



Šifra kandidata:
A jelölt kódszáma:

Državni izpitni center



M 0 5 1 4 3 1 1 1 M

SPOMLADANSKI ROK
TAVASZI IDŐSZAK

KEMIJA KÉMIA

≡ Izpitna pola 1 ≡
1. feladatlap

Torek, 7. junij 2005 / 90 minut
2005. június 7., kedd / 90 perc

Dovoljeno dodatno gradivo in pripomočki: kandidat prinese s seboj nalivno pero ali kemični svinčnik, svinčnik HB ali B, plastično radirko, šilček in žepni računalnik. Kandidat dobi list za odgovore.

Engedélyezett segédeszközök: a jelölt töltőtollat vagy golyóstollat, HB-s vagy B-s ceruzát, műanyag radírt, ceruzahegyezőt 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.

*Ta pola ima 20 strani.
A feladatlap terjedelme 20.*

NAVODILA KANDIDATU

Pazljivo preberite ta navodila. Ne obračajte strani in ne rešujte 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.

Pri računanju uporabite relativne atomske mase elementov iz periodnega sistema na četrti strani izpitne pole.

Zaupajte vase in v svoje sposobnosti.

Želimo vam veliko uspeha.

ÚTMUTATÓ A JELÖLTNEK

Figyelmesen olvassa el ezt az útmutatót! 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 válaszaik 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, választát nulla ponttal értékeljük.

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

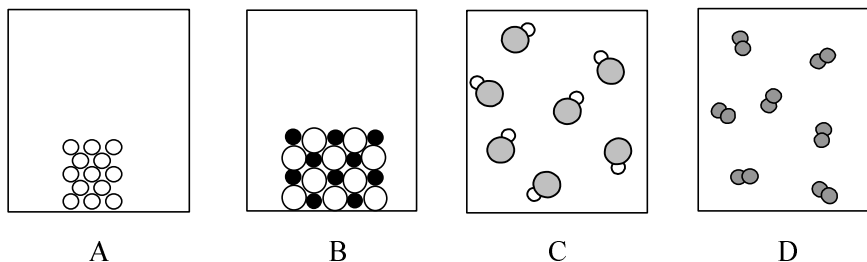
Számításkor a feladatlap második oldalán levő periódusos rendszer elemeinek relatív atomtömegét vegye figyelembe!

Bízzon önmagában és képességeiben!

Eredményes munkát kívánunk.

1. Katera shema prikazuje kalijev jodid pri sobnih pogojih?

Melyik ábra ábrázolja a szobahőmérsékletű kálium-jodidot?

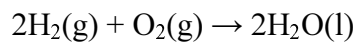


2. Kolikšna je bila masa magnezijevega traku, ki je zgorel v prebitku kisika, če je po končani reakciji masa nastalega belega prahu 2,10 g?

Mekkora volt az oxigéntöbbletben elégett magnéziumszalag tömege, ha a reakció végén keletkezett fehér por tömege 2,10 g?

- A 0,633 g
 B 1,27 g
 C 2,10 g
 D 2,53 g
3. Izračunajte standardno tvorbeno entalpijo vode (ΔH_f°), če se pri nastanku 2 mol vode po zapisani enačbi reakcije sprosti 572 kJ toplote.

Számítsa ki a víz képződéshőjét (ΔH_f°), ha 2 mól víz keletkezésakor a leírt reakció alapján 572 kJ hő szabadul fel!



- A $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}(\text{l})) = 572 \text{ kJ mol}^{-1}$
 B $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}(\text{l})) = -572 \text{ kJ mol}^{-1}$
 C $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}(\text{g})) = -286 \text{ kJ mol}^{-1}$
 D $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}(\text{l})) = -286 \text{ kJ mol}^{-1}$

4. V posodi povečamo množino plina. Kako moramo spremeniti druge pogoje, da bo ostal tlak nespremenjen?

Az edényben növeljük a gáz mennyiségét. Miként kell változtatni a többi feltételt ahhoz, hogy a nyomás változatlan maradjon?

