



Š i f r a k a n d i d a t a :

Državni izpitni center



M 1 6 1 4 3 1 1 1

SPOMLADANSKI IZPITNI ROK

K E M I J A

≡ Izpitna pola 1 ≡

Sreda, 1. junij 2016 / 90 minut

Dovoljeno gradivo in pripomočki:

Kandidat prinese nalivno pero ali kemični svinčnik, svinčnik HB ali B, radirko, šilček in računalno brez grafičnega zaslona in možnosti računanja s simboli. Kandidat dobi list za odgovore.

Priloga s periodnim sistemom je na perforiranem listu, ki ga kandidat pazljivo iztrga.

SPLOŠNA MATURA

NAVODILA KANDIDATU

Pazljivo preberite ta navodila.

Ne odpirajte izpitne pole in ne začenjajte reševati nalog, dokler vam nadzorni učitelj tega ne dovoli.

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

Izpitna pola vsebuje 40 nalog izbirnega tipa. Vsak pravilen odgovor je vreden 1 točko. Pri reševanju uporabite relativne atomske mase elementov iz periodnega sistema v prilogi.

Rešitve, ki jih pišite z nalivnim peresom ali s kemičnim svinčnikom, vpisujte **v izpitno polo** tako, da obkrožite črko pred pravilnim odgovorom. Sproti izpolnite še **list za odgovore**. Vsaka naloga ima samo **en** pravilen odgovor. Naloge, pri katerih bo izbranih več odgovorov, in nejasni popravki bodo ocenjeni z 0 točkami.

Zaupajte vase in v svoje zmožnosti. Želimo vam veliko uspeha.

Ta pola ima 16 strani, od tega 3 prazne.

