



## Tárgytematika

<b>Félév:</b>	2015/16/2
<b>Tárgynév:</b>	Szerves kémia II.
<b>Tárgykód:</b>	VEMKOK1112A
<b>Felelős szervezet neve:</b>	Szerves Kémia Intézeti Tanszék
<b>Felelős szervezet kódja:</b>	MKOK
<b>Tárgyfelelős neve:</b>	Skodáné Dr. Földes Rita

---

### Oktatás célja:

A szerves kémiai alapismeretek elsajátítása. A szerves vegyületek csoportosítása, jellemzőik bemutatása és a szerves kémiai reakciók különféle típusainak megismerése, rendszerbe foglalása.

### Tantárgy tartalma:

Ismeretörök (heti bontásban) 1. Telítetlen alifás karbonilvegyületek. Ketének. Konjugált, telítetlen és aromás karbonilvegyületek 2. Dikarbonilvegyületek. 1,2-és 1,3-dikarbonilvegyületek. Kinonok. 3. Hidroxioxovegyületek. Szénhidrátok. Monoszacharidok, oligoszacharidok és poliszacharidok. 4. A karbonsavak. Alifás és aromás karbonsavak. 5. Helyettesített karbonsavak. Dikarbonsavak. Telítetlen karbonsavak. 6. Karbonsavszármazékok. Karbonsavanhidridek, karbonsavhalogenidek. 7. Karbonsavészterek, karbonsavamidok, karbonsavimidek, karbonsavnitrilek, laktámok, izocianidok. 8. Kéntartalmú vegyületek. Tiolok, tiofenolok, szulfidok, szulfonsavak és származékaik. Mosószerek, detergens hatás. 9. Aminok. Aminok bázicitása és az azokat befolyásoló tényezők. Az aminok reakciói. 10. Aminosavak és peptidek. Az aminosavak amfoter jellege, izoelektromos pont. A peptidkötés kialakítása és szerkezete. Peptidek térszerkezete. 11. Nitrozo- és nitrovegyületek. Hasonlóságuk a karbonil- és karboxilátocsoporttal. 12. Elemorganikus vegyületek. Az elem-szén kötés jellemzése. Jelentőségük a homogén katalízisben a szerves kémiai reakciónál. 13. A szénsav származékai. A tioszénsav származékai. A ditioszénsav származékai. 14. Heterociklusos vegyületek. Öt- és hattagú heterociklusok egy, illetve kettő heteroatommal. Kondenzált heterociklusok. Heterociklusos alkaloidok. 15. Nukleozidok, nukleotidok és nukleinsavak. RNS és DNS. A genetikai kód.

### Számonkérési és értékelési rendszere:

Hiányzás pótlása:

TVSZ szerinti hiányzás megengedett.

Leckekönyv aláírás feltétele: a 2 zárthelyi megírása legalább elégséges átlaggal, a zárthelyi eredménye 50%-ot meghaladó teljesítmény esetén elégséges.

(igazolt hiányzás esetén 1 pótlási lehetőség szorgalmi időszakon belül)

További feltétel, hogy az átlagtól függetlenül mindkét zárthelyit legalább 30%-os eredménnyel teljesítse a hallgató.



## Tárgytematika

<b>Félév:</b>	2015/16/2
<b>Tárgynév:</b>	Szerves kémia II.
<b>Tárgykód:</b>	VEMKOK1112A
<b>Felelős szervezet neve:</b>	Szerves Kémia Intézeti Tanszék
<b>Felelős szervezet kódja:</b>	MKOK
<b>Tárgyfelelős neve:</b>	Skodáné Dr. Földes Rita

---

### Számonkérési és értékelési rendszere:

További feltétel, hogy az átlagtól függetlenül mindkét zárthelyit legalább 30%-os eredménnyel teljesítse a hallgató.

Vizsgára bocsátás feltétele: az aláírás megszerzése

Vizsgajegy kialakításának módja: írásbeli vizsga pontszáma alapján 51-63% elégséges; 64-76% közepes; 77-88% jó; 89-100% jeles

Zárthelyik pótlásának lehetősége:

ha igazoltan hiányzott: egy alkalommal szorgalmi időszakon belül

- igazolatlan hiányzás esetén: egy alkalommal szorgalmi időszakon belül

Részvétel: Kötelező.

### Kötelező és ajánlott irodalom:

Markó-Farády: Szerves kémia I-VIII Lempert Károly: Szerves kémia Kajtár Márton: Változatok négy elemre: Szerves kémia