



## Tárgytematika

<b>Félév:</b>	2011/12/1
<b>Tárgynév:</b>	Koordinációs kémia laboratóriumi gyakorlat
<b>Tárgykód:</b>	VEMKAKB134V
<b>Felelős szervezet neve:</b>	Általános és Szervetlen Kémia Intézeti Tanszék
<b>Felelős szervezet kódja:</b>	MKAK
<b>Tárgyfelelős neve:</b>	Dr. Fodor Lajos

---

### Oktatás célja:

Megismertetni a hallgatókat azokkal a kísérleti módszerekkel és eszközökkel, amelyek segítségével a koordinációs vegyületek elektron- és térszerkezete, egyensúlyi és kinetikai sajátosságai meghatározhatók, gyakorlati alkalmazásukkal.

### Tantárgy tartalma:

1. Bevezetés 2. Komplexek stabilitási állandóinak meghatározása grafikus módszerrel 3. Fémkomplexek stabilitási állandóinak meghatározása Jobb módszerrel 4. Elektronátadási reakció sebességi együtthatójának meghatározása villanófény fotolízissel 5. Ce(III) vegyületek spektrofluorometriás vizsgálata 6. Komplexek stabilitási állandóinak meghatározása potenciometriás módon 7. Oktatási szünet 8. Kloro-merkurát(II) komplexek képződési állandója és színképe 9. Komplexek disszociációállandójának meghatározása hígítósos módszerrel 10. Cr(III)-komplex izomerizációjának kinetikája 11. Elektrongerjesztési színképek kiértékelése 12. Bi(III)-porfirinek képződésének kinetikai vizsgálata 13. Elektronátadási reakció sebességi együtthatójának meghatározása lumineszcencia kioltással 14. Komplexek stabilitási állandóinak meghatározása numerikus módszerrel 15. Számonkérés

### Számonkérési és értékelési rendszere:

Minden gyakorlatot el kell végezni és arról jegyzőkönyvet kell írni. A jegyzőkönyvre kapott jegyek átlagának el kell érni a 2.00-t, ellenkező esetben a gyakorlati jegy nem javítható elégtelen. A félév végi írásbeli ZH-t legalább elégségesre kell teljesíteni (50%) (vizsgaidőszakban IV-vel javítható). A gyakorlati jegy a jegyzőkönyvek átlagának 3/4-del és az év végi ZH-nak 1/4-del súlyozott átlaga.

### Kötelező és ajánlott irodalom:

Papp Sándor: Szervetlen Kémia II. Tankönyvkiadó, Budapest 1983