PERIODNI SISTEM ELEMENTOV

VIII
18

	1																2																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																															
	H 1,008																He 4,003																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																															
2	I				II				3				4				5				6				7				8				9				10				11				12				13				14				15				16				17				18																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																											
	3				11				19				27				35				43				51				59				67				75				83				91				99				107				115				123				131				139				147				155				163				171				179				187				195				203				211				219				227				235				243				251				259				267				275				283				291				299				307				315				323				331				339				347				355				363				371				379				387				395				403				411				419				427				435				443				451				459				467				475				483				491				499				507				515				523				531				539				547				555				563				571				579				587				595				603				611				619				627				635				643				651				659				667				675				683				691				699				707				715				723				731				739				747				755				763				771				779				787				795				803				811				819				827				835				843				851				859				867				875				883				891				899				907				915				923				931				939				947				955				963				971				979				987				995				1003				1011				1019				1027				1035				1043				1051				1059				1067				1075				1083				1091				1099				1107				1115				1123				1131				1139				1147				1155				1163				1171				1179				1187				1195				1203				1211				1219				1227				1235				1243				1251				1259				1267				1275				1283				1291				1299				1307				1315				1323				1331				1339				1347				1355				1363				1371				1379				1387				1395				1403				1411				1419				1427				1435				1443				1451				1459				1467				1475				1483				1491				1499				1507				1515				1523				1531				1539				1547				1555				1563				1571				1579				1587				1595				1603				1611				1619				1627				1635				1643				1651				1659				1667				1675				1683				1691				1699				1707				1715				1723				1731				1739				1747				1755				1763				1771				1779				1787				1795				1803				1811				1819				1827				1835				1843				1851				1859				1867				1875				1883				1891				1899				1907				1915				1923				1931				1939				1947				1955				1963				1971				1979				1987				1995				2003				2011				2019				2027				2035				2043				2051				2059				2067				2075				2083				2091				2099				2107				2115				2123				2131				2139				2147				2155				2163				2171				2179				2187				2195				2203				2211				2219				2227				2235				2243				2251				2259				2267				2275				2283				2291				2299				2307				2315				2323				2331				2339				2347				2355				2363				2371				2379				2387				2395				2403				2411				2419				2427				2435				2443				2451				2459				2467				2475				2483				2491				2499				2507				2515				2523				2531				2539				2547				2555				2563				2571				2579				2587				2595				2603				2611				2619				2627				2635				2643				2651				2659				2667				2675				2683				2691				2699				2707				2715				2723				2731				2739				2747				2755				2763				2771				2779				2787				2795				2803				2811				2819				2827				2835				2843				2851				2859				2867				2875				2883				2891				2899				2907				2915				2923				2931				2939				2947				2955				2963				2971				2979				2987				2995				3003				3011				3019				3027				3035				3043				3051				3059				3067				3075				3083				3091				3099				3107				3115				3123				3131				3139				3147				3155				3163				3171				3179				3187				3195				3203				3211				3219				3227				3235				3243				3251				3259				3267				3275				3283				3291				3299				3307				3315				3323				3331				3339				3347				3355				3363				3371				3379				3387				3395				3403				3411				3419				3427				3435				3443				3451				3459				3467				3475				3483				3491				3499				3507				3515				3523				3531				3539				3547				3555				3563				3571				3579				3587				3595				3603				3611				3619				3627				3635				3643				3651				3659				3667				3675				3683				3691				3699				3707				3715				3723				3731				3739				3747				3755				3763				3771				3779				3787				3795				3803				3811				3819				3827				3835				3843				3851				3859				3867				3875				3883				3891				3899				3907				3915				3923				3931				3939				3947				3955				3963				3971				3979				3987				3995				4003				4011				4019				4027				4035				4043				4051				4059				4067				4075				4083				4091				4099				4107				4115				4123				4131				4139				4147				4155				4163				4171				4179				4187				4195				4203				4211				4219				4227				4235				4243				4251				4259				4267				4275				4283				4291				4299				4307				4315				4323				4331				4339				4347				4355				4363				4371				4379				4387				4395				4403				4411				4419				4427				4435				4443				4451				4459				4467				4475				4483				4491				4499				4507				4515				4523				4531				4539				4547				4555				4563				4571				4579				4587				4595				4603				4611				4619				4627				4635				4643				4651				4659				4667				4675				4683				4691				4699				4707				4715				4723				4731				4739				4747				4755				4763				4771				4779				4787				4795				4803				4811				4819				4827				4835				4843				4851				4859				4867				4875				4883				4891				4899				4907				4915				4923				4931				4939				4947				4955				4963				4971				4979				4987				4995				5003				5011				5019				5027				5035				5043				5051				5059				5067				5075				5083				5091				5099				5107				5115				5123				5131				5139				5147				5155				5163				5171				5179				5187				5195				5203				5211				5219				5227				5235				5243				5251				5259				5267				5275				5283				5291				5299				5307				5315				5323				5331				5339				5347				5355				5363				5371				5379				5387				5395				5403				5411				5419				5427				5435				5443				5451				5459				5467				5475				5483				5491				5499				5507				5515				5523				5531				5539				5547				5555				5563				5571				5579				5587				5595				5603				5611				5619				5627				5635				5643				5651				5659				5667				5675				5683				5691				5699				5707				5715				5723				5731				5739				5747				5755				5763				5771				5779				5787				5795				5803				5811				5819				5827				5835				5843				5851				5859				5867				5875				5883				5891				5899				5907				5915				5923				5931				5939				5947				5955				5963				5971				5979				5987				5995				6003				6011				6019				6027				6035				6043				6051				6059				6067				6075				6083				6091				6099				6107				6115				6123				6131				6139				6147				6155				6163				6171				6179				6187				6195				6203				6211				6219				6227				6235				6243				6251				6259				6267				6275				6283				6291				6299				6307				6315				6323				6331				6339				6347				6355				6363				6371				6379				6387				6395				6403				6411				6419				6427				6435				6443				6451				6459				6467				6475				6483				6491				6499				6507				6515				6523				6531				6539				6547				6555				6563				6571				6579				6587				6595				6603				6611				6619				6627				6635				6643				6651				6659				6667				6675				6683				6691				6699				6707				6715				6723				6731				6739				6747				6755				6763				6771				6779				6787				6795				6803				6811				6819				6827				6835				6843				6851				6859				6867				6875				6883				6891				6899				6907				6915				6923				6931				6939				6947				6955				6963				6971				6979				6987				6995				7003				7011				7019				7027				7035				7043				7051				7059				7067				7075				7083				7091				7099				7107				7115				7123				7131				7139				7147				7155				7163				7171				7179				7187				7195				7203				7211				7219				7227				7235				7243				7251				7259				7267				7275				7283				7291				7299				7307				7315				7323				7331				7339				7347				7355				7363				7371				7379				7387				7395				7403				7411				7419			



