



# TANTÁRGYI ADATLAP

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

A tárgy oktatója:			
név	kurzus típusa	kurzus kódja	nyelv
Harrach Gergely	Gyakorlat	01	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 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.

**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