



Šifra kandidata:  
A jelölt kód száma:

**Državni izpitni center**



SPOMLADANSKI ROK  
TAVASZI IDŐSZAK

**K E M I J A**  
**K É M I A**  
≡ Izpitna pola 1 ≡  
*1. feladatlap*

**Torek, 5. junij 2007 / 90 minut**  
**2007. június 5., kedd / 90 perc**

Dovoljeno dodatno gradivo in pripomočki:

Kandidat prinese s seboj nalivno pero ali kemični svinčnik, svinčnik HB ali B, radirko, šilček, in računalo.

Kandidat dobi list za odgovore.

*Engedélyezett segédeszközök: a jelölt töltőtollat vagy golyóstollat, HB-s vagy B-s ceruzát, műanyag radírt, ceruzahegyszót és zsebszámológépet hoz magával. A jelölt válaszai lejegyzésére is kap egy lapot.*

**SPLOŠNA MATURA**  
**ÁLTALÁNOS ÉRETTSÉGI VIZSGA**

Navodila kandidatu so na naslednji strani.  
*A jelöltnek szóló útmutató a következő oldalon olvasható.*

**NAVODILA KANDIDATU**

**Pazljivo preberite ta navodila. Ne izpuščajte ničesar.**

**Ne obračajte strani in ne začenjajte reševati nalog, dokler vam nadzorni učitelj tega ne dovoli.**

Prilepite kodo oziroma vpišite svojo šifro (v okvirček desno zgoraj na prvi strani in na list za odgovore).

Pri reševanju izberite en odgovor, ker je samo eden pravilen, in sicer tako, da obkrožite črko pred njim.

Naloge, pri katerih bo izbranih več odgovorov, bodo ocenjene z nič točkami.

Odgovore v izpitni poli obkrožite z nalivnim peresom ali kemičnim svinčnikom. Na list za odgovore jih vnašajte sproti.

Pri tem upoštevajte navodila, ki so na njem.

Tretja stran izpitne pole je perforirana in na njej se nahaja periodni sistem elementov. Previdno jo iztrgajte. Pri računanju uporabite relativne atomske mase elementov iz periodnega sistema.

Zaupajte vase in v svoje sposobnosti.

Želimo vam veliko uspeha.

**ÚTMUTATÓ A JELŐLTNEK**

**Figyelmesen olvassa el ezt az útmutatót. Semmit se hagyjon ki.**

**Ne lapozzon, és ne kezdjen a feladatok megoldásába, amíg ezt a felügyelő tanár nem engedélyezi.**

Ragassza vagy írja be kódszámát a feladatlap jobb felső sarkában levő keretbe és a válaszai lejegyzésére kapott lapra.

Feladatmegoldáskor csak egy választ jelöljön meg – mivel csak egy a helyes –, éspedig úgy, hogy karikázza be az előtte levő betűjelet.

Ha valamely feladat esetében több választ karikáz be, válaszát nulla ponttal értékeljük.

Válaszait a feladatlapban töltőtollal vagy golyóstollal karikázza be! Válaszait az utasításnak megfelelően, folyamatosan jelölje a mellékelt lapon is.

Az elemek periódusos rendszere a perforált lapon található, ezt óvatosan ki lehet szakítani a feladatlapból. Számításkor a feladatlap harmadik oldalán levő periódusos rendszer elemeinek relatív atomtömegét vegye figyelembe.

Bízzon önmagában és képességeiben!

Eredményes munkát kívánunk!



PRAZNA STRAN  
*ÜRES OLDAL*

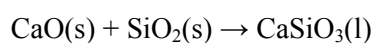
1. Izberite zapis s pravilno formulo in imenom spojine:

*Válassza ki a helyesen felírt vegyület képletét és megnevezését.*

- A  $\text{Na}_2\text{O}$  natrijev oksid / *nátriumoxid*
- B  $\text{P}_4\text{O}_{10}$  fosforjev(IV) oksid / *foszfor(IV)oxid*
- C  $\text{Cu}_2\text{O}$  bakrov(II) oksid / *réz(II)oxid*
- D  $\text{Na}_2\text{S}$  dinatrijev sulfid / *dinátriumszulfid*