- A Pri konstantni temperaturi ustrezno zmanjšamo prostornino.
Állandó hőmérsékleten megfelelően csökkentjük a térfogatot.
- B Ustrezno znižamo temperaturo in povečamo prostornino.
Megfelelően csökkentjük a hőmérsékletet és növeljük a térfogatot.
- C S povečanjem množine plina se tlak plina poveča ne glede na druge pogoje.
A gáz mennyiségének növelésével más feltételtől függetlenül növekszik a gáz nyomása.
- D Pri konstantni prostornini ustrezno zvišamo temperaturo.
Állandó térfogatnál megfelelően növeljük a hőmérsékletet.

5. Kisli dež je posledica:

A savas eső következménye a/az

- A dobre topnosti kisika v vodi;
oxigén jó oldódásának a vízben;
- B topnosti dušika v vodi;
nitrogén oldódásának a vízben,
- C topnosti žveplovih in dušikovih oksidov ter ogljikovega dioksida v vodi;
a kén- és nitrogén-oxidok valamint a szén-dioxid oldódásának a vízben,
- D dobre topnosti žveplovih, dušikovih in ogljikovih soli v vodi.
a kén, a nitrogén és a szén sóinak jó oldódásának a vízben.

6. Koliko protonov, elektronov in nevtronov je v ionu $^{65}\text{Cu}^{2+}$?

Hány proton, elektron és neutron van az $^{65}\text{Cu}^{2+}$ ionban?

- A 29 protonov, 29 elektronov, 34 nevtronov.
29 proton, 29 elektron, 34 neutron
- B 29 protonov, 31 elektronov, 34 nevtronov.
29 proton, 31 elektron, 34 neutron
- C 29 protonov, 31 elektronov, 36 nevtronov.
29 proton, 31 elektron, 36 neutron
- D 29 protonov, 27 elektronov, 36 nevtronov.
29 proton, 27 elektron, 36 neutron

7. Element 3. periode tvori ione A^{2-} . Ugotovite, katera trditev je pravilna.

A 3. periódus eleme A^{2-} ionokat képez. Állapítsa meg, melyik állítás a helyes!

- A Ion A^{2-} je nastal iz atoma kovine A.
Az A^{2-} ion az A fém atomjából keletkezett.
- B Elektroni iona A^{2-} so razporejeni v 3 lupinah, 5 orbitalah.
Az A^{2-} ion elektronjai 3 héjon és 5 atompályán helyezkednek el.
- C Ion A^{2-} ima 16 protonov in 20 elektronov.
Az A^{2-} ionnak 16 protonja és 20 elektronja van.
- D Spojina iona A^{2-} z železovim(III) ionom ima formulo Fe_2A_3 .
Az A^{2-} ion a vas (III) ionnal Fe_2A_3 képletű vegyületet képez.

8. V kateri spojini so gradniki molekule?

Melyik vegyület alkotóelemei a molekulák?

- A Natrijev klorid.
A nátrium-kloridé.
- B Fosforjev triklorid.
A foszfor-trikloridé.
- C Kalijev nitrat(V).
A kálium-nitráté(V).
- D Amonijev sulfat(VI).
Az ammónium-szulfáté(VI).

9. Katera trditev je pravilna za molekulo amonijaka NH_3 ? V molekuli amonijaka:

Melyik állítás helyes az ammónia NH_3 molekulára vonatkozóan? Az ammónia molekulában van:

- A so trije nevezni in en vezni elektronski par;
három nemkötő és egy kötőelektronpár;
- B je kot H-N-H manjši od kota H-O-H v molekuli H_2O ;
a H-N-H kötésszög kisebb a vízben levő H-O-H kötésszögnél;
- C je kot med vezni enak kakor v molekuli metana;
a kötésszögek azonosak a metán molekulában szereplő szögekkel;
- D je odboj med neveznim in veznim elektronskim parom večji od odboja med veznima elektronskima paroma.
a nemkötő és a kötőelektronpárok közti tasztítás nagyobb, mint a két kötőelektronpár között.

