

ÁLTALÁNOS KÉMIA GYAKORLAT (GYAKE02G1)
I. ÉVES GYÓGYSZERÉSZ HALLGATÓK RÉSZÉRE
2013/14. tanév I. félév

	24. csoport		25. csoport		26. csoport	
	szem: kedd, 14-16, D404	gyak: csüt. 8-14, D311	szem: szerda, 14- 16, D302	gyak: csüt. 8-14, D311	szem: kedd, 16- 18, D404	gyak: csüt. 8-14, D308
oktató	Várnagy Katalin	Várnagy Katalin, Csire Gizella (dem)	Bellér Gábor	Tircsó Gyula Bellér Gábor	Turi Ildikó	Sebestyén Annamária Turi Ildikó Farkas Edit
1.	09.10.	09.12.	09.11.		09.10.	
2.	09.17.	09.19.	09.18.		09.17.	
3.	09.24.	09.26.	09.25.		09.24.	
4.	10.01.	10.03.	10.02.		10.01.	
5.	10.08.	10.10.	10.09.		10.08.	
6.	10.15.	10.17.	10.16.		10.15.	
7.	10.22.	10.24.			10.22.	
zárthelyi	10.29. 18-20 (F015)	10.24. (a gyakorlat idejében)	10.29. 18-20 (F015)		10.29. 18-20 (F015)	
8 / 1.	10.29.		10.30.	10.31.	10.29.	10.31.
9. / 2.	11.05.		11.06.	11.07.	11.05.	11.07.
10. / 3.	11.12.		11.13.	11.14.	11.12.	11.14.
11. / 4.	11.19.		11.20.	11.21.	11.19.	11.21.
12./ 5.	11.26.		11.27.	11.28.	11.26.	11.28.
13. / 6.	12.03.		12.04.	12.05.	12.03.	12.05.
7.				12.12.		12.12.
zárthelyi	dec.10, 19-20.30 (F015)		dec.10, 19-20.30 (F015)	12.12. (a gyakorlat idejében)	dec.10, 19-20.30 (F015)	12.12. (a gyakorlat idejében)

A tárgyat az első félévben hirdetjük meg, heti 5 órában. Ezt tömbösítve, 7 héten keresztül heti 6 óra laboratóriumi gyakorlat és **14 héten keresztül 2 óra szeminárium** formájában kell teljesíteniük a hallgatóknak. A laboratóriumi gyakorlatokon és a szemináriumokon a részvétel kötelező.

A 6 órás laboratóriumi gyakorlat célja egyrészt, hogy a kezdő, különböző előképzettségű hallgatókat bevezesse a laboratóriumi munkába, megismerjék az alapvető laboratóriumi eszközök használatát, illetve az egyszerű laboratóriumi műveleteket és kémiai mérőmódszereket. Másrészt ezen alpműveletek ismeretében néhány egyszerű szerves kémiai preparátumot készítsenek el, illetve

egyéb egyszerű kísérleteket végezzenek el. A szemináriumon az alapvető sztöchiometriai, koncentráció és pH-számolási feladatok megoldásával foglalkoznak a hallgatók.

A kiadott tematika heti lebontásban tartalmazza a feladatokat A gyakorlatok leírásai és a laboratóriumi jegyzőkönyvek letölthetők a <http://www.inorg.unideb.hu/> honlapról (GYAKE02G1) Általános kémia gyakorlat (laboratórium és szeminárium) címszónál. A jegyzőkönyvek letöltése és használata kötelező. További hasznos információk találhatóak a <http://www.applchem.science.hu/> honlapon is.

A tematikában felsorolt feladatok leírása, illetve a felkészüléshez szükséges irodalom a munkafüzet megfelelő számú fejezeténél található.

