

TANTÁRGYI TEMATIKA ÉS TELJESÍTÉSI KÖVETELMÉNYEK

2022/2023. I. FÉLÉV

	Cím	Anyagtan
Tárgykód		MSB021MNEP, MSB021MNGM, MSB021MNMF
Heti óraszám: ea/gy/lab		2/0/0
Kreditpont		2
Szak(ok)/ típus		Építőmérnöki BSc, Gépészmérnöki BSc, Műszaki FOKSZ
Tagozat		Nappali
Követelmény		Félévközi jegy
Meghirdetés féléve		2022/2023. tanév I. (őszi)
Előzetes követelmény(ek)		-
Oktató tanszék(ek)		Környezetmérnöki Tanszék
Tárgyfelelős		Dolgosné dr. Kovács Anita
Oktatók		Dolgosné dr. Kovács Anita

TÁRGYLEÍRÁS

Az anyagok szerkezete, az anyag fogalma, felépítése. Az atomelmélet fejlődése, az atomok szerkezete. Az atommag felépítése, magreakciók, természetes radioaktivitás, maghasadás, magfúzió, láncreakciók. A kvantummechanika alapjai, a kvantumszámok, az atomok elektronszerkezetének felépülése, konfigurációja. Az elemek periódusos rendszere, az elemek csoportosítása. A kémiai kötés típusai, elsőrendű és másodrendű kötések, kötőerők. Az anyagi rendszerek halmazállapot szerinti csoportosítása, jellemzése. Gázrendszerek, folyadékrendszerek, szilárd anyagok. Az anyagi rendszerek részecskeméret és eloszlás szerinti csoportosítása, jellemzése. Homogén és heterogén anyagrendszerek jellemzése, jelenségek. Kémiai reakciók típusai, reakciósebesség. Kémiai reakciók egyensúlyai. Savak, bázisok, sók, pH. Elektrokémiai alapfogalmak, Nernst-egyenletek, redoxireakciók, redoxipotenciálok. Korrozíós folyamatok alapfogalmai.

TÁRGYTEMATIKA

1. AZ OKTATÁS CÉLJA

Az építőmérnöki, gépészmérnöki, műszaki mérnökasszisztens gyakorlatban fontos, a további anyagtani ismereteket megalapozó kémiai alapismeretek elsajátítása.

2. A TANTÁRGY TARTALMA

TÉMAKÖRÖK

ELŐADÁS

1. *Orientációs nap*
2. Az atommag felépítése, magreakciók, természetes radioaktivitás, maghasadás, magfúzió, láncreakciók. A kvantummechanika alapjai, a kvantumszámok, az atomok elektronszerkezetének felépülése, konfigurációja_I.
3. Az atommag felépítése, magreakciók, természetes radioaktivitás, maghasadás, magfúzió, láncreakciók. A kvantummechanika alapjai, a kvantumszámok, az atomok elektronszerkezetének felépülése, konfigurációja_II.
4. Az elemek periódusos rendszere, az elemek csoportosítása, főbb jellemzők.
5. A kémiai kötés típusai, elsőrendű és másodrendű kötések, kötőerők
6. Az anyagi rendszerek halmazállapot szerinti csoportosítása, jellemzése_I.
7. Az anyagi rendszerek halmazállapot szerinti csoportosítása, jellemzése_II.
8. *1. Zárthelyi dolgozat*
9. *Őszi szünet*
10. Az anyagi rendszerek részecskeméret és eloszlás szerinti csoportosítása, jellemzése. Homogén és heterogén anyagrendszerek jellemzése, jelenségek_I.

11. Az anyagi rendszerek részecskeméret és eloszlás szerinti csoportosítása, jellemzése. Homogén és heterogén anyagrendszerek jellemzése, jelenségek_II.
12. Kémiai reakciók típusai, reakciósebesség. Kémiai reakciók egyensúlyai.
13. Savak, bázisok, sók, pH.
14. Elektrokémiai alapfogalmak, Nernst-egyenletek, redoxireakciók, redoxipotenciálok. Korróziós folyamatok alapfogalmai.
15. 2. Zárthelyi dolgozat