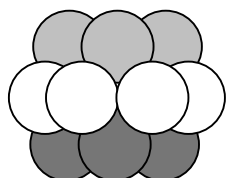
10. Katera trditev je pravilna za vodikovo vez?

Melyik állítás helyes a hidrogénkötésre vonatkozóan?

- A Vodikova vez povezuje molekule vodika.
A hidrogénkötés hidrogénmolekulákat köt össze.
- B Vodikova vez je šibkejša od kovalentne vezi, a močnejša od disperzijske vezi.
A hidrogénkötés a kovalens kötésnél gyengébb, de a diszperziós kölcsönhatásnál erősebb.
- C Zaradi vodikove vezi ima voda nizko tališče.
A hidrogénkötés a víz alacsony olvadáspontját eredményezi.
- D Zaradi vodikove vezi ima led večjo gostoto od tekoče vode.
A hidrogénkötés következményeként a jég sűrűsége nagyobb a víz sűrűségénél.

11. Katera trditev o kovinskem skladu na sliki **ni** pravilna?

*Mely állítás **nem** érvényes a fémalakra vonatkozóan?*



- A Plasti gradnikov se ponavljajo v zaporedju AB AB ...
Az építőelemek rétegei AB AB sorrendben ismétlődnek.
- B Vsak gradnik v tem skladu ima koordinacijsko število 12.
Ebben az alapban minden építőelemnek 12 a koordinációs száma.
- C Slika prikazuje plasti v kubično najgostejšem skladu.
Az ábra a legsűrűbb alapban található rétegeket ábrázolja.
- D V eni plasti so gradniki obdani s 6 sosedi.
Egy rétegben az építőelemeket 6 szomszédos veszi körül.

12. V vodi raztapljamo sol kalijev sulfat(VI). Katera trditev je pravilna?

A vízben kálium-szulfát(VI) só oldunk fel. Melyik a helyes állítás?

- A Pri določeni temperaturi lahko v vodi raztopimo poljubno množino soli.
Bizonyos hőmérsékleten a vízben tetszés szerinti sómennyiséget oldunk fel.
- B Topnost soli je pri določeni temperaturi odvisna od hitrosti raztapljanja.
A só oldhatósága bizonyos hőmérsékleten függ az oldhatóság gyorsaságától.
- C Med vodo in soljo poteče kemijska reakcija.
A víz és só között kémiai reakció megy végbe.
- D Raztapljanje soli pospešimo z mešanjem in segrevanjem.
A só oldódását keveréssel és hevítéssel gyorsítjuk fel.

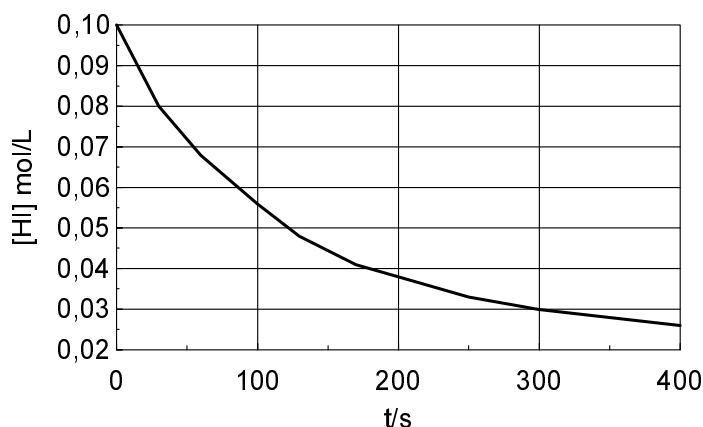
13. Masna koncentracija raztopine je definirana kot:

Az oldat tömegszázalékának definiálása:

- A masa topljenca v 1 kg raztopine;
az oldott anyag tömege 1 kg oldatban;
- B množina topljenca v 1 L raztopine;
az oldott anyag mennyisége 1 L oldatban;
- C masa topljenca v 100 g raztopine;
az oldott anyag tömege 100 g oldatban;
- D masa topljenca v 1 L raztopine.
az oldott anyag tömege 1 L oldatban.