2. Katera trditev je pravilna za kemijsko reakcijo, ki poteka v plavžu?

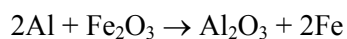
*Melyik állítás helyes a kohóban zajló kémiai reakcióval kapcsolatban?*



- A Reaktanti in produkti so v istem agregatnem stanju.  
*A kiindulási anyagok, valamint a reakciótermékek egyazon halmazállapotúak.*
- B To je redoks reakcija.  
*Ez redoxreakció.*
- C Množina reaktantov je večja od množine produktov.  
*A kiindulási anyagok moláris mennyisége nagyobb, mint a reakciótermékeké.*
- D Pri reakciji nastane tekoči kalcijev sulfat(IV).  
*A reakcióban folyékony halmazállapotú kalcium-szulfát(IV) jön létre.*

3. Aluminij reagira z železovim(III) oksidom v skladu z enačbo:

*Az alumínium a vas(III)-oxiddal a következő egyenlet szerint lép reakcióba:*



Kolikšno množino železovega(III) oksida potrebujemo za reakcijo s 27 g aluminija?

*Mekkora moláris mennyiségű vas(III)-oxidra van szükségünk 27 g alumíniummal történő reakcióhoz?*

- A 0,50 mol
- B 1,0 mol
- C 1,5 mol
- D 2,0 mol

4. 1 mol plina dušika in 1 mol plina argona imata pri enaki temperaturi in enakem tlaku:  
*1 mol nitrogén gáznak és 1 mol argon gáznak egyenlő hőmérsékleten és egyenlő nyomásnál:*
- A enako maso; / *egyenlő a tömege,*
  - B enako število atomov; / *egyenlő az atomok száma,*
  - C enako gostoto; / *egyenlő a sűrűsége,*
  - D enako prostornino. / *egyenlő a térfogata.*
5. Vodikov klorid HCl je plin, ki je dobro topen v vodi in z vodo protolitsko reagira. Koliko L HCl moramo uvesti v vodo pri temperaturi 20 °C in tlaku 101,3 kPa, da bo v raztopini 2,0 mol HCl?  
*A hidrogén-klorid (HCl) olyan gáz, amely jól oldható vízben, vele protolitikus reakcióba lép. Hány L HCl kell ahhoz 20 °C hőmérsékleten és 101,3 kPa nyomásnál, hogy a létrejött oldatban 2,0 mol HCl legyen?*
- A 1,0 L
  - B 2,0 L
  - C 24 L
  - D 48 L
6. Izberite pravilni zapis elektronske konfiguracije Ca<sup>2+</sup> iona.  
*Válassza ki a Ca<sup>2+</sup> ion elektron-konfigurációjának helyes leírását.*
- A  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$
  - B [Ar]
  - C [Ar] 4s<sup>2</sup>
  - D [Ne]
7. Koliko elektronov je v vseh p-orbitalah žveplovega atoma?  
*Hány elektron van a kénatom összes p-pályáján?*
- A 4
  - B 6
  - C 10
  - D 16

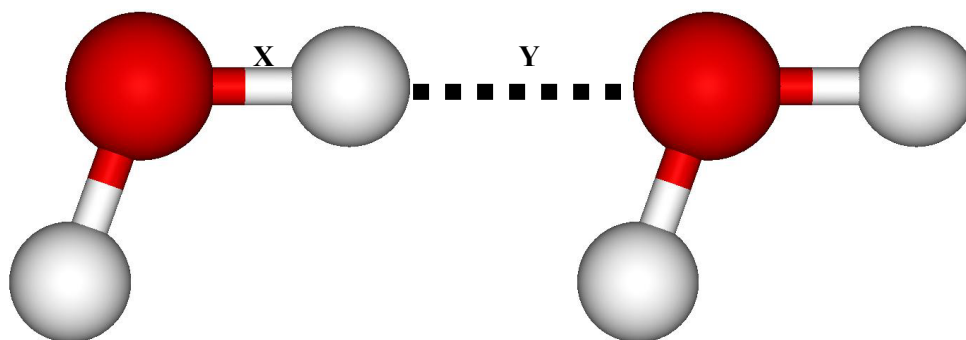
8. V kateri molekuli je največ neveznih elektronskih parov?

