



TANTÁRGYI ADATLAP

Tárgy neve:		Kódja:	
Általános és szerves kémia gyakorlat II.		VEMKIKB222B	
Problem solving in general and inorganic chemistry II.			
Tárgyfelel s oktató:		Tárgyfelel s tanszék:	
		Általános és Szerves Kémia	
Gyakorlat (óra):		Kredit:	Számonkérés:
2 (/hét)		2	Gyakorlati jegy

A tárgy oktatója:			
név	kurzus típusa	kurzus kódja	nyelv
Szabóné Bárdos Erzsébet dr.	Gyakorlat	1	magyar

Tantárgy képzési célja:

A kémiai alapszámítások elsajátítása és megfelelő gyakorlatszerzés.

Tantárgy tematikája:

1. Egyensúlyi folyamatok (alapfogalmak)
2. Termikus disszociáció I. (alapfogalmak)
3. Termikus disszociáció II. (egyensúlyok gázfázisban)
4. I. Zárthelyi dolgozat
5. Elektrolitos disszociáció, híg oldatok törvénye
6. Elektrolitos disszociáció, híg oldatok törvénye
7. pH-számítás I: erős savak és bázisok
8. pH-számítás II: gyenge savak és bázisok
9. II. Zárthelyi dolgozat
10. Sóoldatok pH-ja I: (erős sav és erős bázis sója, gyenge sav és gyenge bázis sója)
11. Sóoldatok pH-ja II: (erős sav és gyenge bázis sója, gyenge sav és erős bázis sója)
12. Sav-bázis elegyek pH-ja I.
13. III. zárthelyi dolgozat
14. Sav-bázis elegyek pH-ja II.
15. IV. Zárthelyi dolgozat.

Tantárgy követelménye:

A félév során a hallgató három évközi és egy félévzáró zárthelyi dolgozatot ír. A félévzáró dolgozatot csak az a hallgató írhatja meg, aki a félévközi dolgozatok 30 pontjából legalább 13 pontot elért. A félévi zárthelyi dolgozat beugró példájának hibátlannak kell lenni. A gyakorlati jegy: a félévközi és félévzáró zárthelyi dolgozat eredményének figyelembe vételével kerül megállapításra

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