sűrűsége: 1.5  
 Átlagos sűrűsége: 1.5  
 Potenciál  
 különbség: 1.11, 4.17, 5.27  
 leválási: 5.27  
 szintézis: 5.27  
 Pourbaix-diagram: 246

Proton: 1.2, 1.3, 1.4, 1.15  
Publikálás: 152, 221, 281, 285, 8.4  
Reakcióegyenlet: 132, 6. fejezet  
    Heterogén: 6.5, 6.6  
    Homogén: 6.2, 6.3  
    Párhuzamos: 6.4  
    Rendezése: 6.1  
    Reakciózabály: 6.1  
Rendezetlen: 2.2, 2.14  
Rendezettség: 2.2, 2.14  
    Hosszú távú: 2.2, 2.14  
    Rövid távú: 2.2, 2.14  
Rendszám: 1.2, 1.15  
Rendszer: 2.3, 8.1  
    Egyensúlyi: 2.4, 8.1  
    Egykomponensű: 3.0  
    Háromkomponensű: 5.22  
    Izolált: 2.3, 88  
    Heterogén: 2.3, 87  
    Homogén: 2.3, 87  
    Kétkomponensű: 4.0  
    Nem egyensúlyi: 6.0, 8.1  
    Nytott: 2.3, 87  
    Zárt: 2.3  
Repülés: 3.21  
Réz: 5.26  
    Oxidok: 5.26  
Royal Society: 2.12, 105  
Rugó: 42  
Sebesség: 1.7  
SGTE: 3.22  
SI: 14, 1.0, 1.2, 1.14  
Só: 153  
Sörfőzés: 50, 2.12  
Sport: 134  
Standard  
    állapot: 3.1, 8.1  
    entalpia (elemek): 3.2, 3.6, 3.14  
    entalpia (vegyületek): 3.3, 3.14  
    entrópia: 3.9, 3.10, 3.12  
    Gibbs-energia: 3.13, 3.22  
    hőkapacitás: 3.4, 3.14  
    hőmérséklet: 3.1  
    keverék: 3.1  
    körülmények: 8.1  
    móltört: 3.1  
    nyomás: 3.1  
Sugár: 1.2, 1.6, 2.19  
    Atomsugár: 1.2, 1.5, 7.1  
Súlyerő: 1.3, 1.8, 43  
Súrlódás: 2.12

Sűrűség: 1.5, 110, 3.17, 141  
Stokes-Einstein egyenlet: 7.1  
Szabadság: 109, 112, 2.15, 120  
Szakestély: 118  
Szarka (és az Ó farka): 206  
Szauna: 134  
Számmisztika: 1.4, 1.14  
Szegregálás (szegregáció): 4.19, 193, 8.1  
Szentpétervári Műszaki Egyetem: 36  
Szeretet/szerelem: 2.15, 112, 176  
Szerkezet: 8.1  
Szélesség: 1.2  
Szilárd: 2.2, 3.8, 3.17, 4.18  
Szilícium: 110, 3.6 – 3.9 táblázatok, 139, 5.22, 5.24, 7.2  
Szociológia: 193  
Szoliduszvonal: 5.5, 5.21, 8.1  
Szög: 1.13  
    Síkszög: 1.13  
    Térszög: 1.13  
Szublimáció: 2.17, 3.7, 135  
Szublimációs vonal: 3.17, 3.23, 5.21  
Szummázás: M1.1  
Szuperkritikus fluid: 3.17  
Tallium: 3.13 ábra, 3.19 ábra  
Taszítás: 1.5, 170, 4.13, 176, 8.1  
Tánc: 170  
Társadalomtudomány: 90  
Technológia: 8.2  
Telegráf: 53  
Teljesítmény: 1.9  
Teremtés: 284  
Természeti állandó: 1.14, 8.1  
Természettörvény: 68, 8.2  
Termodiffúzió: 7.2  
Termodinamika: 0.6  
    Egyensúlyi: teljes könyv  
    Nem egyensúlyi: 7. fejezet  
Termoelem: 1.10  
Térfogat: 1.2, 2.5. 8.1  
    Abszolút: 1.5  
    Moláris: 35, 1.5, 94, 2.15, 2.17, 3.19, 8.1, M2  
    Vegyületé: 4.20  
Térfogatarány: M2  
Térfogatszázalék: M2  
Térfogatváltozás (moláris)  
    Oldódási: 4.8, 4.13  
    Olvadási: 3.19  
Tényező:  
    Felületkitöltési: 1.2, 1.6  
    Térkitöltési: 1.2, 1.5, 110, 150  
Titán

Klorid: 3.7 és 3.9 táblázat  
oxidok: 3.5 táblázat  
Tojásfőzés: 144  
Tömeg: 1.1, 1.3, 1.5, 1.8, 1.14, 8.1  
Moláris: 1.4, 35, M2  
Tömegegység: 1.15  
Tömegspektrométer: 1.15  
Tömegszázalék: M2  
Törpe: 154  
Történelem: 8.2  
Tudomány: 8.2, 281  
Ugrálás: 1.9  
Út  
    Elméleti: 2.6  
    Empirikus: 2.6  
Útlevel: 109, 120  
Úrutazás: 23, 1.8, 46, 120

Vakancia: 4.20  
Vallás: 8.2, 283  
Valószínűség:  
    Matematikai: 115, 4.12  
    Termodinamikai: 2.17, 115, 4.9  
Vas: 1.15, 3.22, 5.22  
Vastagság: 1.2  
Vágy: 8.2  
Vákuum: 47  
Vegyület: 3.3, 4.15, 4.20, 194, 5.14 – 5.17, 8.1  
    Elektrokémiai szintézise: 5.27  
    Nem sztöchiometrikus: 4.20, 5.15, 8.1  
    Sztöchiometrikus: 4.15, 4.20, 5.14 – 5.17, 5.28, 8.1  
Verebek: 2.3  
Vezetés:  
    Elektronvezetés: 1.11  
    Ionos vezetés: 1.11  
Vénusz: 1.2  
Vér: 2.12  
Viszkozitás: 7.1  
Víz: 1.5, 2.13, 110, 3.3  
    Vízgőz: 2.13  
    Vízimalom, vízi erőmű: 1.9  
    Vizes oldat: 1.11, 5.27  
Vonalvastagság: 209  
Vonzás: 1.5, 165, 166, 170, 4.13, 176, 8.1  
Vörösvérttest: 1.1 ábra  
Zónás olvasztás: 5.7, 5.8  
Zúzmará: 203  
Zseni: 2.8, 174  
 $\pi$ : 1.2, 27