*Melyik molekulában van a legtöbb nemkötő elektronpár?*

- A  $\text{CO}_2$
- B  $\text{CCl}_4$
- C  $\text{BF}_3$
- D  $\text{HCN}$

9. Prikazani sta dve molekuli spojine elementa druge periode periodnega sistema in vodika. Opredelite vrsti vezi, ki sta označeni z X in Y.

*Az alábbi ábra a hidrogén és egy, a periódusos rendszer második periódusából való elem vegyületének két molekuláját ábrázolja. Határozza meg az X-szel és Y-nal jelölt kötések fajtáját.*



- A X je vodikova vez, Y je kovalentna vez.  
*X hidrogénkötés, Y kovalens kötés*
- B X je vodikova vez, Y je ionska vez.  
*X hidrogénkötés, Y ionkötés*
- C X je kovalentna vez, Y je ionska vez.  
*X kovalens kötés, Y ionkötés*
- D X je kovalentna vez, Y je vodikova vez.  
*X kovalens kötés, Y hidrogénkötés*

10. Koordinacijsko število kovinskega atoma v heksagonalnem najgostejšem skladu je:

*A fématom koordinációs száma a legsűrűbb hexagonális rácsszerkezetben:*

- A 4
- B 6
- C 8
- D 12

11. V 1 L vode smo raztopili 0,1 mol navedenih snovi. V kateri raztopini je število delcev topljenca (molekul ali ionov) največje?

*Az alábbi anyagokból 0,1 mol mennyiséget 1 L vízben oldottunk fel. Melyik oldatban legnagyobb az oldott anyag részecskéinek (molekulák vagy ionok) száma?*

- A  $C_6H_{12}O_6$
- B  $Ca(NO_3)_2$
- C  $Al(NO_3)_3$
- D  $NaNO_3$

12. Masni delež barijevega nitrata  $Ba(NO_3)_2$  v nasičeni raztopini pri 30 °C je 0,104. Kolikšna je topnost  $Ba(NO_3)_2$  pri 30 °C?

*A bárium-nitrát  $Ba(NO_3)_2$  tömegviszonya telített oldatban 30 °C fokon 0,104. Mekkora a  $Ba(NO_3)_2$  oldhatósága 30 °C fokon?*

- A 0,104 g  $Ba(NO_3)_2$ /100 g vode  
*0,104 g  $Ba(NO_3)_2$ /100 g vízben*
- B 10,4 g  $Ba(NO_3)_2$ /100 g vode  
*10,4 g  $Ba(NO_3)_2$ /100 g vízben*
- C 11,6 g  $Ba(NO_3)_2$ /100 g vode  
*11,6 g  $Ba(NO_3)_2$ /100 g vízben*
- D 104 g  $Ba(NO_3)_2$ /100 g vode  
*104 g  $Ba(NO_3)_2$ /100 g vízben*

13. Pri kateri ravnotežni reakciji sprememba tlaka **ne** vpliva na ravnotežje?

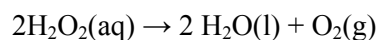
*Mely megfordítható kémiai reakció esetében **nem** befolyásolja a nyomás változása az egyensúlyt?*

- A  $2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g)$
- B  $H_2(g) + I_2(g) \rightleftharpoons 2HI(g)$
- C  $PCl_3(g) + Cl_2(g) \rightleftharpoons PCl_5(g)$
- D  $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$



14. Vodikov peroxid razpada v vodo in kisik.

*A hidrogén-peroxid hidrogénre és oxigénre bomlik.*



Na začetku eksperimenta je koncentracija vodikovega peroksida  $1,00 \text{ mol L}^{-1}$ , deset sekund pozneje pa  $0,983 \text{ mol L}^{-1}$ . Kolikšna je povprečna hitrost razpada vodikovega peroksida v prvih desetih sekundah?