14. Diagram prikazuje spreminjanje koncentracije vodikovega jodida, ki razpada v jod in vodik, v odvisnosti od časa.

A diagram a hidrogén-jodid hidrogénné és jóddá való bomlásának időbeli koncentrációváltozását ábrázolja.



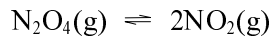
Izberite pravilno ugotovitev.

Válassza ki a helyes megállapítást!

- A Enačba za hitrost razpada vodikovega jodida ima pozitiven predznak.
A hidrogén-jodid bomlásának gyorsaságát ábrázoló egyenlet pozitív előjelű.
- B Povprečna hitrost razpada od začetka meritve do 100. sekunde je $4,4 \cdot 10^{-4} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$.
A bomlás átlagos gyorsasága a mérés elejétől a 100. másodpercig $4,4 \cdot 10^{-4} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$.
- C Hitrost reakcije s časom narašča.
A reakció gyorsasága az idővel növekszik.
- D Hitrost reakcije se s časom ne spreminja.
A reakció gyorsasága az idővel nem változik.

15. V posodi s prostornino 1,0 L imamo pri določenih pogojih v ravnotežju 2,0 mol NO_2 in 1,0 mol N_2O_4 . Enačba kemijske reakcije v ravnotežju je:

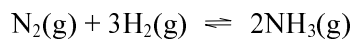
Az 1,0 L térfogatú edényben meghatározott feltételek mellett 2,0 mól NO_2 és 1,0 mól N_2O_4 áll egyensúlyban. A kémiai reakció egyenlete az egyensúlyban a következő:



Izračunajte vrednost ravnotežne konstante K_c .

Számítsa ki a K_c egyensúlyi állandót!

- A 0,25
B 2
C 4
D 9
16. Kako sprememba tlaka vpliva na položaj zapisanega kemijskega ravnotežja?
Milyen hatással van a nyomás változása a leírt kémiai egyensúly helyzetére?



- A Pri višjem tlaku nastane več produktov.
Magasabb nyomásnál több reakciótermék keletkezik.
- B Sprememba tlaka na kemijsko reakcijo ne vpliva.
A nyomásváltozás nem befolyásolja a kémiai reakciót.
- C Pri nižjem tlaku nastane več produktov.
Alacsonyabb nyomásnál több reakciótermék keletkezik.
- D Pri višjem tlaku nastane več reaktantov.
Magasabb nyomásnál több kiindulási anyag keletkezik.

17. Kaj predstavlja izraz $\frac{[\text{H}_2\text{PO}_4^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{H}_3\text{PO}_4]}$?

Mit ábrázol a $\frac{[\text{H}_2\text{PO}_4^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{H}_3\text{PO}_4]}$ kifejezés?

- A Konstanto baze K_b za H_3PO_4 .
A H_3PO_4 K_b bázisállandóját.
 - B Konstanto kisline K_a za H_2PO_4^- .
A H_2PO_4^- K_a savállandóját.
 - C Konstanto kisline K_a za H_3PO_4 .
A H_3PO_4 K_a savállandóját.
 - D Konstanto baze K_b za H_2PO_4^- .
A H_2PO_4^- K_b bázisállandóját.
18. Izberite pravilno ugotovitev za titracijo 10 mL 0,010 M raztopine klorovodikove kisline z 0,010 M raztopino natrijevega hidroksida.
- Válassza ki a 10 mL 0,010 M klórsavas oldat 0,010 M nátrium-hidroxiddal történő titrálására vonatkozó helyes megállapítást!*
- A Pred začetkom titracije je pH raztopine 12.
A titrálás előtt az oldat pH értéke 12.
 - B V ekvivalentni točki ni oksonijevih ionov.
Az ekvivalens pontban nincs oxóniumion.
 - C Pred začetkom titracije je pH raztopine 1.
A titrálás előtt az oldat pH értéke 1.
 - D Po dodatku 8,0 mL raztopine natrijevega hidroksida je pH raztopine nižji od 7.
8,0 mL nátrim-hidroxid hozzáadása után az oldat pH értéke 7-nél alacsonyabb.

