

TANTÁRGYI TEMATIKA ÉS TELJESÍTÉSI KÖVETELMÉNYEK
2018/2019. II. FÉLÉV

Cím	Alaptörvények, egyenletek és modellek II.
Tárgykód	IVB289MLVM
Heti óraszám: ea/gy/lab	
Kreditpont	4
Szak(ok)/ típus	Villamosmérnök
Tagozat	levelező
Követelmény	vizsga
Meghirdetés féléve	tavasz
Előzetes követelmény(ek)	
Oktató tanszék(ek)	Villamos Hálózatok
Tárgyfelelős és oktatók	Dr. Nyitray Gergely

TANTÁRGY CÉLKITŰZÉSE

A hallgatók gondolkodásának és problémamegoldó képességének fejlesztése.

TARTALMA

Rövid leírás:

Témakörök: A klasszikus termodinamika tárgya, felosztása. A termodinamikai rendszer fogalma, paraméterek, intenzív és extenzív mennyiségek, az ideális gáz (gáztörvények, állapotegyenlet) fogalma. Az ideális gáz nyomásának és hőmérsékletének kinetikus értelmezése. A termodinamikai fázisok, a belső energia, a hőmennyiség és munkavégzés értelmezése. Nevezetes kvázisztatikus állapotváltozások (izochor, izobár, izoterm, izentropikus és politróp). A termodinamika főtételei (nulladik, első, második és harmadik) és következményeik. A Gibbs-féle fundamentális egyenlet és a termodinamikai potenciálok (entalpia, Helmholtz-féle szabad energia, Gibbs-féle szabad energia, Landau potenciál) értelmezése és kapcsolatuk a különféle egyensúlyokkal. Az elsőrendű fázisátalakulások leírása (olvadás/fagyás, párolgás/lecsapódás, szublimáció/kondenzáció) . A Clausius-Clapyron egyenlet. A reális gázok Van der Waals-egyenlete. Transzportfolyamatok: folyadékok és gázok áramlása, hővezetés, hőáramlás és hőszigetelés. A benzin, Diesel és gázugármotor működése.

Előadás:

1. Bevezetés, a klasszikus termodinamika tárgya felosztása. Az ideális és reális gáz fogalma. Gáztörvények, a hőmérséklet, a nyomás fogalma és kinetikus értelmezése. A belső energia, a hőmennyiség és a termodinamika első főtételének bevezetése.
2. A hőkapacitás és a fajhő értelmezése. A Robert-Mayer egyenlet. Az ideális gázok nevezetes állapotváltozásai. A termodinamika második főtételének különböző megfogalmazásai. A Carnot-körfolyamat.
3. Az entrópiatétel, a Gibbs-féle fundamentális egyenlet, az Euler-reláció, a Gibbs-Duham reláció. Különböző egyensúlyok és az őket jellemző termodinamikai potenciálok. A Maxwell-relációk. A termodinamika harmadik főtétele. Alacsony hőmérsékletek előállításai.
4. Az elsőrendű fázisátalakulások leírása. Folyadékok és gázok áramlása. A Bernoulli-egyenlet. Az energiacsere termikus módjai: hővezetés, hőáramlás és hősugárzás.
5. A benzin és a Diesel motor működése. A gázsugármotor. A Rankine-körfolyamat. Összefoglalás.

Gyak/Lab.:

1. Az előadáshoz kapcsolódó feladatok megoldása.
2. Az előadáshoz kapcsolódó feladatok megoldása.
3. Az előadáshoz kapcsolódó feladatok megoldása.
4. Az előadáshoz kapcsolódó feladatok megoldása.
5. Az előadáshoz kapcsolódó feladatok megoldása.

SZÁMONKÉRÉSI ÉS ÉRTÉKELÉSI RENDSZERE

Részvétel:

Aláírás / Félévközi jegy feltétele: A hallgatók házi feladatot kapnak, amit a szorgalmi időszak végéig el kell készíteni és be kell nyújtani.

Vizsga: A vizsgaidőszakban a hallgatóknak szóbeli vizsgát kell tenniük.

Az érdemjegy kialakításának módja: A házi feladatok minősége és a szóbeli vizsgán nyújtott teljesítmény alapján kerül a jegy kialakításra.

KÖTELEZŐ ÉS AJÁNLOTT IRODALOM

[1] Tasnádi Péter-Skrapits Lajos, Bérces György, Litz József: Mechanika II. Hőtan Dialóg Campus Kiadó 2015
ISBN: 9789638988942 (ajánlott)

[2] Kojnok József, Tichy Géza: Hőtan, Budapest, Typotex 2001 ISBN: 9639326143 (ajánlott)

ÜTEMEZÉS

		SZORGALMI IDŐSZAK, OKTATÁSI HETEK															VIZSGAIDŐSZAK				
2018/2019. II. FÉLÉV		1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.	9.	10.	11.	12.	13.	14.	15.	1.	2.	3.	4.	5.
Előadás tematika sorszáma																					
Gyakorlat/Labor sorszáma																					
Zárhelyi dolgozat																					
Otthoni munka	kiadása																				
	beadási határidők																				
Jegyző-könyvek	beadási határidők																				
Egyebek	pl. beszámolók,																				
	stb.																				
Aláírás / Félévközi jegy megadása																a /fj			Aláírás, félévközi jegy már nem pótolható		
Vizsgák tervezett időpontjai																					

2019.

.....

tantárgyfelelős