Prazna stran



1. Mediana smrtne doze kuhinjske soli ima vrednost 3000 mg/kg telesne mase (podgane, oralno). V preiskovani populaciji so podgane z enako maso 0,30 kg. Katera trditev je pravilna?
 - A Če vsaka podgana zaužije 3000 mg kuhinjske soli, pogine polovica populacije.
 - B Verjetnost, da podgana pogine po stiku s kuhinjsko soljo, je 50 %.
 - C Če vsaka podgana zaužije 1,4 g kuhinjske soli, pogine več kot polovica populacije.
 - D Če podgane vdihujejo hlape nasičene raztopine kuhinjske soli, pogine več kot polovica populacije.

2. Katera delca sta izotopa?
 - A ^{18}O in $^{18}\text{O}^{2-}$
 - B ^{18}O in ^{17}O
 - C $^{19}\text{O}^{2-}$ in $^{19}\text{F}^{-}$
 - D ^{18}O in ^{18}N

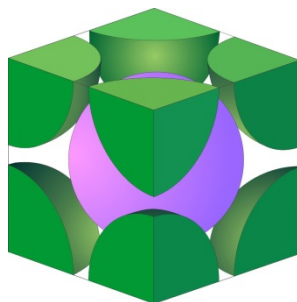
3. Katera elektronska konfiguracija je pravilna za ion Se^{2-} ?
 - A $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^2$
 - B $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$
 - C $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$
 - D $[\text{Ar}] 3d^{10} 4p^6$

4. Katero zaporedje elementov pravilno prikazuje naraščanje njihove elektronegativnosti?
 - A $\text{Na} < \text{Mg} < \text{Al}$
 - B $\text{Be} < \text{Mg} < \text{Ca}$
 - C $\text{F} < \text{Cl} < \text{Br}$
 - D $\text{Cl} < \text{S} < \text{P}$

5. Katera trditev najbolje opisuje vez v molekuli HCl?
 - A Vez nastane zaradi elektrostatskega privlaka med vodikovimi in kloridnimi ioni.
 - B Med atomom vodika in atomom klora v molekuli prevladuje vodikova vez.
 - C Vez nastane med elektropozitivnim vodikovim jedrom in elektronegativnim kloridnim jedrom obeh atomov.
 - D Vez med atomom vodika in atomom klora v molekuli je močnejša kakor vez med molekulami HCl.



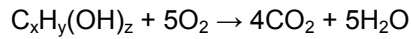
6. V kateri molekuli je kot med vezmi najmanjši?
- A H_2O
 - B BeCl_2
 - C BF_3
 - D SF_6
7. Katere vezi oziroma sile prevladujejo med molekulami vodikovega bromida?
- A Kovalentne vezi.
 - B Vodikove vezi.
 - C Orientacijske sile.
 - D Disperzijske sile.
8. Slika predstavlja model kristala cezijevega klorida. Kakšno je koordinacijsko število v danem kristalu?