19. Katera med navedenimi kovinami reagira z raztopino cinkovega klorida?

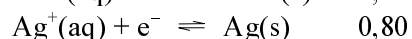
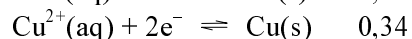
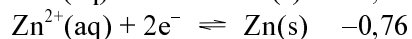
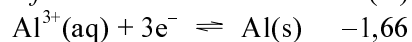
A felsorolt fémek közül melyik reagál a cink-klorid oldattal?

Standardni elektrodni potenciali (E°) pri 25 °C:

A elektródok standardpotenciáljai (E°) 25 °C:

reakcije polčlenov

a félelemek reakciói E° (V)



- A Al
- B Cu
- C Ag
- D Nobena med naštetimi kovinami.
A felsorolt fémek közül egyik sem.

20. Koliko elektrenine potrebujemo za redukcijo 1,0 mol aluminijevih ionov do elementarnega aluminija?

Mekkora töltésmennyiség szükséges 1,0 mol alumínium ion elemi alumíniummá való redukáláshoz?

- A 96 500 A s
- B 193 000 A s
- C 289 500 A s
- D 579 000 A s

21. Katera ugotovitev je pravilna za halogene in njihove spojine?

Melyik megállapítás helyes a halogénekre és vegyületeikre vonatkozóan?

- A Raztopine vodikovih halogenidov so bazične.
A hidrogén-halogenidek oldatai lúgos kémhatásúak.
- B Halogeni, razen fluora, tvorijo oksokislinae.
A fluor kivételével a halogének oxigéntartalmú szervesetlen savakat képeznek.
- C Med halogeni ima fluor najvišje vrelišče.
A halogének közt a fluornak a legmagasabb a forráspontja.
- D Jod je med halogeni najboljši oksidant.
A jód a legerősebb halogén oxidálószer.

22. Na natrijev sulfid nalijemo klorovodikovo kislino. Kaj bomo opazili?

Sósavat öntünk a nátrium-szulfidra. Mit figyelünk majd meg?

- A Med reakcijo se sprosti rjavo obarvani plin.
A reakció során barna színű gáz szabadul fel.
- B Med reakcijo se sprosti plin brez vonja.
A reakció során szagtalan gáz szabadul fel.
- C Plin, ki se sprosti pri reakciji, v vodni raztopini reagira kisló.
A reakció során felszabadult gáz a vizes oldatban savas kémhatású.
- D Reakcija ne poteče, zato ne opazimo nobene spremembe.
A reakció nem megy végbe, ezért nem észlelünk változást.

23. V katerem primeru je oksidacijsko število dušika najnižje?

Melyik példában legalacsonyabb a nitrogén oxidációs száma?

- A N_2
- B HNO_3
- C N_2O
- D NH_4Cl

24. Katera ugotovitev velja za alkalijske kovine?

Melyik megállapítás érvényes az alkálifémekre?

- A So dobri oksidanti.
Jó oxidálószeresek.
- B V p orbitali imajo en valenčni elektron.
A p atompályán egy külső elektronjuk van.
- C V spojinah z nekovinami so povezane s kovalentno vezjo.
A nemfémekekkel kovalens kötésű vegyületeket képeznek.
- D Pri reakciji z vodo nastanejo hidroksidi in vodik.
A vízzel való reakciókor hidroxidok és hidrogén keletkezik.

25. Katera trditev *ni* pravilna za prehodne elemente?

Melyik állítás nem helyes az átmeneti elemekre vonatkozóan?

