

I. Tantárgyleírás**1. Alapadatok***1.1 Tantárgy neve***ÉPÍTŐMÉRNÖKI KÉMIA***1.2 Azonosító (tantárgykód)***BMEEOEMAT41***1.3 Tantárgy jellege*

Kontaktórás tanegység

1.4 Óraszámok

Típus	Óraszám / (nap)
Előadás (elmélet)	2

1.5 Tanulmányi teljesítményértékelés (minőségi értékelés) típusa

Félévközi érdemjegy

1.6 Kreditszám

2

1.7 Tárgyfelelős

név	Dr. Kopecskó Katalin
beosztás	Egyetemi docens
email	kopecsko.katalin@emk.bme.hu

1.8 Tantárgyat gondozó oktatási szervezeti egység

Építőanyagok és Magasépítés Tanszék

1.9 A tantárgy weblapja<https://epito.bme.hu/BMEEOEMAT41><https://edu.epito.bme.hu/course/view.php?id=74>*1.10 Az oktatás nyelve*

magyar

1.11 Tantárgy típusa

Kötelező az építőmérnöki (BSc) szakon

*1.12 Előkövetelmények**1.13 Tantárgyleírás érvényessége*

2022. szeptember 1.

2. Célkitűzések és tanulási eredmények**2.1 Célkitűzések**

A kémiai törvényszerűségek megismerése. Az az egyes anyagtípusok megismerése, változásaik okainak feltárása, az ideális és reális anyagrendszerek, valamint mikroszkópikus és makroszkópikus viselkedés közötti különbség felismerése.

A féléves munka során a hallgatók ismereteket szereznek az alábbi témakörökben:

A kémiai ismeretek jelentősége az építőmérnöki gyakorlatban. Miért kell kémiát tanulni? Az atomok szerkezete, elektronhéj felépítése, a molekulák szerkezete, kémiai kötéstípusok. Halmazállapotok magyarázata kötőerőkkel. Ideális és reális gázok törvényszerűségei. Folyadékrendszerek tulajdonságai. Kristályos szilárd anyagok felépítése (ion-, atom-, molekula- és fémrács és a kristályszerkezetből adódó tulajdonságok). Ideális és reális szerkezet, makroszkópikus kristályos anyagok és tulajdonságaik, rács hibák. Nem kristályos (amorf és üvegszerű) szilárd anyagok felépítése, tulajdonságaik. Makromolekulás anyagok rendszere, tulajdonságok kémiai magyarázata. Homogén és heterogén anyagi rendszerek csoportosítása, jellemzőik. Heterogén rendszerek és egyensúlyi viszonyaik, Gibbs törvény. Határfelületi jelenségek. Kémiai reakciók típusai és azok sebessége. Kémiai reakciók, aktiválási energia és reakcióhő. Hess tétele. Kémiai egyensúlyok. Savak, bázisok és sók, pH fogalma. Sók hidrolízise. Elektrokémia. Redoxi folyamatok, redoxi potenciálok. Fémek előállítása érceiből, fémek korróziója. Építőipari kötőanyagok kémiája, kötési mechanizmus. Cementkémia. Cementek kémiai és ásványtani összetétele, cementhidratáció. Hidratációs termékek, CSH, CAH, CH, elsődleges ettringitképződés. Másodlagos ettringitképződés. Témakörönként az elméleti tudás gyakorlati felhasználásának bemutatása. A tárgy felkészít az Építőanyagok I. című tantárgy befogadására.

2.2 Tanulási eredmények

A tantárgy sikeres teljesítése után a hallgató

A. Tudás

1. ismeri a kémia általánosan használt fogalomrendszerét,
2. ismeri a kémia legfontosabb törvényszerűségeit,
3. érti az állapotjelzők közötti főbb függvénykapcsolatokat,
4. érti a makroszkópikus anyagtulajdonságok kialakulásának kémiai magyarázatát.

B. Képesség

1. képes a reális anyagok viselkedésének kémiai magyarázatára,
2. képes a kémiai rendszerek és folyamatok több szempontú analizálására.

C. Attitűd

1. együttműködik az ismeretek szerzése során az oktatóval és hallgató társaival,
2. folyamatos ismeretszerzéssel bővíti tudását,
3. törekszik az anyagtani problémamegoldáshoz szükséges kémiai eszközrendszer megismerésére és rutinszerű használatára.

D. Önállóság és felelősség

1. önállóan végzi a feladatok és problémák végiggondolását és adott források alapján történő megoldását,
2. gondolkodásában a rendszerelvű megközelítést alkalmazza.
3. nyitottan fogadja a megalapozott kritikai észrevételeket,

2.3 Oktatási módszertan

Előadások, amelyek során anyagtani példák bemutatásával segítjük a tananyag befogadását.

2.4 Részletes tárgyprogram

Hét	Előadások és gyakorlatok témaköre
1.	Miért kell kémiát tanulni? A kémiai ismeretek jelentősége az építőmérnöki gyakorlatban. Az atomok felépítése és az abból adódó tulajdonságok. Periódusos rendszer.

