



## Tárgytematika

<b>Félév:</b>	2016/17/1
<b>Tárgynév:</b>	Általános és szervetlen kémia gyakorlat II.
<b>Tárgykód:</b>	VEMKIKB222A
<b>Felelős szervezet neve:</b>	Általános és Szervetlen Kémia Intézeti Tanszék
<b>Felelős szervezet kódja:</b>	MKAK
<b>Tárgyfelelős neve:</b>	Szabóné Dr. Bárdos Erzsébet

---

### Oktatás célja:

A kémiai alapszámítások elsajátítása és megfelelő gyakorlatszerzés.

### Tantárgy tartalma:

Elektrolízis I. Faraday törvény

Elektrolízis II. (elemek leválása, redoxireakciók elektrolízissel, elektrolízis energia szükséglete)

Termikus disszociáció I. (alapfogalmak)

Termikus disszociáció II. (egyensúlyok gázfázisban)

I. Zárthelyi dolgozat

Elektrolitos disszociáció, híg oldatok törvénye

pH-számítás I: erős savak és bázisok

pH-számítás: gyenge savak és bázisok

II. Zárthelyi dolgozat

Sók hidrolízise

Puffer oldatok pH-ja I.

Puffer oldatok pH-ja II. (pufferkapacitás)

III. zárthelyi dolgozat

Összetett pH számítási feladatok

IV. Zárthelyi dolgozat.

### Számonkérési és értékelési rendszere:

A félév során a hallgató három évközi és egy félévzáró zárthelyi dolgozatot ír. A félévzáró dolgozatot



## Tárgytematika

<b>Félév:</b>	2016/17/1
<b>Tárgynév:</b>	Általános és szervetlen kémia gyakorlat II.
<b>Tárgykód:</b>	VEMKIKB222A
<b>Felelős szervezet neve:</b>	Általános és Szervetlen Kémia Intézeti Tanszék
<b>Felelős szervezet kódja:</b>	MKAK
<b>Tárgyfelelős neve:</b>	Szabóné Dr. Bárdos Erzsébet

---

### Számonkérési és értékelési rendszere:

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

### Kötelező és ajánlott irodalom:

Maleczkiné Szeness Márta: Kémiai számítások-kémiai gondolatok, Veszprém, 1995. Maleczkiné Szeness Márta: Kémia egyensúlyok, Kézirat, 1992 Maleczkiné Szeness Márta: Sztöchiometria, kézirat, 1991