- A $\text{CsCl}_{4/4}$
 - B $\text{CsCl}_{4/8}$
 - C $\text{CsCl}_{6/6}$
 - D $\text{CsCl}_{8/8}$
9. V vzorcu Fe_3O_4 je $1,44 \cdot 10^{23}$ oksidnih ionov. Izračunajte maso železa v vzorcu.
- A 4,66 g
 - B 10,0 g
 - C 13,4 g
 - D 17,8 g



10. Za dano reakcijo ugotovite vrednosti x , y in z , da bo enačba reakcije urejena.

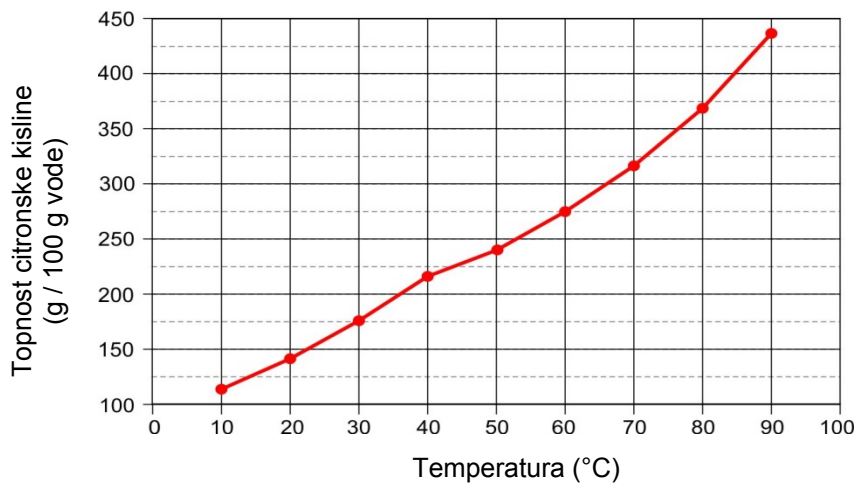


- A $x = 4, y = 7, z = 3$
- B $x = 4, y = 10, z = 2$
- C $x = 4, y = 8, z = 2$
- D $x = 8, y = 10, z = 3$

11. Katera kemijska reakcija je endotermna?

- A $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- B $HNO_3 + KOH \rightarrow KNO_3 + H_2O$
- C $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$
- D $2NaCl \rightarrow 2Na + Cl_2$

12. Kolikšen je masni delež citronske kisline v nasičeni raztopini pri $60\text{ }^\circ\text{C}$?



- A 0,364
- B 0,636
- C 0,733
- D 2,75

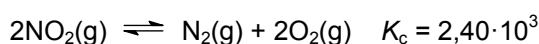
13. Katera trditev o raztopinah je pravilna?

- A Topnost trdnih, tekočih in plinastih snovi narašča z višanjem temperature.
- B Hidratacija je endotermni proces.
- C Topnost plinov narašča z višanjem tlaka.
- D Intenzivno mešanje raztopine poveča topnost topjenca v topilu.

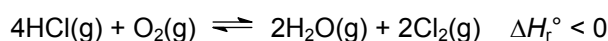


14. V posodi imamo 1 g cinka, ki mu dolijemo 100 mL raztopine HCl. V katerem primeru je reakcija med cinkom in klorovodikovo kislino najhitrejša?
- A Manjše koščke cinka raztopimo v 0,1 M raztopini HCl.
 B Ploščico cinka raztopimo v 1,0 M raztopini HCl.
 C Ploščico cinka raztopimo v vroči 0,5 M raztopini HCl.
 D Cink v prahu raztopimo v vroči 1,0 M raztopini HCl.

15. Pri določeni temperaturi imamo v posodi s prostornino 10,0 L v ravnotežju 0,175 mol L⁻¹ dušikovega dioksida in 1,50 mol L⁻¹ dušika. Kolikšna je ravnotežna koncentracija kisika?



- A 0,143 mol L⁻¹
 B 7,00 mol L⁻¹
 C 16,7 mol L⁻¹
 D 49,0 mol L⁻¹
16. Katera sprememba vpliva na ravnotežje spodnje reakcije tako, da nastane več produktov?



- A Dodamo katalizator.
 B Zvišamo temperaturo.
 C Povečamo tlak.
 D Zmanjšamo koncentracijo kisika.
17. Katero ravnotežje je najbolj pomaknjeno v desno?

