

Korrekciók a 2017-től érvényes módosított érettségi
követelmények alapján a

Kémia a kétszintű érettségre

című kiadványban

Műszaki Könyvkiadó

© Villányi Attila, Műszaki Könyvkiadó, 2016

Műszaki Könyvkiadó Kft.
2519 Piliscsév, Topol utca 3.
Tel./fax: 06 33 473-473
E-mail: info@muszakikiado.hu
Internet cím: www.muszakikiado.hu
Felelős kiadó: Simon István
Műszaki szerkesztő: Haász Anikó

Kiadói kód: MK-KE-0002/K
Kiadás éve: 2016

Nyomta: Érdi Rózsa Nyomda Kft., Érd
Felelős vezető: Juhász László ügyvezető igazgató

Oldal	Változások középszinten	Középszintről emelt szintre került
14.	nukleon	nukleon
15.	Berzelius	Berzelius
16.	Curie házaspár	Curie házaspár
16–19.	(Csak az elektronhéjak (K, L, M stb.) és a héjakon a maximális elektronok száma marad.)	atompálya, alhéjak, az atomok elektronszerkezetének kiépülése, elektronpár, párosítatlan elektron
19–22.	(Csak a vegyértékelektronok számát kell ismerni a főcsoportokban.)	vegyértékelektron-szerkezet a különböző elemcsoportokban, és a párosítatlan elektronok számának megállapítása
30–32.	σ - és π -kötés (Csak az egyszeres, kétszeres és háromszoros kötés marad, annak szerkezete nem.) Az aromás vegyületek delokalizált elektronrendszerét ennek ellenére ismerni kell.	σ - és π -kötés és annak szimmetriája,
36–37.	kötésszög	kötésszög
55.	rácsenergia	rácsenergia
73.	Új: ozmózis fogalma és jelenségének értelmezése	
90.	a kémiai egyensúly törvénye (tömeghatása törvénye), az egyensúlyi állandó és annak felírása egy megfordítható folyamat egyenlete alapján	a kémiai egyensúly törvénye (tömeghatása törvénye), az egyensúlyi állandó és annak felírása egy megfordítható folyamat egyenlete alapján
119.	Új: növényi indikátorok	Számítások <i>nem</i> egész számú pH-val.
130–132.	oxidációs szám és kiszámításának szabályai, a redoxifolyamatok értelmezése az oxidációs szám-változások alapján	oxidációs szám és kiszámításának szabályai, a redoxifolyamatok értelmezése az oxidációs szám-változások alapján
146–147.	Faraday törvények és értelmezésük	Faraday törvények és értelmezésük
154.	katódos fémvédelem	katódos fémvédelem
155.	A fémek előállítási módjának kapcsolata a előállítandó fém tisztaságával és a gazdaságossággal.	A fémek előállítási módjának kapcsolata a előállítandó fém tisztaságával és a gazdaságossággal.

Oldal	Változások középszinten	Középszintről emelt szintre került
162.	az alumínium reakciója vízzel <i>Új:</i> alumíniumtermit-reakció	az alumínium reakciója vízzel
180.	a klór laboratóriumi előállítása só-savból (ismeret szinten is törlődött)	a klór laboratóriumi előállítása sósavból
181.	a halogénvegyületek csoportosítása kötéstípus szerint (ionos, kovalens)	a halogénvegyületek csoportosítása kötéstípus szerint (ionos, kovalens)
197.	a kén allotrópiája a kén reakciója cinkkel, vassal	a kén allotrópiája a kén reakciója más fémekkel
198–199.	<i>Új</i> (emelt szintről vissza): a kén-hidrogén molekulaszervezete, polaritása, színe, szaga, halmazállapota, vízdoldhatósága, reakciója vízzel, kén-dioxiddal, mérgező hatása, előfordulásával, ipari előállításával kapcs. információk, sói a szulfidok	
204.	a tömény kénsav oldatának reakciója fémekkel (Csak a passzíváló hatás marad.) a kénsav ipari előállításának lépései	a tömény kénsav oldatának reakciója fémekkel, a kénsav ipari előállításának lépései
214.	szalalkáli	szalalkáli
215.	a nitrogén-dioxid laboratóriumi előállítása (ismeret szinten is törlődött)	a nitrogén-dioxid laboratóriumi előállítása
216–217.	a salétromsav bomlékonysága (fényérzékenysége, tömény oldatának reakciója fémekkel, nitráló elegy)	a salétromsav bomlékonysága (fényérzékenysége, tömény oldatának reakciója fémekkel, nitráló elegy)
218.	a pétisó összetétele	a pétisó összetétele
226.	a fullerének szerkezete	a fullerének szerkezete
228.	a CO molekulaszervezete, <i>Új:</i> a CO sűrűsége, a CO redoxi sajátságai, szerepe a vasgyártásban	a CO molekulaszervezete, a CO redoxi sajátságai, szerepe a vasgyártásban
234.	a SiO ₂ UV-áteresztő képessége, kis hőtágulása	a SiO ₂ UV-áteresztő képessége, kis hőtágulása