Az ajánlott irodalom:

1. *Király Róbert*, Bevezetés a laboratóriumi gyakorlatba (oktatási segédanyag, internetről letölthető vagy a másolóirodában megtalálható)
2. *Dr. Lengyel Béla*, Általános és szerves kémiai praktikum (Tankönyvkiadó, Budapest)
3. *Kollár György, Kis Júlia*, Általános és szerves preparatív kémiai gyakorlatok (Tankönyvkiadó, Budapest)

Ez alapján az adott héten végzendő feladatok és bemutató gyakorlatok elméleti alapjait, a feladatok kiértéklésének lényegét a felkészülés során **meg kell tanulni** (nem elég elolvasni!). Megfelelő felkészülés esetén a munkafüzetben levő *gyakorlat előtti feladatokat* meg kell tudni oldani, ezek kitöltése a gyakorlat előtt kötelező. A laboratóriumi *jegyzőkönyvet* és a *gyakorlat utáni feladatokat* az adott feladat végzése során, illetve utána kell kitölteni. A laboratóriumi jegyzőkönyvet minden héten a gyakorlat végén beszedjük, ellenőrizzük és jeggyel értékeljük.

A laboratóriumi gyakorlatra való felkészülést, és a végzett és végzendő feladatok megértését a minden laboratóriumi gyakorlat elején írt rövid zárthelyi dolgozattal ellenőrizzük. Ebben egyrészt az aznapi gyakorlat elméleti részét, valamint az előző heti gyakorlat teljes elméleti anyagát és a kísérletek kiértéklését, magyarázatát, másrészt a legalapvetőbb kémiai alapismereteket (amelynek témakörét a heti tematikában jelöltük) kérjük számon. A gyakorlati munka befejeztével pedig az utolsó laboratóriumi gyakorlaton egy összefoglaló, nagyzárthelyi dolgozat megírására kerül sor. A szeminárium anyag számonkérése 2 nagyzárthelyi dolgozat formájában történik, aminek időpontja:

1. zárthelyi: október 29 (kedd), 18.00-20.00, F015 tanterem.

2. zárthelyi: december 10 (kedd), 19.00-21.00, F015 tanterem

A gyakorlat **gyakorlati jeggyel** zárul. Ezt a laboratóriumi gyakorlatok elején írt rövid zárthelyi dolgozatok, illetve a nagyzárthelyi dolgozatok eredménye, valamint a laboratóriumon végzett munka mennyisége, minősége, a jegyzőkönyvek értékelése határozzák meg.

A gyakorlati jegy megszerzésének feltételei:

- részvétel valamennyi gyakorlaton, a gyakorlatok elvégzése és a jegyzőkönyv vezetése (**laboratóriumi gyakorlatról való hiányzást csak nagyon indokolt esetben fogadunk el, és a laboratóriumi gyakorlatot pótolni kell**)
- a kis zárthelyi dolgozatokban megszerezhető összpontszám legalább **50 %-**nak megszerzése
- a gyakorlati nagy zárthelyi dolgozatban legalább **40 %-os** eredmény elérése
- a szemináriumi nagy zárthelyi dolgozatban átlagosan legalább **50 %-os** eredmény elérése

Amennyiben valakinek az elméleti felkészültsége nem megfelelő (a kis zárthelyi dolgozatokban megszerzett pontszám: **50,0% > teljesítmény > 35,0%** vagy a nagyzárthelyi dolgozatok eredménye: **40/50 % > eredmény > 25 %**), akkor a gyakorlat **elégtelen** eredménnyel zárul, de lehetőséget adunk az elégséges (2) gyakorlati jegy utóvizsgaként való megszerzésére egy írásbeli dolgozat formájában.

A gyakorlaton nyújtott nem megfelelő teljesítmény esetén a gyakorlat **“aláírás megtagadva”** eredménnyel zárul és a gyakorlati jegyet csak a gyakorlat újbóli felvételével lehet megszerezni.

Laboratóriumi gyakorlat csak ismételt teljesítéssel javítható.

Tematika (laboratóriumi gyakorlat)

Rövidítések: **Mf:** *Várnagy Katalin: Általános kémiai munkafüzet feladatai az internetről letölthető változatban*
KR: *Király Róbert, Bevezetés a laboratóriumi gyakorlatba*
LP: *Dr. Lengyel Béla, Általános és szerves kémiai praktikum*