- A $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$
 B $\text{HCOOH} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCOO}^- + \text{H}_3\text{O}^+$
 C $\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NO}_3^- + \text{H}_3\text{O}^+$
 D $\text{HClO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{ClO}_2^- + \text{H}_3\text{O}^+$

18. V preiskovano raztopino smo dodali kapljico indikatorja fenolftaleina. Raztopina se je obarvala vijolično. Katera trditev o tej raztopini je pravilna?
- A Koncentracija hidroksidnih ionov v tej raztopini je manjša kot 10⁻⁷ mol L⁻¹.
 B Če raztopini dodamo vodo, se njen pH zveča.
 C Vijolično obarvanje izgine, če raztopini dodamo zadostno količino HCl(aq).
 D Raztopino lahko nevtraliziramo z dodatkom kalcijevega oksida.



M 1 6 1 4 3 1 1 1 0 9

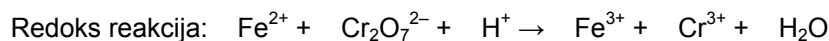
19. V erlenmajerico z raztopino kalcijevega hidroksida dodamo kapljico metiloranža. V bireti je klorovodikova kislina s koncentracijo $0,120 \text{ mol L}^{-1}$. Za titracijo porabimo $25,0 \text{ mL}$ klorovodikove kisline. Katera trditev o tej titraciji je pravilna?

- A V ekvivalentni točki je koncentracija kalcijevih ionov enaka koncentraciji kloridnih ionov.
- B Pred titracijo je v erlenmajerici $0,00300 \text{ mol}$ kalcijevega hidroksida.
- C Pri dodajanju titranta se koncentracija hidroksidnih ionov v erlenmajerici manjša.
- D Pri tej reakciji nastane slabo disociirana spojina, zato v ekvivalentni točki raztopina zelo slabo prevaja električni tok.

20. Pri kateri reakciji nastane bela oborina? Vse raztopine imajo koncentracijo $0,1 \text{ mol L}^{-1}$.

- A $\text{NaOH(aq)} + \text{H}_2\text{SO}_4\text{(aq)} \rightarrow$
- B $\text{KCl(aq)} + \text{AgNO}_3\text{(aq)} \rightarrow$
- C $\text{Pb(NO}_3)_2\text{(aq)} + \text{Ca(NO}_3)_2\text{(aq)} \rightarrow$
- D $\text{CH}_3\text{COOH(aq)} + \text{NaHCO}_3\text{(aq)} \rightarrow$

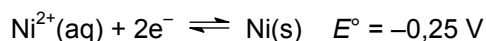
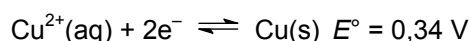
21. Dana je neurejena enačba redoks reakcije. Uredite jo in ugotovite množinsko razmerje med oksidantom in reducentom v tej reakciji.



- A $n(\text{oksidant}) : n(\text{reducent}) = 1 : 3$
- B $n(\text{oksidant}) : n(\text{reducent}) = 3 : 1$
- C $n(\text{oksidant}) : n(\text{reducent}) = 1 : 6$
- D $n(\text{oksidant}) : n(\text{reducent}) = 6 : 1$

22. Galvanski člen je sestavljen iz bakrovega polčlena in nikljevega polčlena.

Standardna elektrodna potenciala:



Katera trditev o tem galvanskem členu je pravilna?

- A Galvanski člen proizvaja $0,59 \text{ V}$ izmenične napetosti.
- B Elektroni potujejo po žici od nikljeve k bakrovi elektrodi.
- C Nikljevi ioni se reducirajo v elementarni nikelj.
- D Katoda je iz niklja, anoda je iz bakra.



23. V kateri koordinacijski spojini ima prehodni element oksidacijsko število +2?

- A $K_4[Fe(CN)_6]$
- B $Na_2[UF_6]$
- C $[PtCl_4(NH_3)_2]$
- D $K[Au(CN)_2]$

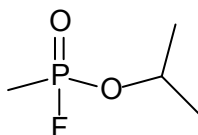
24. Katera trditev o halogenih je pravilna?