*A kísérlet kezdetekor a hidrogén-peroxid koncentrációja  $1,00 \text{ mol L}^{-1}$ , 10 másodperccel később viszont  $0,983 \text{ mol L}^{-1}$ . Mekkora a hidrogén-peroxid bomlásának átlagsebessége az első 10 másodpercben?*

- A  $1,70 \cdot 10^{-3} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$
- B  $0,0170 \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$
- C  $0,0983 \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$
- D  $0,983 \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$

15. Raztopina katere snovi ima najvišji pH?

*Melyik oldat pH értéke a legmagasabb?*

- A  $0,01 \text{ M CH}_3\text{COONa}$
- B  $0,01 \text{ M NH}_4\text{Cl}$
- C  $0,01 \text{ M NaCl}$
- D  $0,01 \text{ M HCl}$

16. Vodno raztopino  $\text{AgNO}_3$  dodamo v  $0,1 \text{ M}$  raztopine navedenih soli. V katerem primeru **ne** nastane oborina?

*A felsorolt  $0,1 \text{ M}$  sóoldatokhoz vizes  $\text{AgNO}_3$  oldatot adunk. Mely esetben jelentkezik kicsapódás?*

- A Vodna raztopina natrijevega nitrata(V).  
*Nátrium-nitrát(V) vizes oldata.*
- B Vodna raztopina amonijevega klorida.  
*Ammónium-klorid vizes oldata.*
- C Vodna raztopina natrijevega karbonata.  
*Nátrium-karbonát vizes oldata.*
- D Vodna raztopina kalijevega sulfata(VI).  
*Kálium-szulfát(VI) vizes oldata.*

17. V katerem ionu oziroma spojini je oksidacijsko število kroma različno od +6?

*A króm oxidációs száma melyik ionban vagy vegyületben nem +6?*

- A  $\text{CrO}_4^{2-}$
- B  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
- C  $\text{CrO}_3$
- D  $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$

18. Katera trditev je pravilna za procese pri elektrolizi ali v galvanskem členu?

*Melyik állítás helyes az elektrolízises vagy galvánelemes folyamatokra?*

- A V galvanskem členu teče enosmerni tok, pri elektrolizi pa izmenični.  
*A galvánelemben egyirányú, az elektrolízisnél pedig váltóáram folyik.*
- B V galvanskem členu potekata oksidacija in redukcija, pri elektrolizi pa samo redukcija.  
*A galvánelemben oxidáció és redukció zajlik le, az elektrolízisnél pedig csak redukció.*
- C Pri elektrolizi se energija sprošča kot električni tok.  
*Az elektrolízisnél az energia elektromos áram formájában szabadul fel.*
- D Z elektrolizo pridobivamo elementarni aluminij.  
*Elektrolízissel alumíniumot kapunk elemi formában.*

19. Katera reakcija poteče?

*Melyik reakció zajlik le?*

- A  $\text{Cl}_2 + \text{KF} \rightarrow$
- B  $\text{Br}_2 + \text{NaCl} \rightarrow$
- C  $\text{Br}_2 + \text{KI} \rightarrow$
- D  $\text{I}_2 + \text{NaCl} \rightarrow$

20. Izberite pravilno trditev za element klor.

*Válassza ki a klór elemre vonatkozó helyes állítást.*

- A Klor pridobivamo s frakcionirno destilacijo utekočinjenega zraka.  
*A klórt a cseppfolyósított levegő frakcionált desztillációjával kapjuk.*
- B Klor ima manjši atomski radij od broma.  
*A klórnak kisebb az atomsugara, mint a brómnak.*
- C Klor je pri sobnih pogojih rjavordeča tekočina.  
*Szobahőmérsékleten a klór vörösbarna folyadék.*
- D Radij kloridnega iona je manjši od radija klorovega atoma.  
*A kloridion sugara kisebb, mint a klóratomé.*

21. Katera trditev je pravilna za žveplo in njegove spojine?

*Melyik állítás érvényes a kénre és annak vegyületeire?*

- A V naravi je žveplo le v obliki spojin.  
*A természetben a kén csak vegyületekben fordul elő.*
- B Žveplov dioksid je plin prijetnega vonja, ki se uporablja tudi v deodorantih.  
*A kén-dioxid kellemes illatú gáz, melyet dezodorokban használnak.*
- C V nekaterih spojinah ima žveplo oksidacijsko število +6.  
*Némely vegyületben a kén oxidációs száma +6.*
- D Pri reakciji žveplovega oksida z vodo nastane baza žveplov hidroksid.  
*A kén-oxid és a víz reakciójával kén-hidroxid bázis keletkezik.*