1. gyakorlat: Tájékoztató, bevezetés a laboratóriumi munkába

- Laboratóriumi munkaszabályok ismertetése (KR: 3-6, LP: 29-31)
- Bevezetés a laboratóriumi munkába (**Mf: 1.**),
 - Balesetvédelem KR: 6-11, LP: 32-38) (**olvasmány**) (**JK**)
 - Laboratóriumi eszközök (KR: 12-22, 30-44, LP: 39-52) (**olvasmány, bemutatás**) (**JK**)
 - Üvegmegmunkálás, gázégő használata (KR: 12-18, LP: 45-49, 52-56) (**olvasmány, bemutatás**) (**JK**)
 - Dugófűrés, gumi- és parafadugók (KR: 40-42, LP: 56-59) (**olvasmány**)
- Melegítés, hűtés, hőmérsékletmérés (Mf. 8., KR: 12-18, LP: 100-103) (**olvasmány**)
- Felszerelés átvétele

2. gyakorlat: (számonkérés témaköre a kémiai alapismeretekből: Az elemek neve és vegyjele)

Laboratóriumi alapszabályok

- Tömeg- és térfogatmérés, oldatkészítés: (**Mf: 2**)
 - Tömegmérés tára- és analitikai mérlegen (Mf: Bevezetés, KR: 50-55, LP: 59-91) (**bemutatás**) (**JK**)
 - Térfogatmérés, oldatkészítés bemutatása: pipetta, buretta, mérőlombik használata, porítás (KR: 56-66, LP: 91-95, LP: 103-106) (**bemutatás**) (**JK**)
 - Pipetta kalibrálása (KR: 60-62) (**JK**)
 - Oldatkészítés: Adott koncentrációjú oldat készítése kristályos sóból kiindulva (KR: 60-62); (100 cm^3 0,05 - 0,2 mol/dm³, pl. Zn(CH₃COO)₂·2H₂O, Ca(CH₃COO)₂·H₂O KAl(SO₄)₂·12H₂O, Na₂HPO₄·12H₂O stb.) (**JK**)
- Sűrűségmérés (**Mf. 3**, KR: 71-72, LP: 95-99) (**JK**) (az egyik feladatot kell elvégezni a gyakorlatvezető útmutatása szerint)
 - a készített oldat sűrűségének meghatározása piknométerrel és a készített oldat tömegszázalékos összetételének megadása
 - a készített oldat sűrűségének meghatározása mérőlombikkal és a készített oldat tömegszázalékos összetételének megadása

3. gyakorlat: (számonkérés témaköre a kémiai alapismeretekből: A leggyakoribb fizikai mennyiségek mértékegysége, ezek átváltása, SI prefixumok)

Laboratóriumi alapszabályok, preparátum készítése

- Melegítés, hűtés, hőmérsékletmérés, a vízfürdő használata (Mf: 8., KR: 12-18, 75-76, LP: 100-103) (**bemutatás, olvasmány**)
- Keverékek, elegyek szétválasztása, szilárd anyagok tisztítása (**Mf. 4.**)
 - Dekantálás, centrifugálás, szűrés (Mf: 4, KR: 23-30, LP: 107-115) (**bemutatás**) (**JK**)
 - Kristályosítás, átkristályosítás (KR: 72-74, LP: 115-117) (**olvasmány**)
 - Átkristályosítás, tisztítás (**JK**) (az egyik feladatot kell elvégezni a gyakorlatvezető útmutatása szerint)
 - szennyezett benzoésav tisztítása
 - Na₂HPO₄·12H₂O átkristályosítása
 - timsó átkristályosítása
- Sztöchiometria: Szilárd keverék tömeg%-os összetételének meghatározása (**Mf: 5.**) (az egyik feladatot kell elvégezni a gyakorlatvezető útmutatása szerint)
 - KClO₃-KCl összetételének meghatározása
 - homok-mészkeverék összetételének meghatározása

4. I. preparátum előállítása (Mf: 6.) (JK) (az egyik feladatot kell elvégezni a gyakorlatvezető útmutatása szerint)
- vas(III)-ammónium-szulfát előállítása
 - alumínium-kálium-szulfát előállítása
 - króm(III)-kálium-szulfát előállítása
 - ammónium-cink-szulfát előállítása
 - bázisos réz(II)-karbonát előállítása
 - bázisos cink(II)-karbonát előállítása
 - kalcium-karbonát előállítása

4. gyakorlat: (számonkérés témaköre a kémiai alapismeretekből: **A leggyakoribb szervesetlen savak és a belőlük származtatható anionok neve, képlete)**

