



TANTÁRGYI ADATLAP

Tárgy neve:		Kódja:	
Általános és szervetlen kémia gyakorlat II.		VEMKIKB222A	
Chemical Calculations from General and Inorganic Chemistry II.			
Tárgyfelel s oktató:		Tárgyfelel s tanszék:	
dr. Horváth Ottó		Általános és Szervetlen Kémia Intézeti Tanszék	
Gyakorlat (óra):		Kredit:	Számonkérés:
2 (/hét)		2	Gyakorlati jegy

A tárgy oktatója:

név	kurzus típusa	kurzus kódja	nyelv
Szabóné dr. Bárdos Erzsébet dr.	Gyakorlat	2	magyar
Szabóné dr. Bárdos Erzsébet dr.	Gyakorlat	3	magyar
Dr. Fodor Lajos	Gyakorlat	1	magyar

Tantárgy képzési célja:

A kémiai alapszámítások elsajátítása és megfelelő gyakorlatszerzés.

Tantárgy tematikája:

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.

Tantárgy követelménye:

A félév során a hallgató 3 évközi és egy félévzáró zárthelyi dolgozatot ír, amennyiben jogosult a nagy zárthelyi dolgozatot megírni (s a beugró feladata a nagy dolgozatban hibátlan), akkor gyakorlati jegy kiszámításakor a kisdolgozatok összpontszáma egyszeres, míg a nagy dolgozat pontszáma 2-szeres szorzóval számít, s 50-63% elégséges, 64-75% közepes, 76-87% jó 88-100% jeles.

Tantárgyhoz kapcsolódó irodalom:

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