22. Katera trditev za dušik je pravilna?

*Melyik állítás érvényes a nitrogénre?*

- A Dušik je glavna sestavina zemeljskega plina.  
*A nitrogén a földgáz fő összetevője.*
- B V dvoatomni molekuli dušika je trojna vez.  
*A nitrogén kétatomos molekulájában hármas kötés van.*
- C Dušik je v zmesi s kisikom eksploziven že pri sobnih pogojih.  
*A nitrogén és az oxigén elegye már szobahőmérsékleten robbanékony.*
- D Edini vir dušika v naravi je natrijev nitrat(V).  
*A nitrogén egyetlen természetes forrása a nátrium-nitrát(V).*

23. Katera trditev za ogljik **ni** pravilna?

*Melyik állítás **nem** érvényes a szénre?*

- A Ogljik je na Zemlji tudi v elementarnem stanju.  
*Elemi formájában is van szén a Földön.*
- B Poznamo več alotropskih modifikacij ogljika.  
*A szénnek több alotróp modifikációját ismerjük.*
- C V diamantu so molekule ogljika povezane z molekulskimi vezmi.  
*A gyémántban a szénatomokat molekuláris kötések kötik össze.*
- D Ogljik tvori zelo veliko spojin.  
*A szén rengeteg vegyületet képez.*

24. Katera trditev je pravilna za elemente II. skupine periodnega sistema?

*Melyik állítás érvényes a periódusos rendszer II. csoportjára?*

- A Elementi II. skupine periodnega sistema so močni oksidanti.  
*A periódusos rendszer II. csoportjának elemei erős oxidánsok.*
- B Elemente II. skupine periodnega sistema imenujemo alkalijske kovine.  
*A periódusos rendszer II. csoportjának elemeit alkálifémeknek nevezzük.*
- C Kalcij in magnezij sta v zemeljski skorji v obliki karbonatov.  
*A kalcium és a magnézium a földrétegben karbonátok formájában van jelen.*
- D Pri reakciji elementov II. skupine periodnega sistema in vode nastanejo oksidi.  
*A periódusos rendszer II. csoportjának elemei, valamint a víz közötti reakcióban oxidok keletkeznek.*

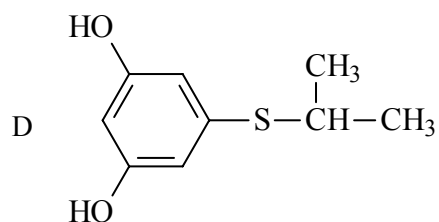
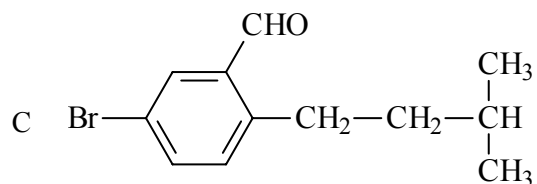
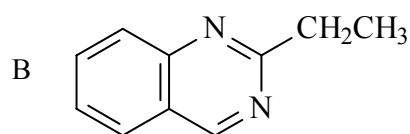
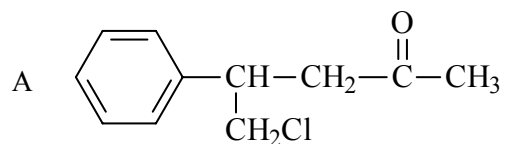
25. S katero formulo zapišemo koordinacijsko spojino diaminsrebrov(I) klorid?