Oldal	Változások középszinten	Középszintről emelt szintre került
244.	Wöhler	Wöhler
253.	Csak az első <i>nyolc</i> normális láncú alkán nevét kell ismerni.	
257.	a metán hőbontása etinné és korommá	a metán hőbontása etinné és korommá
259.	szintézisgáz és előállítása	szintézisgáz és előállítása
261.	az alkének reakcióképességének magyarázata a π -kötés könnyebb felbonthatóságával	az alkének reakcióképességének magyarázata a π -kötés könnyebb felbonthatóságával
263.	az etén ipari és laboratóriumi előállítása	az etén ipari és laboratóriumi előállítása
263–265.	a konjugált kettős kötés fogalma és szerkezete, a butadién és az izoprén halmazállapota, színe, addíciós reakciói (brómozás), polimerizációjának folyamata (Csak a dién fogalmát, a butadién és az izoprén képletét kell ismerni és azt, hogy polimerizálhatók.)	a konjugált kettős kötés fogalma és szerkezete, a butadién és az izoprén halmazállapota, színe, addíciós reakciói (brómozás), polimerizációjának folyamata (egyenlettel)
266.	kötésszög az etinben; az etin kormozó égésének oka	kötésszög az etinben, az etin kormozó égésének oka
267.	az etin vízaddíciója és körülményei; az etin ipari és laboratóriumi előállítása	az etin vízaddíciója és körülményei, az etin ipari és laboratóriumi előállítása
268.	(Csak annyit kell tudni, hogy delokalizált elektronok vannak a benzol molekulájában.)	a benzol delokalizált π -kötésrendszere
269.	a benzol nitrálása, a toluol és a sztirol képlete; egyéb aromás szénhidrogének felhasználása	a benzol nitrálása, a toluol és a sztirol képlete, egyéb aromás szénhidrogének felhasználása
281.	az alkoholok értékűsége, rendűsége	az alkoholok értékűsége, rendűsége

Oldal	Változások középszinten	Középszintről emelt szintre került
282–283.	(Csak annyit kell tudni, hogy az alkoholok hidrogénkötés kialakítására képesek.) (Csak annyit kell tudni, hogy az alkoholok vizes oldatának semleges a kémhatása.) éterképzés, vízelimináció	a hidroxilcsoport és a szénlánc szerepe az olvadáspont, a forráspont és az oldhatóság meghatározásában, alkoholok olvadás- és forráspontjának hasonlítása a megfelelő moláris tömegű alkánokéhoz, az alkoholok sav-bázis sajátságai, reakciójuk nátriummal, az alkohol semleges vizes oldatának értelmezése, éterképzés, vízelimináció
285.	a metanol előállítása szintézisgázból	a metanol előállítása szintézisgázból
286.	a fenol sav-bázis sajátságai, sóképzése, reakciója vízzel és nátriumhidroxiddal, felhasználása bakelitgyártásra	a fenol sav-bázis sajátságai, sóképzése, reakciója vízzel és nátriumhidroxiddal, felhasználása bakelitgyártásra
287.	szimmetrikus éterek előállítása, dietil-éter előállítása etanolból, a reakció körülményeivel	szimmetrikus éterek előállítása, dietil-éter előállítása etanolból, a reakció körülményeivel
288.	oxovegyületek redukciója alkohollá, a formaldehid, az acetaldehid redukciója, a formadehid előállítása	oxovegyületek redukciója alkohollá, a formaldehid, az acetaldehid redukciója, a formaldehid előállítása
291.	az aceton redukciója alkohollá	az aceton redukciója alkohollá
291–293.	acilcsoport, a hangyasav és az ecetsav acilcsoportjának neve	acilcsoport (a karbonsavak acilcsoportjának nevei)
293.	tejsav, borkósav, szalicilsav, citromsav, piroszőlősav	tejsav, borkósav, szalicilsav, citromsav, piroszőlősav
294.	az ecetsav erősségének viszonyítása a fenolhoz	az ecetsav erősségének viszonyítása a fenolhoz
297.	(Csak az etil-acetát nevét kell ismerni.)	karbonsavészterek neveinek megadása
299.	nitroglicerín	nitroglicerín
300.	szulfátészterek és jelentőségük	szulfátészterek és jelentőségük
316.	az amidok delokalizált π -elektronrendszere, a síkalkatú σ -váz	az amidok delokalizált π -elektronrendszere, a síkalkatú σ -váz

Oldal	Változások középszinten	Középszintről emelt szintre került
318.	a piridin sav-bázis tulajdonságai, reakciója vízzel és hidrogén-kloriddal, biológiai jelentősége	a piridin sav-bázis tulajdonságai, reakciója vízzel és hidrogén-kloriddal, biológiai jelentősége
321.	az imidazol amfoter jellege és annak értelmezése, ebből következő biológiai szerepe	az imidazol amfoter jellege és annak értelmezése, ebből következő biológiai szerepe
323.	a glicerin aldehid összegképlete, konstitúciója, biológiai jelentősége	a glicerin aldehid összegképlete, konstitúciója, biológiai jelentősége
325.	a ketózok átizomerizálódása aldózzá, az ezüstitűkörpróba egyenlete	a ketózok átizomerizálódása aldózzá, az ezüstitűkörpróba egyenlete
334.	Emil Fischer	Emil Fischer
335.	Frederik Sanger	Frederik Sanger
338.	Frederik Sanger	Frederik Sanger
339.	a polinukleotidláncok ellentétes lefutása a DNS-ben, Watson és Crick	a polinukleotidláncok ellentétes lefutása a DNS-ben, Watson és Crick
340.	polisztirol, ebonit	polisztirol, ebonit
341.	fenoplasztok (bakelit), szilikonok	fenoplasztok (bakelit), szilikonok