RÉSZLETES TANTÁRGYI PROGRAM ÉS A KÖVETELMÉNYEK ÜTEMEZÉSE

ELŐADÁS

Okta- tási hét	Téma	Kötelező irodalom hivatkozás, oldalszám (-tól-ig)	Teljesítendő feladat (beadandó, zárthelyi, stb.)	Teljesítés ideje, határideje
1.	Orientációs nap			
2.	Az atommag felépítése, magreakciók, természetes radioaktivitás, maghasadás, magfúzió, láncreakciók. A kvantummechanika alapjai, a kvantumszámok, az atomok elektronszerkezetének felépülése, konfigurációja_I.	[1.] 4-13. oldal		
3.	Az atommag felépítése, magreakciók, természetes radioaktivitás, maghasadás, magfúzió, láncreakciók. A kvantummechanika alapjai, a kvantumszámok, az atomok elektronszerkezetének felépülése, konfigurációja_II.	[1.] 13-20. oldal		
4.	Az elemek periódusos rendszere, az elemek csoportosítása, főbb jellemzők.	[1.] 20-27. oldal		
5.	A kémiai kötés típusai, elsőrendű és másodrendű kötések, kötőerők.	[1.] 27-45. oldal		
6.	Az anyagi rendszerek halmazállapot szerinti csoportosítása, jellemzése_I.	[1.] 46-56. oldal		
7.	Az anyagi rendszerek halmazállapot szerinti csoportosítása, jellemzése_II.	[1.] 57-69. oldal		
8.	1. Zárthelyi dolgozat		1. Zárthelyi dolgozat	2022.10.24.
9.	Őszi szünet			
10.	Az anyagi rendszerek részecskeméret és eloszlás szerinti csoportosítása, jellemzése. Homogén és heterogén anyagrendszerek jellemzése, jelenségek	[1.] 70-79. oldal		
11.	Kémiai reakciók típusai, reakciósebesség.	[1.] 80-89. oldal		
12.	Kémiai reakciók egyensúlyai.	[1.] 89-102. oldal		
13.	Savak, bázisok, sók, pH.	[1.] 103-110. oldal		
14.	Elektrokémiai alapfogalmak, Nernst-egyenletek, redoxireakciók, redoxipotenciálok. Korróziós folyamatok alapfogalmai.	[1.] 111-117. oldal		
15.	2. Zárthelyi dolgozat		2. Zárthelyi dolgozat	2022.12.12.

3. SZÁMONKÉRÉSI ÉS ÉRTÉKELÉSI RENDSZER

JELLENLÉTI ÉS RÉSZVÉTELI KÖVETELMÉNYEK

A PTE TVSz 45.§ (2) és 9. számú melléklet 3§ szabályozása szerint a hallgató számára az adott tárgyból érdemjegy, illetve minősítés szerzése csak abban az esetben tagadható meg hiányzás miatt, ha nappali tagozaton egy tantárgy esetén a tantárgyi tematikában előírányzott foglalkozások több mint 30%-áról hiányzott.

Az előadásokon való részvétel a TVSZ vonatkozó rendelkezései szerint.

A jelenlét ellenőrzésének módja (pl.: jelenléti ív / online teszt/ jegyzőkönyv, stb.)

Jelenléti ív.

SZÁMONKÉRÉSEK

Félévközi jeggyel záruló tantárgy (PTE TVSz 40§(3))

Félévközi ellenőrzések, teljesítményértékelések és részarányuk a minősítésben

Típus	Értékelés	Részarány a minősítésben
1. Zárthelyi dolgozat (1. ZH)	max 25 pont	50 %
2. Zárthelyi dolgozat (2. ZH)	max 25 pont	50 %

A félév folyamán írt két zárthelyi dolgozat esetében külön-külön is szükséges a sikeres (min. 40 %) teljesítés.

Pótlási lehetőségek módja, típusa (PTE TVSz 47§(4))

Mindkét zárthelyi dolgozat (1. ZH és 2. ZH) a szorgalmi időszakban egy-egy alkalommal pótolható/javítható, továbbá a vizsgaidőszak első két hetében legalább egy alkalommal lehetséges lesz a ZH-k javítása/pótlása.

Az érdemjegy kialakításának módja %-os bontásban

Az összesített teljesítmény alapján az alábbi szerint.

Érdemjegy	Teljesítmény %-ban kifejezve
jeles (5)	85 % ...
jó (4)	70 % ... 85 %
közepes (3)	55 % ... 70 %
elégseges (2)	40 % ... 55 %
elégtelen (1)	40 % alatt

Az egyes érdemjegyeknél megadott alsó határérték már az adott érdemjegyhez tartozik.

4. IRODALOM

KÖTELEZŐ IRODALOM ÉS ELÉRHETŐSÉGE

[1.] Dr. Horváth Viola – Dr. Csonka Gábor István: Kémia I. műszaki menedzser hallgatók részére, (pdf), BME, 2011, <http://web.inc.bme.hu/csonka/csg/oktat/mmkem/kemia-1.pdf>

AJÁNLOTT IRODALOM ÉS ELÉRHETŐSÉGE

[2.] Előadások ppt anyagai, kiadott oktatási segédanyagok

[3.] Csányi Erika: Oktatási segédanyag az építőkémia tárgyhöz. (pdf), BME, <https://adoc.pub/oktatasi-segedanyag-az-epitmernki-kemia-targyhoz-csanyi-erik.html>

[4.] Dr. Mészárosné dr. Bálint Ágnes (szerk.): Műszaki kémia. (pdf), SZIE Gépészmérnöki Kar, Gödöllő, 2008, <https://docplayer.hu/6371941-Muszaki-kemia-nappali-tagozat-tanulasi-utmutato-a-tantargyhoz-osszeallitotta-dr-meszarosne-dr-habil-balint-agnes-godollo-2008.html>

[5.] Náráy-Szabó Gábor (főszerk.): Kémia. Akadémiai Kiadó, 2016

[6.] Dr. Németh Zoltán: Radiokémia. Veszprémi Egyetem, Veszprém, 1996

[7.] Dr. Berecz Endre: Kémia műszakiaknak. Tankönyvkiadó, Budapest, 1991