*Melyik képlettel írjuk le a diaminezüst-klorid(I) koordinációs vegyületet?*

- A  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$
- B  $[\text{Ag}(\text{NH}_4)_2]\text{Cl}_3$
- C  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}_2$
- D  $[\text{Ag}(\text{NH}_4)_2]\text{Cl}$

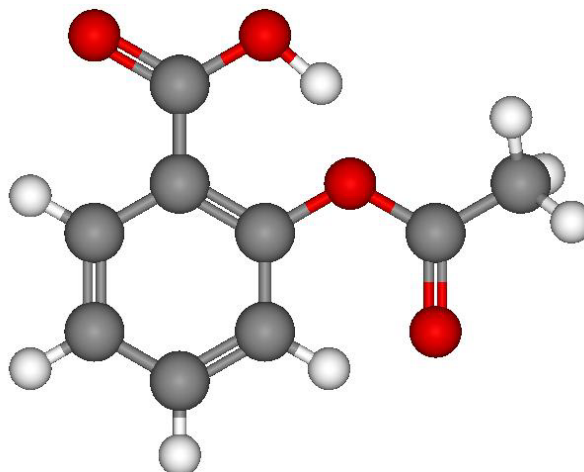
26. Vodni filtrat, ki smo ga dobili po razklopu neznane organske spojine, nakisamo z dušikovo(V) kislino. Kislemu filtratu dodamo nekaj kapljic vodne raztopine  $\text{AgNO}_3$ . Nastane bela oborina. Neznana organska spojina je lahko:

*A vizes szűrletet, melyet egy ismeretlen szerves vegyület feltárása után kaptunk, nitrogénsavval(V) dúsítjuk. A savas szűrleményhez néhány csepp  $\text{AgNO}_3$  oldatot adunk. Fehér kicsapódást kapunk. Az ismeretlen szerves vegyület lehet:*

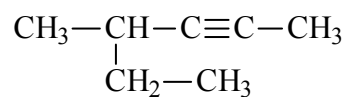


27. Prikazan je model molekule zdravila, ki ga uporabljamo kot analgetik in antipiretik. Molekulska formula spojine je  $C_9H_8O_4$ . Kateri funkcionalni skupini sta v molekuli te spojine?

*Adva van egy fájdalomcsillapító és egy lázcsillapító gyógyszer molekulájának modellje. A vegyület molekuláris képlete  $C_9H_8O_4$ . Melyik két funkcionális csoport van e vegyület molekulájában?*



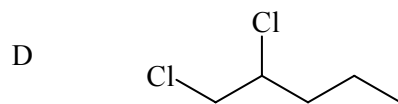
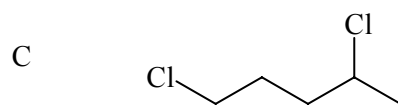
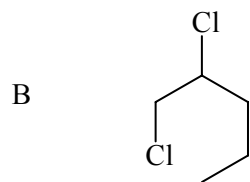
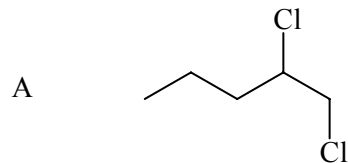
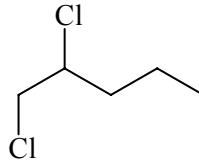
- A Karbonilna in estrska. / *Karbonil és észter.*  
 B Karboksilna in estrska. / *Karboxil és észter.*  
 C Hidroksilna in karbonilna. / *Hidroxil és karbonil.*  
 D Karboksilna in karbonilna. / *Karboxil és karbonil.*
28. Izberite pravilno IUPAC-ovo ime za naslednjo spojino:  
*Válassza ki az alábbi vegyület helyes IUPAC megnevezését:*



- A 2-etilpent-3-in.  
 B 3-metilheks-4-in.  
 C 4-etilpent-2-in.  
 D 4-metilheks-2-in.

29. Katera molekula predstavlja položajni izomer naslednje spojine?

*Melyik molekula képviseli az alábbi vegyület helyezeti izomérját:*



30. Za katere vrste spojin so značilne elektrofilne substitucije?

*Melyik vegyületekre jellemzők az elektrofil szubsztitúciós reakciók?*

- A Alkani. / Alkánok.
- B Alkeni in alkini. / Alének és alkinok.
- C Aromatske spojine. / Aromás vegyületek.
- D Halogenirani alkani. / Halogénezett alkánok.

