



## Tárgytematika

Félév:	2013/14/1
Tárgynév:	Kémia felzárkóztató kurzus
Tárgykód:	VEMKAKB522F
Felelős szervezet neve:	Általános és Szervetlen Kémia Intézeti Tanszék
Felelős szervezet kódja:	MKAK
Tárgyfelelős neve:	Dr. Horváth Ottó

---

### Oktatás célja:

### Tantárgy tartalma:

SI mértékegységek (tömeg, térfogat, mol, hőmérséklet, nyomás, sűrűség) <b>Gáztörvények:</b> 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, CH <sub>4</sub> , HCl, H <sub>2</sub> O, NH <sub>3</sub> képlete, molekulaképlet, sztöchiometriaiképlet, %-os összetétel, képletek felírása, nevezéktan
Oldatok: (általános alapfogalmak) koncentrációs egységek, tömeg, molaritás, oldatok készítése, hígítás <b>Keverési egyenlet</b> (vízzel, szilárd anyaggal, különböző anyag: reakció-nincs reakció)
<b>Nem redoxireakciók:</b> sav-bázis, csapadékképződés, gázfejlesztés; itt lehet már egy-két összetettebb feladat is
<b>Redoxifolyamatok</b> , oxidációs szám, egyszerű folyamatok felírása
Számolás redoxi egyenletek alapján ZH



## Tárgytematika

<b>Félév:</b>	2013/14/1
<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>	Dr. Horváth Ottó

---

### 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 megisméltésére 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