



## Tárgytematika

Félév:	2016/17/1
Tárgynév:	Kémia felzárkóztató kurzus
Tárgykód:	VEMKAKB522F
Felelős szervezet neve:	Általános és Szervetlen Kémia Intézeti Tanszék
Felelős szervezet kódja:	MKAK
Tárgyfelelős neve:	Szabóné Dr. Bárdos Erzsébet

---

### Oktatás célja:

A középiskolai tananyag áttekintése

### Tantárgy tartalma:

SI mértékegységek (tömeg, térfogat, mol, hőmérséklet, nyomás, sűrűség)

**Gáztörvények:** Gay – Lussac, Boyle – Mariotte t. egyesített gáztörvény, ált. gáztörvény (állapothatározók)  
Gázokkal kapcsolatos feladatok (mólszámváltozással nem járó feladatok) normál állapot, standard állapot

(atommag: neutron, proton + elektron, tömegszám, rendszám, izotópok)  
elektronszerkezet (kvantumszámok, Hund–szabály, Pauli–féle tilalmi elv, energiaminimumra törekvés elve);  
20-as rendszámú Ca-ig elektronkonfiguráció; periódusos rendszer rövid ismertetése

ionos kötés, kovalens kötés, egyszerűbb molekulák felírása,  $\text{CH}_4$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{NH}_3$  képlete, molekulaképlet, sztöchiometriaiképlet, %-os összetétel, képletek felírása, nevezéktan

Oldatok: (általános alapfogalmak) koncentrációs egységek, tömeg, molaritás, oldatok készítése, hígítás

**Keverési egyenlet** (vízzel, szilárd anyaggal, különböző anyag: reakció-nincs reakció)

**Nem redoxireakciók:** sav-bázis, csapadékképződés, gázfejlesztés; itt lehet már egy-két összetettebb feladat is

**Redoxifolyamatok,** oxidációs szám, egyszerű folyamatok felírása



## Tárgytematika

<b>Félév:</b>	2016/17/1
<b>Tárgynév:</b>	Kémia felzárkóztató kurzus
<b>Tárgykód:</b>	VEMKAKB522F
<b>Felelős szervezet neve:</b>	Általános és Szervetlen Kémia Intézeti Tanszék
<b>Felelős szervezet kódja:</b>	MKAK
<b>Tárgyfelelős neve:</b>	Szabóné Dr. Bárdos Erzsébet

---

### Tantárgy tartalma:

Számolás redoxi egyenletek alapján

ZH

### Számonkérési és értékelési rendszere:

A kurzus végén egy zárhelyi dolgozat van, amelyen 40%-os teljesítményt kell elérni az elégséges (2) jegy megszerzéséhez. A dolgozat egyszeri megismétlésére lehetőséget biztosítunk, amennyiben ebben a dolgozatban nyújtott teljesítmény sem éri el a 40 %-os teljesítményt, a tárgy nem teljesítette aláírással zárul,

### Kötelező és ajánlott irodalom:

Villányi Attila: ötösöm lesz kémiából, Maleczkiné Szeness Márta: Kémiai számítások-kémiai gondolatok