



## Tárgytematika

<b>Félév:</b>	2016/17/1
<b>Tárgynév:</b>	Általános és szervetlen kémia II.
<b>Tárgykód:</b>	VEMKIKB242V
<b>Felelős szervezet neve:</b>	Általános és Szervetlen Kémia Intézeti Tanszék
<b>Felelős szervezet kódja:</b>	MKAK
<b>Tárgyfelelős neve:</b>	Dr. Valicsek Zsolt

---

### Oktatás célja:

A nem főcsoportbeli elemek fizikai és kémiai sajátságainak és legfontosabb vegyületeik kémiájának elsajátítása

### Tantárgy tartalma:

Az átmeneti fémek általános jellemzése (ismétlés), vegyületképző sajátságaik, komplexeik jellemző sajátságai	1.
A vegyületek tér- és elektronszerkezete	2.
A szkandium-csoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik	3.
A titán-csoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik	4.
A vanádium-csoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik	5.
A króm-csoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik	6.
A mangán-csoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik	7.
A vas-csoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik	8.
A könnyű és nehéz platinafémek; kémiája, sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik	9.
A másodfajú fémek általános jellemzése; illetve a réz-csoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik	10.
A cink-csoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik	11.
	12.



## Tárgytematika

<b>Félév:</b>	2016/17/1
<b>Tárgynév:</b>	Általános és szervetlen kémia II.
<b>Tárgykód:</b>	VEMKIKB242V
<b>Felelős szervezet neve:</b>	Általános és Szervetlen Kémia Intézeti Tanszék
<b>Felelős szervezet kódja:</b>	MKAK
<b>Tárgyfelelős neve:</b>	Dr. Valicsek Zsolt

### Tantárgy tartalma:

A nemesgázok kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítás, vegyületeik	
Az f-mező elemeinek általános jellemzése; illetve a lantanoidák kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítás, vegyületeik	13.
Az aktinoidák kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítás, vegyületeik	14.
A polioxoanionok fajtái és jellemzése	15.

### Számonkérési és értékelési rendszere:

**Félévközi beszámoló, kis zárthelyik:** a 3. héttől minden második vagy harmadik héten (összesen 5 alkalommal) kis, az utolsó héten nagy zárthelyi dolgozat írandó.

**Zárthelyik száma:** 5 kis + 1 nagy

**Zárthelyik pótlásának lehetősége:** igazolt hiányzás esetén van csak lehetőség a pótlásra egy alkalommal.

**Gyakorlati jegy kialakításának módja:** -

**Leckekönyv aláírás feltétele:** a vizsgaszabályzat szerint.

**Vizsgára bocsátás speciális feltétele:** a félévközi ZH-k százalékos átlaga (a kis ZH-k összesített eredményének súlya azonos a nagy ZH-éval) érje el a 40 %-ot.

**Vizsgajegy kialakításának speciális módja:** a félévközi ZH-k 1/3, a kollokvium eredménye 2/3 arányban adja a vizsgajegyet.

**Megajánlott vizsgajegy kialakításának módja:** ha a félévközi ZH-k százalékos átlaga eléri a 75 %-ot, akkor jó, ha meghaladja a 87,5 %-ot, akkor jeles érdemjegy ajánlható meg.

**Kötelező és ajánlott irodalom:**



## Tárgytematika

<b>Félév:</b>	2016/17/1
<b>Tárgynév:</b>	Általános és szervetlen kémia II.
<b>Tárgykód:</b>	VEMKIKB242V
<b>Felelős szervezet neve:</b>	Általános és Szervetlen Kémia Intézeti Tanszék
<b>Felelős szervezet kódja:</b>	MKAK
<b>Tárgyfelelős neve:</b>	Dr. Valicsek Zsolt

---

### Kötelező és ajánlott irodalom:

Bodor Endre: Szervetlen Kémia I.; Veszprémi Egyetemi Kiadó, 1994

N.N. Greenwood és A. Earnshaw: Az elemek kémiája (III.); Pergamon Press, 1986

Geoff Rayner-Canham: Descriptive Inorganic Chemistry (2nd ed.); W. H. Freeman and Co., New York, 2000

S.A. Cotton and F.A. Hart: The heavy transition elements; The Macmillan Press LTD, London, 1975

D.D. Ebbing: General Chemistry; Houghton Mifflin Co, Boston, 1984

F.A. Cotton, G. Wilkinson: Basic Inorganic Chemistry; J. Wiley and Sons, New York, 1976

W.L. Masterton and C.N. Hurley: Chemistry: Principles and Reactions; Saunders College Publishing, Philadelphia, 1989