



TANTÁRGYI ADATLAP

Tárgy neve:		Kódja:	
Általános és szervetlen kémia II.		VEMKIKB212V	
General and Inorganic Chemistry II.			
Tárgyfelel s oktató:		Tárgyfelel s tanszék:	
dr. Valicsek Zsolt		Általános és Szervetlen Kémia	
Elmélet (óra):		Kredit:	Számonkérés:
2 (/hét)		2	Gyakorlati jegy

A tárgy oktatója:			
név	kurzus típusa	kurzus kódja	nyelv
dr. Valicsek Zsolt	Elmélet	1	magyar

Tantárgy képzési célja:

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

Tantárgy tematikája:

1. Az átmeneti fémek általános jellemzése (ismétlés) vegyületképző sajátságai, komplexeik jellemző sajátságai
2. A szkandium- és titáncsoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik
3. A vanádiumcsoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik
4. A krómcssoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik
5. A mangáncsoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik
6. A vascssoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik
7. A könnyű és nehéz platinafémek; kémiája, sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik
8. A rézcssoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik
9. A cinkcssoport elemeinek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik
10. A nemesgázok kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik
11. A lantanoida elemek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik I.
12. A lantanoida elemek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik II.
13. Az aktinida elemek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik I.
14. Az aktinida elemek kémiája; sajátságok, előfordulás, előállítása, vegyületeik II.

Tantárgy követelménye:

Évközi ellenőrző dolgozatok megírása. Vizsgajegy kialakításának speciális módja: a félévközi ZH-k 1/3, a kollokvium eredménye 2/3 arányban adja a vizsgajegyét.

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.

Tantárgyhoz kapcsolódó irodalom:

Horváth Attila, Sebestyén Attila, Zábó Magdolna: Általános Kémia, Veszprémi Egyetemi Kiadó, 1991
 Bodor Endre: Szervetlen Kémia I., Veszprémi Egyetemi Kiadó, 1994
 Geoff Rayner-Canham: Descriptive Inorganic Chemistry (2nd ed.), W. H. Freeman and Co., New York, 2000
 Ebbing D. D.; General Chemistry, Houghton Mifflin Co, Boston, 1984
 Cotton F. A., Wilkinson G.; Basic Inorganic Chemistry, J. Wiley and Sons, New York, 1976
 Masterton, W. L. and Hurley C. N.; Chemistry: Principles and Reactions, Saunders College Publishing, Philadelphia, 1989