- A Zaradi velike strupenosti je uporaba klora v državah EU prepovedana.
- B Brom je rdečerjava tekočina sladkega okusa in prijetnega vonja.
- C Jod je trdna vijolična snov, ki že pri blagem segrevanju disociira.
- D Fluor reagira z mnogimi elementi, celo z nekaterimi žlahtnimi plini.

25. Katera trditev je pravilna za anorganske snovi?

- A V avtomobilskih akumulatorjih je elektrolit raztopina žveplove kisline H_2SO_4 .
- B Boksit je mineral s formulo Al_2S_3 , iz katerega z elektrolizo pridobivamo elementarno žveplo.
- C Amonijak je močna baza, ker ima polarne molekule.
- D HNO_3 je pri sobnih pogojih rdečerjav plin.

26. Izberite pravilno molekulsko formulo za bojni strup s trivialnim imenom sarin.



- A $C_3H_8FO_2P$
- B $C_4H_9FO_2P$
- C $C_4H_{10}FO_2P$
- D FO_2P

27. Naravni organski spojini aldoheksoza in ketoheksoza imata molekulsko formulo $C_6H_{12}O_6$. Kakšna izomera sta spojini?

- A *Cis-trans* (geometrijska) izomera.
- B Verižna izomera.
- C Položajna izomera.
- D Funkcionalna izomera.



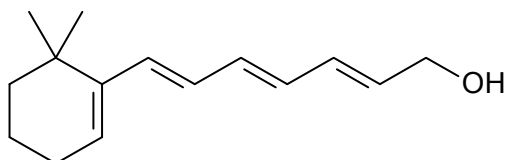
28. Izberite pravilno trditev za prekinitev vezi v molekuli klora.

- A Svetloba ustrezne valovne dolžine omogoči homolitsko prekinitev vezi.
- B Pri heterolitski prekinitvi vezi nastaneta dva klorova radikala.
- C Prekinitev vezi med atomoma je eksotermni proces.
- D Za homolitsko prekinitev vezi moramo znižati temperaturo reakcijske zmesi.

29. Katera trditev **ni** pravilna za nasičene ogljikovodike?

- A Cikloalkane lahko z močnimi reducenti reduciramo do ogljikovega dioksida in vode.
- B Alkani s krajšo verigo imajo nižja vrelišča kakor alkani z daljšo verigo.
- C Pri kloriranju ciklopentana pri povišani temperaturi nastane en monosubstituiran organski produkt.
- D Ogljikovi atomi v alkanih in cikloalkanah so sp^3 -hibridizirani.

30. Katera trditev **ni** pravilna za prikazano spojino?



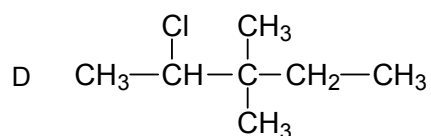
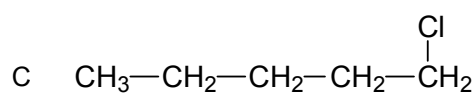
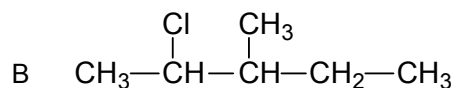
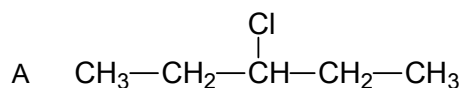
- A Pri elektrofilni adiciji 2 mol broma na 0,5 mol spojine dobimo nasičeno spojino.
- B Spojina se dobro topi v maščobah.
- C Za spojino so značilne nukleofilne adicije.
- D Spojina ima molekulska formulo $C_{15}H_{22}O$.