- A V spojinah imajo lahko različna oksidacijska števila.
A vegyületekben különböző oxidációs számaik lehetnek.
- B Vsi prehodni elementi so kovine.
Minden átmeneti elem fém.
- C Večina prehodnih elementov tvori katione z oksidacijskim številom +2.
Az átmeneti elemek többnyire +2 oxidációs számú kationokat képeznek.
- D Raztopine vseh ionov prehodnih elementov so brezbarvne.
Az átmeneti elemek minden ionoldata színtelen.

26. Kako imenujemo prikazani zapis spojine?

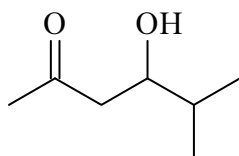
Hogy nevezzük a vegyületek ábrázolt leírásmódját?



- A Molekulska formula.
Összegképlet.
- B Racionalna formula.
Racionális (félkonstitúciós) képlet.
- C Skeletna formula.
Egyszerűsített vonalképlet.
- D Strukturna formula.
Szerkezeti (konstitúciós) képlet.

27. Izberite pravilno IUPAC-ovo ime spojine z naslednjo formulo:

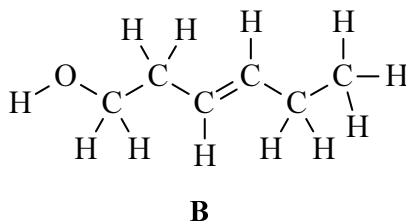
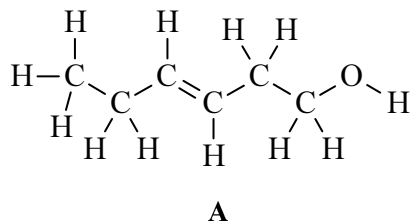
Válassza ki az ábrázolt képletű vegyület helyes IUPAC -nevét:



- A 2-metil-5-oksoheksan-3-ol;
2-metil-5-oxohexán-3-ol;
- B 4-hidroksi-5-metilheksan-2-on;
4-hidroxi-5-metilhexán-2-on;
- C 2-metil-3-hidroksiheksan-5-on;
2-metil-3-hidroxihexán-5-on;
- D 5-metil-2-oksoheksan-4-ol.
5-metil-2-oxohexán-4-ol.

28. Spojini A in B sta:

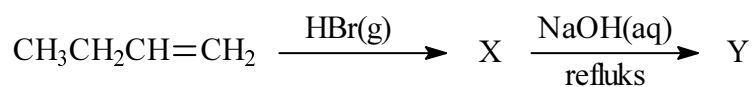
Az A és a B vegyület:



- A enaki spojini;
azonos vegyületek;
- B položajna izomera;
helyzeti izomerek;
- C verižna izomera;
lánc izomerek;
- D geometrijska izomera.
geometriai izomerek.

29. Spojina Y v navedeni reakcijski shemi je:

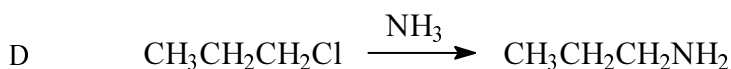
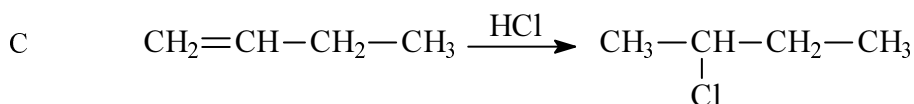
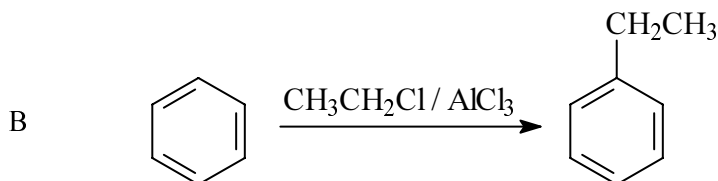
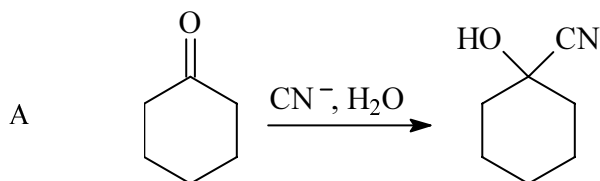
Az Y vegyület a feltüntetett reakciósémában:



- A $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
- B $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
- C $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{Br})\text{CH}_2\text{OH}$
- D $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{Br}$

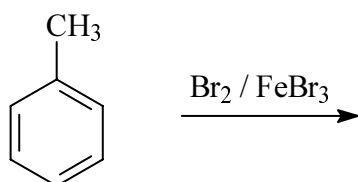
30. Katera med reakcijami poteka po mehanizmu nukleofilne adicije?

A feltüntetett reakciók közül melyik megy végbe nukleofil addícióként?



31. Katera trditev o reakciji, ki jo podaja shema, je pravilna?

Melyik állítás helyes az alábbi sémán ábrázolt reakcióra vonatkozóan?



- A Železov(III) bromid ima v reakciji vlogo topila.
A vas(III)-bromid oldószerként szerepel a reakcióban.
- B Prednostno poteče radikalska substitucija vodika na metilni skupini.
A hidrogén metilcsoporton történő gyökszubsztitúciója megy végbe elsődlegesen.
- C Metilna skupina usmerja v benzenovem obroču na položaje 2, 4, 6.
A metil csoport az aromás gyűrűben a 2, 4, 6 helyzetekre irányul.
- D Reakcijo uvrščamo med nukleofilne aromatske substitucije.
A reakciót az aromás nukleofil szubsztitúciók közé soroljuk.

32. Katera trditev za alkane **ni** pravilna?

*Melyik állítás **nem** helyes az alkánokra vonatkozóan?*

- A Alkani so nasičeni ogljikovodiki.
Az alkánok telített szénhidrogének.
- B Splošna formula alkanov z nerazvejeno verigo je C_nH_{2n+2} , z razvejeno verigo pa C_nH_{2n} .
Az elágazás nélküli (normális láncú) alkánok általános képlete C_nH_{2n+2} , az elágazó láncúaké pedig C_nH_{2n} .
- C Alkani so med drugim v nafti in zemeljskem plinu.
Az alkánok többek közt a kőolajban és a földgázban találhatóak meg.
- D Za alkane so značilne reakcije radikalske substitucije.
A gyökszubsztitúciók az alkánok jellegzetes reakciói.

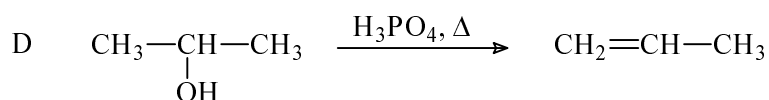
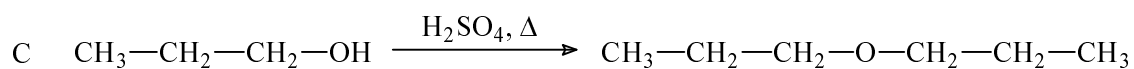
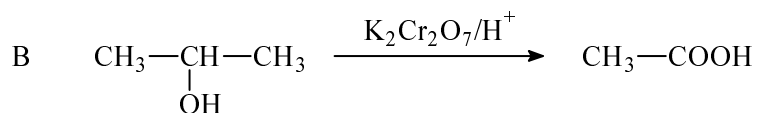
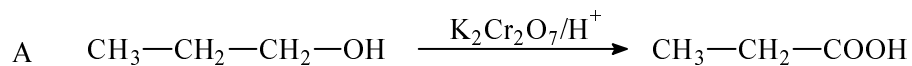
33. Katera trditev je pravilna za organske halogenide?

Melyik állítás helyes a halogénezett szerves vegyületekre vonatkozóan?