Sav-bázis titrálás

- Sav-bázis titrálások (Mf: 7., KR: 66-70)
 - A sav-bázis titrálás bemutatása (**bemutató**)
 - Adott koncentrációjú nátrium-hidroxid-oldat készítése és hígítása tízszeresére (JK)
 - A készített lúg-oldat koncentrációjának meghatározása (JK)
 - Titrálás alkalmazása szilárd vagy folyadék összetételének meghatározására (JK) (az egyik feladatot kell elvégezni a gyakorlatvezető útmutatása szerint)
 - Az átkristályosított benzoésav molekulatömegének meghatározása sav-bázis titrálással
 - Az átkristályosított $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ kristályvíztartalmának ellenőrzése
 - Háztartási ecet ecetsavtartalmának meghatározása
 - Valamilyen egy- vagy kétértékű savat (pl. benzoésavat, oxálsavat, borkősavat) tartalmazó keverék tömeg%-os összetételének meghatározása titrálással
 - oxálsavoldat, borkősavoldat koncentrációjának meghatározása
- Hőmérsékletmérés, halmazállapotváltozások (Mf: 8)
 - A $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ olvadáspontjának meghatározása (JK)
 - A megtisztított, átkristályosított anyag (benzoésav, $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ stb.) olvadáspontjának meghatározása (Mf: 4., **gyakorlat befejezése**) (JK **befejezése**)
 - Az átkristályosított, megtisztított anyag beadása (JK **befejezése**)
- Az I. preparátum befejezése, beadása (Mf: 6., **gyakorlat befejezése**) (JK **befejezése**)

5. gyakorlat: (számonkérés témaköre a kémiai alapismeretekből: **Egyszerű szervesetlen vegyületek elnevezése, képlete)**

Laboratóriumi gázfejlesztés, gáztörvények alkalmazása, II. preparátum előállítása.

- Műveletek gázokkal (Mf: 9., KR: 35, 44-50, LP: 126-139) (**bemutató**)
 - Gázok laboratóriumi előállítása: gázpalack kezelése, laboratóriumi gázfejlesztés (Kipp-készülékben, csiszolatos gázfejlesztő készülékben) (JK)
 - Gázfejlesztés csiszolatos gázfejlesztő készülékben (**négyesével**) (JK) (az egyik feladatot kell elvégezni a gyakorlatvezető útmutatása szerint)
 - Oxigén előállítása, kén égetése oxigénbe
 - Ammónia előállítása és oldása vízben
 - Hidrogén-klorid előállítása és oldása vízben
- Moláris tömeg meghatározása az ideális gáztörvény alapján (Mf: 10.) (JK)
- II. Preparátum: fémvegyületek előállítása féméből kiindulva (Mf: 11.): (JK) (az egyik feladatot kell elvégezni a gyakorlatvezető útmutatása szerint)
 - ólom(II)-klorid előállítása
 - vas(II)-ammónium-szulfát előállítása
 - cink(II)-szulfát előállítása
 - alumínium(III)-szulfát előállítása
 - cink(II)-nitrát előállítása
 - magnézium(II)-szulfát előállítása

6. gyakorlat: (számonkérés témaköre a kémiai alapismeretekből: **Oxidációs számok meghatározása**)

1. II. preparátum befejezése, beadása (Mf: 11. befejezése) (**JK befejezése**)
2. Sóoldatok kémhatása, sók hidrolízise (Mf: 12) (kettesével) (**JK**)
3. Csapadékképződéssel járó reakciók tanulmányozása (Mf: 13) (kettesével) (**JK**)

Extrakció, vékonyrétegekromatográfia, desztilláció

4. Folyadék-folyadék extrakció, vékonyrétegekromatográfia (Mf: 14., KR: 32, 74-75) (**JK**) (az egyik feladatot kell elvégezni a gyakorlatvezető útmutatása szerint)
 - A) Kétkomponensű keverék kétkomponensű elegy szétválasztása extrakcióval, a szétválasztott komponensek tisztaságának ellenőrzése vékonyrétegekromatográfiával
 - B) Paprikaextraktum vizsgálata vékonyrétegekromatográfiával
5. Desztilláció (bemutató) (Mf: 15.) (**JK**)
 - Desztillációs készülék összeszerelése (**bemutató**)
 - Vákuumdesztilláció bemutatása (pl. szennyezett dimetil-formamid tisztítása) (**bemutató**)
 - Vízgőzdesztilláció bemutatása (pl. narancs illóolaj tartalmának kinyerése) (**bemutató**)
 - Metanol-víz elegy szétválasztása légköri desztillációval (**bemutató**)

