



## Tárgytematika

<b>Félév:</b>	2009/10/1
<b>Tárgynév:</b>	Általános és szervetlen kémia gyakorlat II.
<b>Tárgykód:</b>	VEMKIKB221A
<b>Felelős szervezet neve:</b>	Általános és Szervetlen Kémia Intézeti Tanszék
<b>Felelős szervezet kódja:</b>	MKAK
<b>Tárgyfelelős neve:</b>	dr. Horváth Ottó

---

### Oktatás célja:

A kémiai alapszámítások elsajátítása és megfelelő gyakorlatszerzés.

### Tantárgy tartalma:

1. Felmérés. 2. Egyensúlyi folyamatok, disszociáció. 3. Termikus disszociáció. 4. Elektrolitos disszociáció, híg oldatok törvénye. 5. Elektrolitos disszociáció, híg oldatok törvénye. 6. I. Zárthelyi dolgozat. 7. pH-számítás: erős és gyenge savak és bázisok. 8. pH-számítás: erős és gyenge savak és bázisok. 9. Sók hidrolízise. 10. Sók hidrolízise. 11. Puffer oldatok pH-ja. 12. Puffer oldatok pH-ja. 13. Oldhatósági szorzat. 14. Oldhatósági szorzat. 15. II. Zárthelyi dolgozat.

### Számonkérési és értékelési rendszere:

A félév folyamán kettő zárthelyi dolgozatot kell . A gyakorlati jegy megállapításakor az évközi kis Zh egyszeres, míg a nagy ZH kétszeres szorzóval szerepel. A nagy ZH nem lehet elégtelen (ebben az esetben a vizsgaidőszakban pótolni kell) A nagy Zh beugró feladatot tartalmaz, azt hibátlanul kell megoldani.

### Kötelező és ajánlott irodalom:

Maleczkiné Szeness Márta: Kémiai számítások-kémiai gondolatok, Veszprém, 1995. Maleczkiné Szeness Márta: Kémia egyensúlyok, Kézirat, 1992 Maleczkiné Szeness Márta: Sztöchiometria, kézirat, 1991