



TANTÁRGYI ADATLAP

Tárgy neve:		Kódja:	
Általános szerves és elméleti szerves kémia szigorlat		VEMKIK13X4A	
Sessional examination from General, Inorganic and Theoretical			
Tárgyfelel s oktató:		Tárgyfelel s tanszék:	
Horváth Attila Dr.		Általános és Szerves Kémia	
(óra):		Kredit:	Számonkérés:
		4	Szigorlat

A tárgy oktatója:				
név	kurzus:	min. limit (fő)	max. limit (fő)	nyelv
dr. Horváth Ottó	Elmélet	0	30	
A tantárgy célkitűzése				



TANTÁRGYI ADATLAP

Tantárgy követelménye:

A. Általános kémia

- 1.) Gáztörvények, kinetikus gázelmélet
- 2.) A sztöchiometria alaptörvényei
- 3.) A szilárd anyagok szerkezete, rács típusok, elemi cellák
- 4.) A termodinamika alapfogalmai, törvényei
- 5.) A kémiai egyensúly, egyensúlyi állandó, reakcióhányados, az egyensúly termodinamikai megfogalmazása
- 6.) Az elektrolit disszociáció, a pH fogalom, sav-bázis elméletek
- 7.) Többlépcsős egyensúlyok
- 8.) Elektrokémiai fogalmak, elektrolízis, galvánelemek és működésük
- 9.) A folyadékok tulajdonságai, oldatok, híg oldatok törvényei
- 10.) Reakciókinetikai alapfogalmak; reakciósebesség, sebességi egyenlet, a reakciók rendűsége, a reakciósebesség hőmérsékletfüggése
- 11.) Az atomok felépítése, a hidrogén Bohr-féle atommodellje
- 12.) Az anyag kettős természete, a Heisenberg-féle bizonytalansági reláció
- 13.) A hidrogénatom kvantummechanikai leírása
- 14.) A többelektronos atomok szerkezete, az elemek periódusos rendszere
- 15.) Az elemek periódusos rendszere, az elemek periodikus tulajdonságai, az elemek csoportosítása
- 16.) A kémiai kötés, kötéstípusok
- 17.) Poláris és apoláris kötés, az elektronegativitás
- 18.) A vegyérték-elektronpár taszítási modell és a Lewis-féle formalizmus összehasonlítása
- 19.) A vegyérték-kötés módszer alkalmazása a CH_4 , C_2H_4 és C_2H_2 molekulák szerkezetének leírására
- 20.) Lokalizált és delokalizált kötések; a benzol, a trimer kén-trioxid és a grafit szerkezete
- 21.) A homonukleáris kétatomos molekulák elektronszerkezetének leírása LCAO-MO módszerrel (H_2 , N_2 , O_2)
- 22.) Heteronukleáris kétatomos molekulák elektronszerkezetének leírása LCAO-MO módszerrel (NO , LiH , HF)
- 23.) A koordinációs vegyületek elektronszerkezete; a kristálytér és a ligandumtér elmélet
- 24.) A koordinációs vegyületek szerkezete (izomerek) és reakcióképessége
- 25.) A két-, a három- és a többcentrumos kötések, valamint a hajlított kötés

B. Szervetlen kémia (elemek)

- 1.) Az elemek fizikai és kémiai tulajdonsága
- 2.) Az elemek előállításának módszerei
- 3.) A hidrogén
- 4.) A nemesgázok
- 5.) A nemfémes elemek tulajdonságai; a szén
- 6.) A nitrogén és a foszfor
- 7.) Az oxigén a kén és a szelén
- 8.) A halogének
- 9.) A berillium és a magnézium
- 10.) A bór, alumínium, gallium, indium és tallium
- 11.) A szilícium és a germánium
- 12.) Az arzén és az antimon és a bizmut
- 13.) A rézcsoport elemei
- 14.) A cinkcsoport elemei
- 15.) Az ón és az ólom
- 16.) Az átmenetifémek tulajdonságai; a szkandiumcsoport
- 17.) A titáncsoport és a vanádiumcsoport elemeinek összehasonlítása
- 18.) A krómcsoport elemei és a mangáncsoport elemeinek összehasonlítása
- 19.) A vascsoport elemei és a platinafémek
- 20.) A lantanoidák és az aktinoidák
- 21.) Az alkálifémek és az alkáliföldfémek tulajdonságai.

C. Szervetlen kémia (vegyületek)

- 1.) A hidridek tulajdonságai és csoportosításuk
- 2.) A nitrogén, a foszfor hidridjei, az oxigén és a kén hidridjei
- 4.) A halogének hidridjei
- 5.) A különböző fémek hidrogénnel alkotott vegyületei
- 6.) A halogenidok csoportosítása; a szén halogenidjei
- 7.) A nitrogén, a foszfor, az oxigén és a kén halogenidjei
- 8.) A félfémek és a főcsoportbeli fémek halogenidjei.
- 9.) Az átmeneti fémek halogenidjei
- 10.) Az oxidok csoportosítása és tulajdonságaik; sav-bázis elméletek