



# 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

A tárgy oktatója:				
név	kurzus:	min. limit (fő)	max. limit (fő)	nyelv
Szabóné Bárdos Erzsébet dr.	Gyakorlat	0	50	
Valicsek Zsolt	Gyakorlat	0	51	
Harrach Gergely	Gyakorlat	0	51	
Valicsek Zsolt	Gyakorlat	0	50	
Kovács Margit	Gyakorlat	0	50	
Fodor Lajos	Gyakorlat	0	50	

## A tantárgy célkitűzése

### 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 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