31. Pri katerem razmerju med reaktantoma bo organska spojina popolnoma zgorela?

- A $2C_4H_{10} + 13O_2 \rightarrow$
- B $2C_6H_6 + 14O_2 \rightarrow$
- C $C_4H_8 + 4O_2 \rightarrow$
- D $C_5H_{10} + 7O_2 \rightarrow$



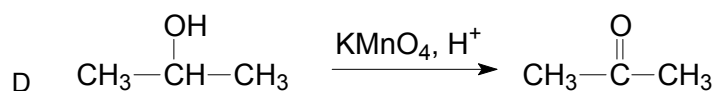
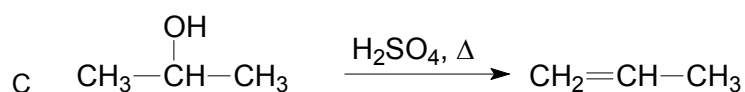
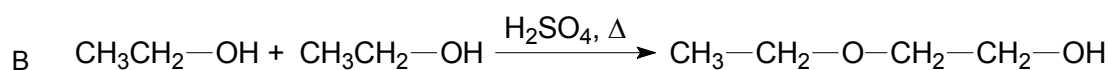
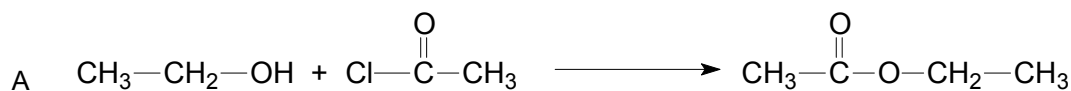
32. Katera spojina *ni* sekundarni alkil klorid?



33. V katerem zaporedju so spojine razvrščene po naraščajočem vrelišču?

- A Fenol < metoksibenzen < benzojska kislina.
 B Voda < etanol < dietil eter.
 C Metil etanoat < etil etanoat < butanojska kislina.
 D Metanol < metan < metanojska kislina.

34. Pri kateri reakcijski shemi je napisan napačen organski produkt?

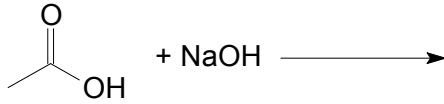


35. Pri reakciji cikloheksanona z vodikom v prisotnosti platine kot katalizatorja nastane

- A cikloheksen.
 B cikloheksan.
 C cikloheksanol.
 D cikloheksanal.



36. Kaj nastane pri navedeni reakciji?



- A $\text{CH}_3\text{CONa} + \text{H}_2\text{O}_2$
- B $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa} + \text{O}_2$
- C $\text{CH}_3\text{ONa} + \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$
- D $\text{NaCH}_3\text{COO} + \text{H}_2\text{O}$
37. Katera trditev je pravilna?
- A Škrob je glavna sestavina lesa in rastlinskih vlaken, v človeški prehrani predstavlja balastno snov.
- B Pri hidrolizi se škrob in glikogen pretvorita v D-glukozo.
- C Celuloza, glikogen in škrob so zgrajeni iz molekul D-glukoze in D-fruktoze.
- D V industrijskem merilu poteka proizvodnja saharoze iz škroba pri visokih temperaturah in tlakih.
38. Katera trditev *ni* pravilna?
- A Pri bazični hidrolizi voskov nastanejo soli višjih maščobnih kislin in glicerol.
- B Maslo postane žarko zaradi oksidacije z zračnim kisikom.
- C Pri pranju s trdo vodo so mila manj učinkovita, ker nastanejo netopne kalcijeve soli višjih maščobnih kislin.
- D Steroidi imajo tetraciklični skelet in spadajo med neumljive lipide, ker iz njih ne moremo pripraviti mil.
39. Katera formula predstavlja aminokislino lizin pri $\text{pH} = 1$?
- A $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$
- B $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COO}^-$
- C $\text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\text{NH}_3^+}{\text{CH}}-\text{COOH}$
- D $\text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COO}^-$



40. Katera od navedenih spojin lahko tvori kondenzacijski polimer?

- A Vinil klorid.
- B Stiren.
- C Butan-1-ol.
- D Aminoetanojska kislina.



M 1 6 1 4 3 1 1 1 1 5

Prazna stran



Prazna stran