

„Bevezetés a kémiába” gyakorlat (TKBL0141) anyaga

A heti 2 órás gyakorlat a félév 14 oktatási hetét figyelembe véve összesen 28 órát jelent. Ezt az időt felhasználva tömbösítve hirdetjük meg a gyakorlatot a félév első és második felében is. 5 héten át heti 4 órás laboratóriumi gyakorlatot (20 óra) és az első gyakorlat kivételével a gyakorlatot megelőző heti 2 órás szemináriumot (8 óra) kell teljesíteni.

A szemináriumokon és a gyakorlatokon a megjelenés kötelező. Mindkét típusú foglalkozáson felkészülten kell megjelenni. A felkészülésről a gyakorlatok elején írt 15-20 perces dolgozatok formájában kell számot adni. Ezekre a dolgozatokra kapott jegyek átlaga alapvetően meghatározza a gyakorlati jegyet. Ha a zárthelyi dolgozatok átlaga nem éri el a 2,0 értéket, a gyakorlatot elégtelennek minősítjük. Abban az esetben, ha a hallgató gyakorlati munkáját a gyakorlatvezetők elfogadhatónak tartják, illetve a tematika szerint előírányzott összes gyakorlat maradéktalanul el lett végezve (beadott preparátumok, jegyzőkönyvek és bemutatott eszközhasználat) a gyakorlati jegyet pótvizsga segítségével is meg lehet szerezni. Erre lehetőséget a vizsgaidőszakban biztosítunk a Debreceni Egyetem tanulmányi és vizsgaszabályzatában rögzített szabályok megtartása mellett.

Irodalom: a **gyakorlatokhoz:** Király Róbert, Bevezetés a laboratóriumi gyakorlatba Szervetlen és Analitikai Kémiai Tanszék, Debrecen, 2006. (oktatási segédanyag, megtalálható az interneten is a <http://inorg.unideb.hu/oktatas> ill. a <http://www.chem.science.unideb.hu/oktatas> weboldalon a „Kurzusinformációk” címszónál (A gyakorlatoknál ennek a segédanyagának az oldalszámaira hivatkozunk)

a **szemináriumokhoz:** Farkas Etelka (szerk.), Általános és analitikai kémiai példatár, Természettudományi Kar, Egyetemi Kiadó Debrecen, 2003. (egyetemi jegyzet)

(A szemináriumok tematikájánál ennek a jegyzetnek a megfelelő oldalszámaira és a feladatok számára hivatkozunk.)

1. hét

A laboratóriumi munkaszabályok ismertetése (3–5)

Baleset elhárítási oktatás (6–11)

Az alapvető laboratóriumi eszközök, felszerelések és használatuk áttekintése (12–23; 23–50, elsősorban az ábrák alapján áttekinteni) (bemutató)

Laboratóriumi melegítés (13–18) és hűtés (75–76) a Bunsen-égő használata (bemutató)

Az egyéni felszerelések leltározása és átvétele

Szeminárium (1): A mérések és számítások hibája. Táblázatok kezelése (interpolálás, extrapolálás)

Az atom- és molekulatömeggel, a kémiai képlettel és egyenlettel kapcsolatos (sztöchiometriai) számítások

Javasolt feladatok

9. o.:1. Sztöchiometriai számítások 1.1. Az atomtömeg, molekulatömeg fogalma

1.2. A kémiai képlettel kapcsolatos számítások

2. hét

Dugók, dugófúrás (40–42, olvasmány)

Tömegmérés tara- és analitikai mérlegen (50–56)

Térfogatmérés gyakorlása (56–66)
Pipetta pontosságának ellenőrzése (62–66; 4–6)

Szeminárium (2): Oldatkészítés szilárd anyagokból és hígítással. Koncentráció számítás.