31. Koliko različnih monokloriranih organskih produktov nastane pri radikalskem kloriranju 2-metilpropana?

*Hány különböző monoklórozott szerves anyag jön létre a 2-metilpropán szabadgyökös klórozásával?*

- A 1
- B 2
- C 3
- D 4

32. Mircen je aciklična spojina v hmelju. Spojina ima molekulsko formulo  $C_{10}H_{16}$  in ne vsebuje nobene trojne vezi. Pri hidrogeniranju mircena nastane 2,6-dimetiloktan. Koliko dvojnih vezi vsebuje mircen?

*A mircén a komló egyik aciklikus vegyülete. Molekuláris képlete  $C_{10}H_{16}$ , és nem tartalmaz egyetlen hármas kötést sem. A mircén hidrogénezésével 2,6-dimetil-oktán jön létre. Hány kettes kötés van a mircénben?*

- A 1
- B 2
- C 3
- D 4

33. Cikloheksen reagira z vodikovim bromidom. Reakcija je:

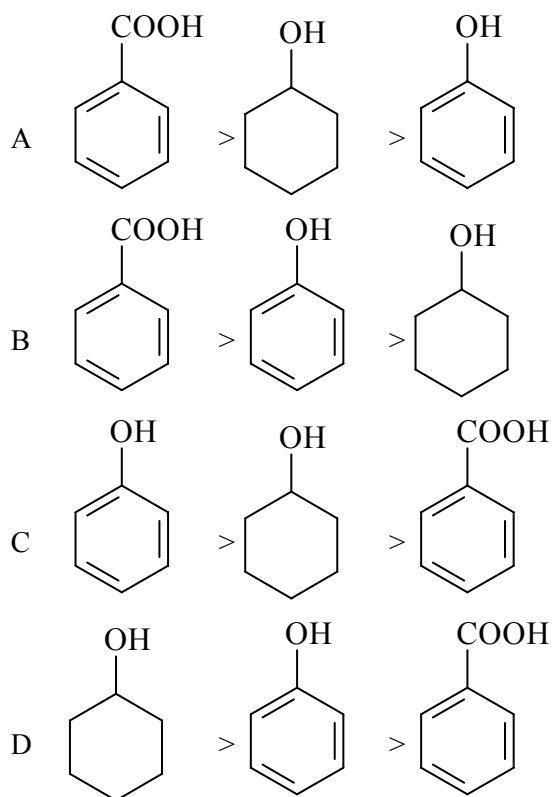
*A ciklohexén hidrogén-bromiddal lép reakcióba. Ez a reakció:*

- A Radikalska adicija. / *szabadgyök addíció.*
- B Elektrofilna adicija. / *elektrofil addíció.*
- C Nukleofilna substitucija. / *nukleofil szubsztitúció.*
- D Eliminacija. / *elimináció.*



34. Izberite pravilni vrstni red kislosti navedenih spojin:

*Válasszák ki az alábbi vegyületek helyes savassági sorrendjét:*



35. Katera trditev za butan-1-ol, butan-2-ol in 2-metilpropan-2-ol je pravilna?

*Melyik a helyes állítás a bután-1-ol, a bután-2-ol és a 2-metil-propán-2-ol vegyületekre?*

- A Navedene spojine imajo različne molekulske formule.  
*A felsorolt vegyületeknek különböző a molekuláris képlete.*
- B Vrelišča navedenih spojin so različna.  
*A felsorolt vegyületeknek különböző a forráspontja.*
- C Vse navedene spojine se lahko oksidirajo v butanojsko kislino.  
*Valamennyi felsorolt vegyület butanolsavvá oxidálható.*
- D Topnost navedenih spojin v vodi je enaka.  
*A felsorolt vegyületek vízben oldhatósága azonos.*

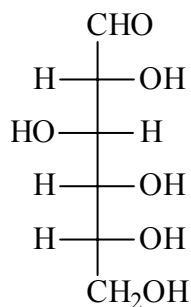
36. Katera trditev za ketone je pravilna?