2.	Kötéstípusok I. (ionos, kovalens, datív, fémes). Kötéstípusok II. (hidrogén-kötés, van der Waals féle kötés). Gáz- és folyadékrendszerek tulajdonságai (kritikus hőmérséklet, közepes szabad úthossz, diffúzió).
3.	Folyadékrendszerek tulajdonságai (viszkozitás, szerkezeti viszkozitás, dilatancia, Bingham testek, tixotrópia). Szilárd testek felépítése és tulajdonságai: 1. Kristályos anyagok rács típusai.
4.	Reális kristályok, kristályrács hibák, kristályok növekedése és a növekedést befolyásoló tényezők. Szilárd testek felépítése és tulajdonságai: 2. Üvegszerű anyagok szerkezete és tulajdonságai.
5.	Makromolekulás anyagok rendszere, szerkezete, tulajdonságok kémiai magyarázata.
6.	Makromolekulás anyagok csoportosítása előállításuk szerint, főbb típusok és jellemzőik. Homogén anyagrendszerek jellemzői, elegyek és oldatok, az oldódást befolyásoló tényezők, koncentráció.
7.	Heterogén anyagrendszerek jellemzői (kolloid és durva diszperz rendszerek: aeroszolkok, habok, emulziók, szuszpenziók, zárványok, ötvözetek). Fázistörvény. Fázisdiagramok.
8.	Határfelületi jelenségek. Folyadékok felületi feszültsége. Korlátlan és korlátozott elegyedés.
9.	Kapilláráktív anyagok. Nedvesítési jelenség. Kapilláris folyadékszint emelkedés és süllyedés. Gázadszorpció. Emulziók.
10.	Kémiai reakciók (a reakciók sebességét befolyásoló tényezők, főbb reakció típusok, katalizátorok). Aktiválási energia, exoterm és endoterm reakciók, Hess tétel. Kémiai egyensúlyok, a tömeghatás törvénye.
11.	Elektrokémia: Redoxi folyamatok (galvánelemek, elektromos erő, elektródpotenciál). Hidrogén elektród. pH mérés. Fémkorrózió (a korrózió típusai, a korrózió sebességét befolyásoló tényezők).
12.	Kötőanyagok: 1. Nem hidraulikus szervesetlen kötőanyagok (gipsz termikus átalakulásai, kötése, a mész előállítása, oltása, kötése, a tulajdonságait befolyásoló paraméterek). Termikus vizsgálatok.
13.	Kötőanyagok: 2. Hidraulikus szervesetlen kötőanyagok: szilikát- és aluminátcementek előállítása. A cementgyártás során végbemenő kémiai átalakulások. A klinkerásványok fő összetevői és azok jellemzői.
14.	A klinkerek és a cement hidratációja. Az elsődleges ettringit képződés szerepe. A kötési sebességet befolyásoló tényezők. Ettringit – monoszulfát átalakulás. Másodlagos ettringitképződés.

A félév közbeni munkaszüneti napok miatt a program csak tájékoztató jellegű, a pontos időpontokat a tárgy honlapján elérhető "Részletes féléves ütemterv" tartalmazza.

2.5 Tanulástámogató anyagok

- A ppt előadások pdf változatai.
- Elektronikus úton elérhető oktatási segédanyag.

2.6 Egyéb tudnivalók

2.7 Konzultációs lehetőségek

A félév során meghirdetett heti gyakoriságú, vagy

előzetes egyeztetéssel egyedi alkalmak során van lehetőség konzultálni az előadókkal

e-mail tárgya: Építőmérnöki kémia,

Dr. Kopecskó Katalin: kopecsko.katalin@emk.bme.hu

Dr. Lublós Éva: lubloy.eva@emk.bme.hu

Jelen TAD az alábbi félévre érvényes:

Nem induló tárgyak

II. Tárgykövetelmények**3. A tanulmányi teljesítmény ellenőrzése és értékelése***3.1 Általános szabályok*

A szorgalmi időszakban tartott értékelések pontos időpontjait, az aktuális „Részletes féléves ütemterv” tartalmazza, amely elérhető a tárgy honlapján.

3.2 Teljesítményértékelési módszerek

Teljesítményértékelés neve (típus)	Jele	Értékelt tanulási eredmények
Zárthelyi 1	ZH1	A.1-A.2; B.1; C.1-C.3; D.1-D.3
Zárthelyi 2	ZH2	A.3-A.4; B.2; C.1-C.3; D.1-D.3

A szorgalmi időszakban tartott értékelések pontos idejét, a házi feladatok ki- és beadási határidejét a "Részletes féléves ütemterv" tartalmazza, mely elérhető a tárgy honlapján.

3.3 Teljesítményértékelések részaránya a minősítésben

Jele	Részarány
zh1	A két zárthelyi eredményének együttesen el kell érnie a félév során szerezhető összpontszám felét.
zh2	A két zárthelyi eredményének együttesen el kell érnie a félév során szerezhető összpontszám felét.
Összesen	100 %

3.4 Az aláírás megszerzésének feltétele, az aláírás érvényessége

1. Részvétel az előadások legalább 70%-án.
2. A két zárthelyi eredményének együttesen el kell érnie a félév során szerezhető összpontszám felét.

3.5 Érdemjegy megállapítása

Érdemjegy	Pontszám (P)
jeles (5)	85-100
jó (4)	74-84
közepes (3)	62-73
elégséges (2)	50-61
elégtelen (1)	<50

A jelenléti feltételeket teljesítők érdemjegyét a fenti szempontok szerint határozzuk meg.

A végső érdemjegyet a két zárthelyi összpontszáma alapján számítjuk.

3.6 Javítás és pótlás

A hallgató a zárthelyi dolgozatok fele esetében vehet igénybe pótlást (azaz egy zárthelyi pótolható/ismételhető) , TVSZ 14. § (1).

3.7 A tantárgy elvégzéséhez szükséges tanulmányi munka

Tevékenység	Óra/félév
Részvétel az előadásokon	14×2
Felkészülés a zárthelyikre	2×16
Összesen	60

30 óra/kredit

3.8 A tárgykövetelmények érvényessége

2022. szeptember 1.

Jelen TAD az alábbi félévre érvényes:

Nem induló tárgyak