



Kémia 7. tartalomjegyzék

I. Bevezetés a kémiába

- 1.1. Mivel foglalkozik a kémia
- 1.2. Kísérleti eszközök és rendszabályok
- 1.3. Belépés a részecskék birodalmába
- 1.4. Az anyagok csoportosítása
- 1.5. A kémiai jelölések változása a misztikustól a logikusig
- 1.6. Összefoglalás

II. Az anyagok tulajdonságai

- 2.1. Az anyagok tulajdonságai
- 2.2. Egy elem és egy vegyület összehasonlítása
- 2.3. A halmazállapotok, a halmazállapot-változások
- 2.4. Az oldódás, az oldatok
- 2.5. Az oldatok töménysége
- 2.6. Milyen tényezőktől függ az anyagok oldhatósága?
- 2.7. Az oldatok kémhatása
- 2.8. Szilárd keverékek és szétválasztási módszereik
- 2.9. Vizes oldatok alkotórészeinek szétválasztási módszerei
- 2.10. Környezetünk gázkeverékeinek tulajdonságai és szétválasztásuk
- 2.11. Egyszerű anyagok kimutatása
- 2.12. Összefoglalás

III. Az atom szerkezete

- 3.1. Az atomok szerkezetének felfedezése
- 3.2. Az atom felépítése
- 3.3. Az atomok elektronszerkezete
- 3.4. Feltárul az elemek rendszere

Oktatókutatató és Fejlesztő Intézet

1143 Budapest, Szobránc u. 6-8.
Telefon: (+36-1) 235-7200
Fax: (+36-1) 235-7202
www.ofi.hu

3.5. Az anyagmennyiség

3.6. Összefoglalás

IV. Az anyagok szerkezete

- 4.1. A molekulák képződése
- 4.2. Alkossunk molekulákat!
- 4.3. Kölcsönhatások a molekulák között
- 4.4. Kristályrács molekulákból
A molekulákból álló elemek és vegyületek összefoglaló táblázata
- 4.5. Kőkemény anyagok – az atomrácsos kristályok
- 4.6. Régi segítőink, a fémek
- 4.7. Az aranytól az alumíniumig
- 4.8. Az atom ionná alakul
- 4.9. Amikor az ellentétek vonzzák egymást
- 4.10. Az ionvegyületek tulajdonságai
- 4.11. Összefoglalás

V. A kémiai reakciók

- 5.1. Egyenlőségek a kémiában
- 5.2. Kémiai számítások a reakcióegyenlet alapján
- 5.3. Az égés
- 5.4. Az oxidáció és a redukció köznapi értelmezése
- 5.5. A savak, a bázisok és a pH-skála
- 5.6. A közömbösítés
- 5.7. Összefoglalás

SZÉCHENYI 2020



MAGYARORSZÁG
KORMÁNYA

Európai Unió
Európai Szociális
Alap



BEFEKTETÉS A JÖVŐBE