



## Tárgytematika

|                                 |  |
|---------------------------------|--|
| <b>Félév:</b>                   | 2016/17/1                                      |
| <b>Tárgynév:</b>                | Általános és szervetlen kémia gyakorlat II.    |
| <b>Tárgykód:</b>                | VEMKIKB222B                                    |
| <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:

Egyensúlyi folyamatok (alapfogalmak)

Termikus disszociáció I. (alapfogalmak)

Termikus disszociáció II. (egyensúlyok gázfázisban)

I. Zárthelyi dolgozat

Elektrolitos disszociáció, híg oldatok törvénye

Elektrolitos disszociáció, híg oldatok törvénye

pH-számítás I: erős savak és bázisok

pH-számítás II: gyenge savak és bázisok

II. Zárthelyi dolgozat

Sóoldatok pH-ja I: (erős sav és erős bázis sója, gyenge sav és gyenge bázis sója)

Sóoldatok pH-ja II:(erős sav és gyenge bázis sója, gyenge sav és erő bázis sója)

Sav-bázis elegyek pH-ja I.

III. zárthelyi dolgozat

Sav-bázis elegyek pH-ja II.

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>                | VEMKIKB222B                                    |
| <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

Igazolt hiányzás esetén a félévzáró dolgozat a vizsgaidőszak első iv alkalmával pótolható (iv jegy nélkül).

### 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