7. gyakorlat: (számonkérés témaköre a kémiai alapismeretekből: **Kémiai reakcióegyenletek rendezése**)

1. **Zárthelyi dolgozat az 1-7 gyakorlat anyagából (max. 60 perc)**

Kísérleti adatok ábrázolása, grafikonok elemzése, elektrokémia

2. Fakultatív gyakorlat: (**JK**) (az egyik feladatot kell elvégezni a gyakorlatvezető útmutatása szerint)
 - A) Csapadékképződéssel járó reakciók mennyiségi viszonyainak tanulmányozása (Mf: 16.)
 - B) Abszolút hőmérsékleti skála alsó pontjának közelítő meghatározása (Mf: 17)
3. Pufferoldatok vizsgálata (Mf: 18) (kettesével) (**JK**)
 - Ecetsav-nátriumacetát pufferoldat vizsgálata
 - Ammónia-ammónium-klorid pufferoldat vizsgálata
4. Elektrokémia (Mf: 19)
 - A standardpotenciál táblázat alapján értelmezhető reakciók (kettesével) (**JK**)
 - Daniell-elem összeállítása (kettesével) (**JK**)
4. A felszerelés leadása

Tematika (szeminárium)

1. szeminárium: *Sztöchiometriai számítások*

Vegyjel, képlet, relatív- és moláris atomtömeg, molekulatömeg fogalma, számítása. Anyagmennyiség fogalma, az Avogadro állandó jelentése, alkalmazásuk sztöchiometriai feladatok megoldásában. Moláris térfogat fogalma, alkalmazása sztöchiometriai feladatok megoldásában. Az értékes jegy fogalma és alkalmazása a számítási eredmények megadásában. Tapasztalati képlet, molekulaképlet fogalma. Vegyületek százalékos összetétele. Képlet meghatározás tömegszázalékos összetétel alapján

2. szeminárium: *Koncentrációs számítások*

Az oldatok, elegyek, oldott anyag, oldószer, komponens fogalmának átisméltése, elmélyítése. Az oldatok, elegyek összetételének megadási lehetőségei. A legfontosabb koncentrációegységek (anyagmennyiség-koncentráció (molaritás), molalitás, tömegkoncentráció) fogalma, jelentése, alkalmazásuk a koncentrációs számítási feladatok megoldásában. Az oldatok tömegszázalékos összetételének megadása, alkalmazása koncentrációs számítási feladatok megoldásában. Sűrűség fogalma, alkalmazása koncentrációs számítási feladatok megoldásában. Koncentrációegységek átszámítása.

3. szeminárium: *Oldatkészítéssel kapcsolatos számítások*

Szilárd anyagból oldással történő oldatkészítéssel kapcsolatos számítások. Tömény oldatból hígítással történő oldatkészítéssel kapcsolatos számítások. A kétféle oldatkészítéssel kapcsolatos számítások jelentősége, fontossága a laboratóriumi gyakorlatban. Oldatok keverése.

4. szeminárium: *Oldhatósággal, kristályosítással kapcsolatos számítások*

Oldhatóság, telített, telítetlen oldat fogalma. Telített oldatok készítésével kapcsolatos számítások. Kristályvízmentes és kristályvizes sók kristályosításával kapcsolatos számítások. A kristályosítással kapcsolatos számítások jelentősége, fontossága a gyakorlati munkában szennyezett anyagok átkristályosításával, tisztításával kapcsolatban.

5. szeminárium: *Reakcióegyenletek.*

Egyszerű (elsősorban nem redoxi) reakcióegyenletek felírása, rendezése. Sztöchiometriai feladatok megoldása reakcióegyenletek alapján. A reaktánsok és a termékek tömégével, térfogatával kapcsolatos számítások. A reakcióegyenletek alapján történő számítások gyakorlati felhasználásának lehetősége keverékek, elegyek összetételének meghatározásában. A gyakorlati étellel kapcsolatos számítások, kitermelés, veszteség fogalma, figyelembe vétele a számítások során.

