



# TANTÁRGYI ADATLAP

<b>Tárgy neve:</b>		<b>Kódja:</b>	
Általános és szervetlen kémia gyak. I.		VEMKAKB122A	
Chemical Calculations from General and Inorganic Chemistry I			
<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>
2 (/hét)		2	Gyakorlati jegy

<b>A tárgy oktatója:</b>			
<b>név</b>	<b>kurzus típusa</b>	<b>kurzus kódja</b>	<b>nyelv</b>
Szabóné Bárdos Erzsébet dr.	Gyakorlat	1	magyar
Kovács Margit	Gyakorlat	3	magyar
dr. Valicsek Zsolt	Gyakorlat	2	magyar

### Tantárgy képzési célja:

A kémiai alapszámítások elsajátítása és megfelelő gyakorlatszerzés.

### Tantárgy tematikája:

1. Felmérés. Koncentráció-típusok ismertetése.
2. Koncentrációszámítás, oldatkészítés.
3. Koncentrációszámítás, oldatkészítés.
4. Gáztörvények, gázelegyek.
5. Gáztörvények, gázelegyek.
6. Oldhatósági számítások, kristályosítás.
7. I. zárthelyi dolgozat.
8. Ismétlés, dolgozatok elemzése.
9. Redoxiegyenletek.
10. Redoxiegyenletek.
11. Sztöchiometria, égetés, reakcióegyenletekkel kapcsolatos számítások.
12. Titrálásokkal kapcsolatos feladatok.
13. Elektrolízis.
14. Elektrolízis.
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 kidolgozatok 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