**Anyagtan**

* Kód: MSB021MLGM
* Szemeszter: 1
* Kreditszám: 2
* Órák száma (ea/gy/lab): 2/0/0
* Számonkérés módja: félévközi jegy
* Előfeltételek: -
* Tantárgy felelős: Dolgosné Kovács Anita dr.
* Tantárgy koordinátor: Dolgosné Kovács Anita dr.

**Rövid leírás:**

Anyag és energia; Az atomok, a molekulák, a kristályok szerkezete; Kémiai rendszertan; Sztöchiometria; Halmazállapotok; Kémiai reakciók; Kémiai egyensúlyok; Fotokémiai alapok; Elektrokémia; Szervetlen kémia alapjai; Szervetlen vegyületek és csoportosításuk több szempont alapján.

**Általános követelmények:**

A foglalkozásokon minimum 70%-os részvétel, zárthelyi dolgozatok, beadandó feladatok teljesítése

**Cél:**

A gépészmérnöki gyakorlatban kiemelkedően fontos általános és szervetlen kémiai alapismeretek elsajátítása.

**Módszer:**

Előadások tartása.

**Irodalom:**

Dr. Berecz Endre: Kémia műszakiaknak. Tankönyvkiadó, Budapest, 1991  
Horváth Attila – Sebestyén Attila – Zábó Magdolna: Általános kémia, Veszprémi Egyetem, Veszprém, 1991  
Dr. Bot György: Általános és szervetlen kémia. Medicina, Budapest, 1987  
Dr. Németh Zoltán: Radiokémia. Veszprémi Egyetem, Veszprém, 1996  
Dr. Mészárosné dr. Bálint Ágnes (szerk.): Műszaki kémia. (pdf), SZIE Gépészmérnöki Kar, Gödöllő, 2008  
Csányi Erika: Oktatási segédanyag az építőkémia tárgyhoz. (pdf), BME  
Balázs L.-né Dr.-J. Balázs K. (1989): Kémia-ennyit kellene tudnod. Akkord Kiadó-Panem Kft, Budapest  
Vesztergom J.: Műszaki kémiai, termosztatikai táblázatok, diagramok. PTE PMMFK jegyzet, Pécs  
Maleczkiné Szenes Márta: Kémiai számítások-kémiai gondolatok. Veszprémi Egyetem, 1995  
Villányi A.: Ötösöm lesz kémiából-Példatár, Megoldások. Calibra Kiadó, Budapest

**Követelmények, pótlások:**

Szorgalmi időszakban:  
- I. ZH: 10. héten; maximum 25, minimum 12,5 pont  
- II. ZH: 15. héten; maximum 25, minimum 12,5 pont.  
Aláírás megtagadására kerül sor:  
- ha az előadásokról való hiányzás 30%-nál több  
- ha a félévi tevékenységgel szerezhető 50 pontból a szerzett pontszám 25-nél kevesebb.  
Az érdemjegy megállapítása %-ban:  
0-49: elégtelen (1)  
50-62: elégséges (2)  
63-75: közepes (3)  
76-85: jó(4)  
86-100: jeles(5)  
  
Pótlási lehetőség:  
Ha az előadások anyagából írt ZH-kon a teljesítmény nem éri el az 50%-ot, kettő alkalommal pót ZH írható. Az első pót ZH teljes pontért írható, azonban ha ez is sikertelen, akkor az azt követő pótlás csak a maximum pontszám 50%-át érik.   
Egyebekben útmutatók a TVSZ előírásai.

**Program (előadás):**

1. konzultáció:   
Bevezetés; Az általános kémia tárgya, felosztása; Az általános kémia alaptörvényei  
Az anyagok szerkezete; Az anyag fogalma, felépítése; Elemi részecskék; Az atom felépítése, az atommag, az elektronhéj szerkezete  
hét A kémiai kötés típusai, jellemzésük; Elsőrendű kémiai kötések; másodrendű kötőerők

2. konzultáció:  
Az atomok és molekulák, elemek és vegyületek jelölése, a kémiai képletek típusai; Az elemek periódusos rendszer  
Az anyagi rendszerek csoportosítása, jellemzése halmazállapot szerint I.; Gázok, folyadékok  
Az anyagi rendszerek csoportosítása, jellemzése halmazállapot szerint II.; Szilárd anyagok  
3. konzultáció

3. konzultáció:  
1. ZH és   
Az anyagi rendszerek csoportosítása, jellemzése halmazállapot szerint III.; Szilárd anyagok  
Az anyagi rendszerek felosztása részecskeméret és eloszlás szerint; Homogén anyagrendszerek

4. konzultáció:   
Az anyagi rendszerek felosztása részecskeméret és eloszlás szerint; Heterogén anyagrendszerek  
Határfelületi jelenségek

5. konzultáció  
Kémiai reakciók (sebessége, típusai)  
Kémiai egyensúlyok. Elektrokémiai alapfogalmak Szervetlen vegyületek és csoportosításuk több szempont alapján