



# TANTÁRGYI ADATLAP

<b>Tárgy neve:</b>		<b>Kódja:</b>	
Fizikai kémia gyakorlat		VEMKFKB265V	
Physical Chemistry III.			
<b>Tárgyfelel s oktató:</b>		<b>Tárgyfelel s tanszék:</b>	
dr. Boda Dezs		Fizikai Kémia	
<b>Gyakorlat (óra):</b>	<b>Labor (óra):</b>	<b>Kredit:</b>	<b>Számonkérés:</b>
2 (/hét)	3 (/hét)	5	Évközi jegy

<b>A tárgy oktatója:</b>			
<b>név</b>	<b>kurzus típusa</b>	<b>kurzus kódja</b>	<b>nyelv</b>
dr. Boda Dezső, dr. Dallos András	Labor	08	magyar
dr. Dallos András	Gyakorlat	09	magyar
<b>Tantárgy képzési célja:</b>			
Alapvető fizikai kémiai mérések elsajátítása a mérésekhez kapcsolódó számítási gyakorlatok és elméleti kiegészítések segítségével.			



## TANTÁRGYI ADATLAP

### Tantárgy tematikája:

1. Közömbösítési hő meghatározása adiabatikus kaloriméterben. Ismeretlen koncentrációjú sav lúggal történő reakciójának hőeffektusát kell megmérni adiabatikus kaloriméterben.
2. Poisson állandó meghatározása Kundt módszerével. Hanghullámok terjedési sebességét kell meghatározni adott gázban a hullámhossz rezonancia módszerrel történő mérésével. Az adatokból a Poisson állandót kell kiszámolni.
3. Biner elegy gőz-folyadék egyensúlyának meghatározása. Adott biner folyadékelegy egyensúlyi gőz-folyadék összetételét kell meghatározni több pontban állandó nyomáson. A koncentrációt törésmutató mérésével állapítják meg.
4. Gőznyomás meghatározása izotenizskóppal. A készülékkel ismeretlen folyadék tenzióját kell megmérni a hőmérséklet függvényében. Az adatokból párolgáshőt kell meghatározni.
5. Termikus analízis. Szilárd biner rendszerek dermedési hőmérsékletét kell megmérni és a fázisdiagramok segítségével a minták összetételét meghatározni.
6. Elektrolitok vezetésének vizsgálata. Erős és gyenge elektrolit elektromos vezetését kell megmérni különböző hígításokban. A gyenge elektrolit disszociációs állandóját az Ostwald törvény alapján kell számolni.
7. Nádcukor inverziósebességének mérése. A savkatalizált pszeudo-elsőrendű reakció sebességi állandóját és felezési idejét kell meghatározni optikai forgatóképesség mérésével követve a reakció előrehaladását.
8. Etilacetát elszappanosítási sebességének vizsgálata. A másodrendű reakció előrehaladását elektromos vezetéssel mérésével követik. Két hőmérsékleten meghatározott sebességi állandó értékből aktiválási energiát kell számolni.
9. Szilárd test fajlagos hőkapacitásának meghatározása. Ismeretlen szilárd test fajlagos hőkapacitását a Newton-féle lehűlési törvény alapján a mért hőmérséklet-idő görbék segítségével kell meghatározni.
10. Oldott anyag megoszlási hányadosának tanulmányozása. Ecetsav megoszlását kell vizsgálni vizes és adott szerves fázis között. A vizes fázis koncentrációját titrálással, a szerves fázisét anyagmérlegből kell meghatározni.
11. A hidrogén túlfeszültségének mérése. A hidrogén fejlődés Tafel-paramétereit kell meghatározni savas oldatokban Pt elektródon felvett stacionárius polarizációs görbékből. Galvánkorrózió vizsgálata. Különböző pH-jú oldatokban adott elektród-pár Evans diagramját kell kimérni galvanosztatisz módszerrel és így meghatározni a maximális korróziós áramot ill. a korróziós potenciált.
12. Mólupolarizáció és mólrefrakció vizsgálata. Szerves folyadékok moláris polarizációját és refrakcióját kell meghatározni a relatív permittivitás, a törésmutató és a sűrűség mérése alapján. Elektrolit bontási feszültségének meghatározása. Ismeretlen elektrolit bontási feszültségét kell meghatározni.
13. Festékelegy kromatográfiás elválasztása. A színezék elegy szétválasztása elúciós technikával alumínium-oxid adszorbens oszlopon történik. A színezékek koncentrációjának meghatározását spektrofotometriás módszerrel végzik. Redoxi rendszer tanulmányozása. Adott redoxi rendszer normálpotenciálját és egy ismeretlen  $\text{Co}^{2+}/\text{Cr}^{3+}$  koncentrációarányt kell meghatározni elektromotoros erő mérésével telített kalomel referencia-elektrodot alkalmazva.
14. pH-mérés különböző módszerekkel. Oldatok pH-ját kell meghatározni különböző galváncellába kapcsolt pH érzékeny elektródok alkalmazásával, az elektromotoros erő mérése alapján. ( $\text{H}_2/\text{Pt}$ , kinhidron, üveg elektród). Ezüstjodid film vastagságának meghatározása. Az elektrolízissel kialakított bevonat rétegvastagságát kronopotenciometriás módszerrel határozzák meg.
15. Rosszul oldódó sók oldhatósági szorzatának meghatározása koncentrációs elem felhasználásával. Elektrolit oldatok közepes ionaktivitási tényezőjének meghatározása EME mérés alapján.

### Tantárgy követelménye:

Érvényes munkavédelmi és biztonságtechnikai beszámoló írásban. Mérési jegyzőkönyvek határidőre való beadása. Szóbeli és 2 írásbeli beszámoló szorgalmi időszakban.

### Tantárgyhoz kapcsolódó irodalom:

1. Liszi, J.: Fizikai kémia, Veszprém, 1993. Kézirat.
2. Tanszéki munkaközösség: Fizikai kémiai laboratóriumi gyakorlatok, Veszprém, 2000. Kézirat.