



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:	
dr. Horváth Ottó		Általános és Szerves Kémia Intézeti Tanszék	
Gyakorlat (óra):		Kredit:	Számonkérés:
2 (/hét)		2	Gyakorlati jegy

A tárgy oktatója:

név	kurzus típusa	kurzus kódja	nyelv
dr. Zsilák Zoltán	Gyakorlat	1	magyar
Szabó Péter	Gyakorlat	2	magyar

Tantárgy képzési célja:

A kémiai alapszámítások elsajátítása és megfelelő gyakorlatszerzés.

Tantárgy tematikája:

- Egyensúlyi folyamatok (alapfogalmak)
- Termikus disszociáció I. (alapfogalmak)
- Termikus disszociáció II. (egyensúlyok gázfázisban)
- I. Zárthelyi dolgozat
- Elektrolitos disszociáció, híg oldatok törvénye
- Elektrolitos disszociáció, híg oldatok törvénye
- pH-számítás I: erős savak és bázisok
- pH-számítás II: gyenge savak és bázisok
- II. Zárthelyi dolgozat
- Sóoldatok pH-ja I: (erős sav és erős bázis sója, gyenge sav és gyenge bázis sója)
- Sóoldatok pH-ja II: (erős sav és gyenge bázis sója, gyenge sav és erős bázis sója)
- Sav-bázis elegyek pH-ja I.
- III. zárthelyi dolgozat
- Sav-bázis elegyek pH-ja II.
- 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