*Melyik a helyes állítás a ketonokra vonatkozóan?*

- A Ketoni se s kisló raztopino kalijevega dikromata(VI) oksidirajo v karboksilne kisline.  
*Savas kálium-dikromát(VI) oldattal a ketonok karboxilsavakra oxidálódnak.*
- B Ketoni reagirajo z 2,4-dinitrofenilhidrazinom.  
*A ketonok reakcióba lépnek a 2,4-dinitrofenil-hidrazinnal.*
- C Ketoni se reducirajo v primarne alkohole.  
*A ketonok primér alkoholokra redukálódnak.*
- D Vsi ketoni so zelo dobro topni v vodi.  
*A ketonok nagyon jól oldhatók vízben.*

37. Prikazana je formula glukoze. Katera trditev je pravilna za to spojino?

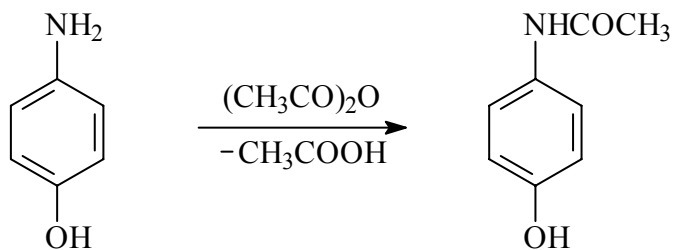
*Az ábrán a glükóz képlete látható. Melyik állítás helyes ezzel a vegyülettel kapcsolatban?*



- A Glukoza je heksasaharid, ker vsebuje 6 ogljikovih atomov.  
*A glükóz hexaszacharid, mert 6 szénatomot tartalmaz.*
- B Zaradi velike molske mase je glukoza slabo topna v vodi.  
*A nagy moláris tömege miatt a glükóz vízben nehezen oldódik.*
- C Aldehydno skupino v glukozi lahko reduciramo v karboksilno skupino.  
*A glükózban lévő aldehidcsoport redukció folytán karboxillá alakul.*
- D Glukoza daje pozitivno Tollensovo reakcijo.  
*A glükóznak pozitív Tollens reakciója van.*

38. Paracetamol je analgetik in antipiretik, ki ga lahko sintetiziramo po zapisani reakciji. Katera trditev o paracetamolu je pravilna?

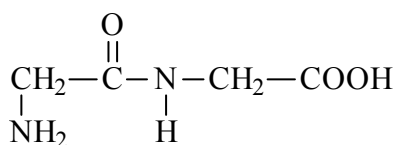
*A paracetamollum analgetika és antipiretika, melyet az alábbi képlet szerint állíthatunk elő. Melyik állítás helyes a paracetamollumra vonatkozóan?*



paracetamol

- A Paracetamol pridobivamo iz 3-aminofenola.  
*A paracetamollumot 3-aminofenolból kapjuk.*
- B Pri sintezi paracetamola poteče estrene hidrosilne skupine.  
*A paracetamollum szintézisénel a hidroxilcsoport észterezése történik.*
- C Paracetamol ima molekulsko formulo  $\text{C}_8\text{H}_9\text{NO}_2$ .  
*A paracetamollum molekulaképlete  $\text{C}_8\text{H}_9\text{NO}_2$ .*
- D Paracetamol uvrščamo med amine.  
*A paracetamollumot az aminok közé soroljuk.*
39. Prikazana je formula organske spojine:

*Az ábrán egy szerves vegyület képlete látható:*



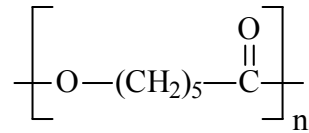
Spojina je:

*Ez a vegyület:*

- A poliester; / *poliészter;*
- B poliamid; / *poliamid;*
- C disaharid; / *diszacharid;*
- D dipeptid. / *dipeptid.*

40. Kateri polimer je predstavljen?

*Melyik polimér van ábrázolva?*



A Poliakrilonitril. / *Poliakrilonitil.*

B Poliamid. / *Poliamid.*

C Poliester. / *Poliészter.*

D Polistiren. / *Polisztirén.*

PRAZNA STRAN  
*ÜRES OLDAL*

PRAZNA STRAN  
*ÜRES OLDAL*

PRAZNA STRAN  
*ÜRES OLDAL*

PRAZNA STRAN  
*ÜRES OLDAL*