



TANTÁRGYI ADATLAP

Tárgy neve:		Kódja:	
Általános és szervetlen kémia gyakorlat II.		VEMKIKB221A	
Chemical Calculations from General and Inorganic Chemistry II			
Tárgyfelel s oktató:		Tárgyfelel s tanszék:	
dr. Horváth Ottó		Általános és Szervetlen Kémia	
Gyakorlat (óra):		Kredit:	Számonkérés:
1 (/hét)		1	Évközi jegy

A tárgy oktatója:				
név	kurzus:	min. limit (fő)	max. limit (fő)	nyelv
Kovács Margit	Gyakorlat	0	15	

A tantárgy célkitűzése

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 egy évközi és egy félévzáró zárthelyi dolgozatot ír. A gyakorlati jegy a két dolgozatra kapott érdemjegy súlyozott (kerekített) számtani átlaga. A félévzáró zárthelyi érdemjegye kettes súllyal van figyelembe véve. Feltétel, hogy a félévzáró dolgozat érdemjegye minimálisan elégséges legyen és a két dolgozat átlageredménye legalább 2,00 legyen.

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