- A Vrelišča organskih halogenidov so vedno nižja od vrelišč ogljikovodikov z enakim številom ogljikovih atomov.
A halogénezett szerves vegyületek forráspontjai mindig alacsonyabbak az azonos szénatomszámú szénhidrogének forráspontjainál.
- B Organski halogenidi so dobro topni v vodi.
A halogénezett szerves vegyületek jól oldódnak a vízben.
- C Monosztituírani organski halogenidi so manj polarni kakor ogljikovodiki.
A monoszubsztituált halogénezett szerves vegyületek a szénhidrogéneknél kevésbé polárisak.
- D Gostota vseh jodoalkanov je večja od gostote vode.
A jód-alkánok sűrűsége nagyobb a víz sűrűségénél.

34. Katera reakcija *ni* značilna za alkohole?

Melyik reakció nem jellemző az alkoholokra?



35. Katere spojine dajo pozitivno Fehlingov test?

Melyik vegyületek mutathatók ki Fehling-reakcióval?

A Ketoni.
A ketonok.

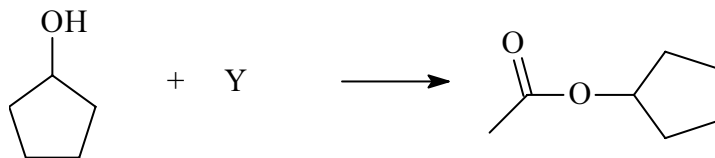
B Aldehydi.
Az aldehidok.

C Vse karbonilne spojine.
Minden karbonil vegyület.

D Estri.
Az észterek.

36. Spojina Y v navedeni reakcijski shemi je lahko:

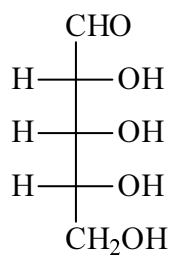
Az Y vegyület a reakciósémában lehet:



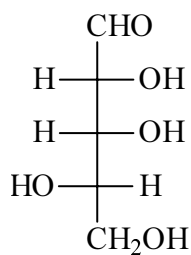
- A CH_3CHO
- B CH_3COCl
- C CH_3COCH_3
- D $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

37. Katera trditev je pravilna?

Melyik a helyes állítás?



A



B

- A Formulí spojini A in B predstavljata isti monosaharid.
Az A és a B vegyület képletei azonos monoszaridot képeznek.
- B Spojini sta aldopentozi.
A vegyületek aldopentózok.
- C Spojini imata različno molekulska formulo.
A vegyületek összegképlete eltérő.
- D Prikazani spojini imata štiri kiralne centre.
Az ábrázolt vegyületeknek négy királiscentrumuk van.

38. Katera trditev je pravilna za anilin (aminobenzen)?

Melyik állítás helyes az anilinra (fenil-aminra) vonatkozóan?

- A Anilin je dobro topen v vodi.
Az anilin vízben jól oldódik.
- B Anilin pridobivajo z redukcijo nitrobenzena.
Az anilint nitrobenzol redukálásával állítják elő.
- C Anilin je močnejša baza od amonijaka.
Az anilin az ammóniánál erősebb bázis.
- D Na anilinu potekajo elektrofilne substitucije počasneje kakor na benzenu.
Az anilinson az elektrofil szubsztitúciók lassabban mennek végbe, mint a benzolon.

39. Kako nastane dipeptid?

Hogyan keletkezik a dipeptid?

- A Pri reakciji med dvema peptidoma.
Két peptid közti reakcióban jön létre.
- B Pri reakciji med dvema aminokislinama.
Két aminosav közti reakcióban jön létre.
- C Pri reakciji med dvema aminoma.
Két amin közti reakcióban jön létre.
- D Pri reakciji med dvema amidoma.
Két amid közti reakcióban jön létre.

40. Iz katerih monomernih enot je sestavljen naslednji polimer?

Melyik monomer egységek alkotják a következő polimert?