Javasolt feladatok

42. o.: 2. **Koncentráció számítások** 2.1. **Anyagmennyiség-koncentráció (kémiai koncentráció) vagy molaritás és a hígítás**
2.4. **Tömegkoncentráció (vegyesszázalék)**
2.5. **Tömegtört, tömegszázalék, térfogattört, térfogatszázalék**

Mintafeladatok: 42. o.: 2/1, 3, 8, 9, 11

Gyakorló feladatok: 59. o.: 2/1–9, 55, 122

3. hét

Sűrűségmérés és alkalmazása (Areométer használatának a bemutatása) (71–72)
Dekantálás, centrifugálás és laboratóriumi szűrés (bemutató)
Szennyezett só ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$) tisztítása átkristályosítással (72–74; 23–30)
 $100,00 \text{ cm}^3$ $0,05 \text{ mol/dm}^3$ koncentrációjú oxálsavoldat készítése kristályvizess ($\text{C}_2\text{O}_4\text{H}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) oxálsavból

Szeminárium (3): Koncentráció számítások Sav-bázis titrálások a gyakorlatban; titrálási görbék, indikátorok. Egyenértékek és titrálási eredmények számítása.

Javasolt feladatok

Mintafeladatok: 42. o.: 2/2, 12

Gyakorló feladatok: 60. o.: 2/11, 12, 14–22; 24, 53–54, 57; 120, 121

4. hét

Sav-bázis titrálások (HCl – NaOH rendszer titrálásának és a fenolftalein indikátor színátcsapásának bemutatása)
Nátrium-hidroxid mérőoldat ($0,10 \text{ mol/dm}^3$) készítése hígítással és koncentrációjának meghatározása oxálsavoldatra (66–70)
Adott koncentrációjú savoldat (HCl, HNO_3 vagy H_2SO_4) készítése kétszeres hígítással (60–62) és a savoldat (HCl, HNO_3 vagy H_2SO_4) koncentrációjának meghatározása titrálással, acidimetriáson.

Szeminárium (4): pH számolás erős savak és bázisok oldataiban.

Javasolt feladatok

90. o.: 3.1. **Erős savak és bázisok oldatának pH-ja**

Mintafeladatok: 90. o.: 3/1–4

Gyakorló feladatok: 114. o.: 3/1–15

5. hét

Gázfejlesztés Kipp-készülékkel és egyszerű, csiszolatos gázfejlesztővel (44–50, bemutatás)
A gázpalackok és kezelésük (46–50, bemutatás)
Jóddal szennyezett kloroform tisztítása extrakcióval (31–33, bemutatás)
A titrálással kapcsolatos előző heti feladatok befejezése
Az átkristályosítással tisztított $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ beadása

**Bevezetés a kémiába gyakorlat I. (TKBL0141 01 – 04) és a
szemináriumok beosztása**

2010/2011 I. félév 1 és 2 negyedévében

Hétfő 1. csoport I. n. év (01)		Hétfői. 3 csoport II. n. év (03)	
¹ <u>Micskey K.</u> – Hubay K.		<u>Kálmán F.</u> – Hubay K.	
Szeminárium Péntek, 12 – 14 E-213	Gyakorlat Hétfő, 12 – 16 D-311	Szeminárium Péntek, 12 – 14 E-213	Gyakorlat Hétfő, 12 – 16 D-311
—	1. okt. 04.	—	1. nov. 15.
1. okt. 08.	2. okt. 11.	1. nov. 19.	2. nov. 22.
2. okt. 15.	3. okt. 18.	2. nov. 26.	3. nov. 29.
3. okt. 22.	4. okt. 25.	3. dec. 03.	4. dec. 06.
4. okt. 29.	5. nov. 08.	4. dec. 10.	5. dec. 13.

Csütörtök 2. csoport I. n. év (02)		Csütörtök 4. csoport II. n. év (04)	
<u>Micskey K.</u> – Pálincás Z. (Tiresó Gy.)		Kálmán F. – <u>Bajusz D.</u>	
Szeminárium Hétfő, 10 – 12 E-213	Gyakorlat Csütörtök, 12 – 16 D-308	Szeminárium Hétfő, 10 – 12 E-213	Gyakorlat Csütörtök, 12 – 16 D-308
—	1. okt. 07.	—	1. nov. 18.
1. okt. 11.	2. okt. 14.	1. nov. 22.	2. nov. 25.
2. okt. 18.	3. okt. 21.	2. nov. 29.	3. dec. 02.
3. okt. 25.	4. okt. 28.	3. dec. 06.	4. dec. 09.
4. nov. 08.	5. nov. 11.	4. dec. 13.	5. dec. 16.

¹ a szemináriumot vezető oktató neve alá van húzva.