6. szeminárium: *Oxidációs szám, redoxireakciók rendezése*

Oxidáció, redukció, oxidációs szám fogalma, az oxidációszámok változása. Egyszerű- és összetett ionok, elemek, semleges vegyületek atomjai oxidációs számának meghatározása. Redoxireakciók rendezése oxidációs szám-változás alapján. A reakcióegyenletek rendezésének jelentősége a kémia minden területén, alkalmazásuk a szervetlen és szerves kémiában. Redoxireakció-egyenletek alapján történő számítások. Összetett feladatokban annak felismerése, hogy milyen eddig megtanult fogalmak, összefüggések felhasználásával, alkalmazásával lehet a feladatot megoldani.

I. ZÁRTHELYI (2012. október 29 (kedd). 18.00-20.00 óra, F015 tanterem)

Számítási feladatok a sztöchiometria, koncentrációs számolás témakörében. Reakcióegyenletek rendezése, számítások reakcióegyenletek alapján (1-6. szeminárium anyaga).

7. szeminárium: Szilárd keverékek, folyadék- és gázelegyek összetételének meghatározása

Átlagos moláris tömeg fogalma, meghatározása szilárd keverékekben, folyadék- és gázelegyekben. Szilárd keverékek, folyadék- és gázelegyek összetételének meghatározása átlagos moláris tömeg alapján. Szilárd keverékek, folyadék- és gázelegyek összetételének meghatározása a komponensek reakciói alapján.

8. szeminárium: Sav-bázis titrálással kapcsolatos számítások

Oldatok hígításával kapcsolatos számítások. Sav-bázis titrálások elvi alapjai, oldatok koncentrációjának meghatározása titrálási eredmények alapján. A sav-bázis titrálások felhasználásának lehetőségei egyéb meghatározásokban: moláris tömeg, tisztaság, savak, bázisok értékűségének megadása.

9. szeminárium: Gáztörvények

Az általános gáztörvény és alkalmazása sztöchiometriai számításokban. A sztöchiometriai- és koncentrációs számítással, gáztörvényekkel kapcsolatos összefüggések alkalmazása a keverékekkel kapcsolatos feladatok megoldása során.

Erős savak és bázisok pH-ja

Savak, bázisok, kémhatás, pH, pOH, vízionszorzat fogalma. Egyértékű erős savak és bázisok pH-jának számítása koncentrációból, koncentráció számítása a pH ismeretében. Különböző koncentrációjú, pH-jú erős sav- és lúgoldatok készítésével, elegyítésével kapcsolatos számítások.

10. szeminárium**Gyenge savak és bázisok pH-ja. Sóoldatok pH-jának számítása.**

Gyenge savak és bázisok pH-jának számítása. Sók fogalma. Különböző egyértékű savak és bázisok reakciója során keletkező sóoldatok kémhatásának megbecslése. Sóoldatok (gyenge Brønsted savak vagy bázisok) pH-jának számítása.

11. szeminárium**Pufferoldatok pH-ja, pufferkapacitás**

Pufferoldatok fogalma, pufferoldatok készítésének gyakorlati lehetőségei. Pufferoldatok pH-jának számítása. Pufferkapacitás fogalma, jelentősége, számítása egy mintafeladaaton keresztül. Vegyes feladatokban annak felismerése, hogy milyen eddig megtanult fogalmak, összefüggések felhasználásával, alkalmazásával lehet a feladatot megoldani.

12. szeminárium

Indikátorok fogalma, működésének elve. Egyértékű savak és bázisok titrálási végpontjának jelzéséhez alkalmas indikátorok kiválasztásának elméleti és gyakorlati feltételei, adott rendszer esetén a megfelelő indikátor kiválasztása, az oldat pH-jának megadása a titrálás különböző pontjában.

Vegyes feladatok a pH számítás témakörében.

II. ZÁRTHELYI (2012. december 10 (kedd), 19.00-21.00 óra, F015 tanterem)

Számítási feladatok a keverékek összetételének meghatározása, gáztörvények és pH-számolás témakörében (7-12. szeminárium anyaga).