

CHEMIJA

Valstybinio brandos egzamino užduotis
Pakartotinė sesija

2022 m. liepos 5 d.

Egzamino trukmė – 3 val. (180 min.)

NURODYMAI

1. Gavę užduoties sąsiuvinį, jo priedą ir atsakymų lapą, pasitikrinkite, ar juose nėra tuščių lapų arba kito aiškiai matomo spausdinimo broko. Pastebėję praneškite egzamino vykdytojui.
2. **Įsitikinkite, kad ant jūsų atsakymų lapo užklijuotas kodas, kurio numeris sutampa su jūsų eilės numeriu egzamino vykdymo protokole.**
3. Atsakymus į užduoties klausimus pirmiausia galite rašyti užduoties sąsiuvinyje, kuriame yra palikta vietos juodraščiui. Jei neabejojate dėl atsakymo, iš karto rašykite atsakymų lape. **Vertintojams bus pateikiamas tik atsakymų lapas!**
4. Per egzaminą galite rašyti juodai rašančiu tušinuku, pieštuku, naudotis trintuku, liniuote ir skaičiuotuvu be tekstinės atminties.
5. **Atsakymų lape** rašykite ir braižykite **tik juodai** rašančiu tušinuku tvarkingai ir įskaitomai. Atsakymų lape nesinaudokite trintuku ir koregavimo priemonėmis.
6. Saugokite atsakymų lapą (neįplėškite ir nesulamdykite). Sugadintuose lapuose įrašyti atsakymai nebus vertinami.
7. Pasirinktus atsakymus į **I dalies** klausimus atsakymų lape pažymėkite kryželiu (žymėkite tik vieną atsakymo variantą). Jei pažymėsite neaiškiai arba daugiau kaip vieną atsakymo variantą, tas klausimas bus vertinamas 0 taškų. Suklydę atsakymą galite taisyti atsakymų lape nurodytoje vietoje.
8. **II dalies** klausimų atsakymus įrašykite tam skirtoje atsakymų lapo vietoje.
9. **III dalies** klausimų sprendimus ir atsakymus įrašykite tam skirtoje atsakymų lapo vietoje. **Už ribų parašyti sprendimai ir atsakymai nebus vertinami.**
10. Neatsakę į kurį nors klausimą, nenusiminkite ir stenkitės atsakyti į kitus.
11. Atsakymų lape neturi būti užrašų ar kitokių ženklų, kurie leistų identifikuoti darbo autorių.
12. Pasibaigus egzaminui, užduoties sąsiuvinį galite pasiimti.

Linkime sėkmės!

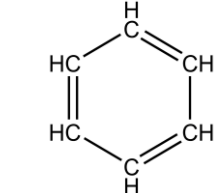
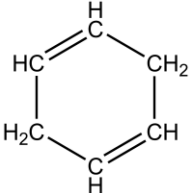
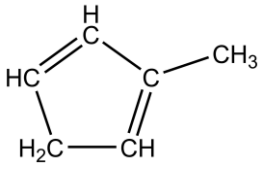
I dalis

Teisingas atsakymas į kiekvieną I dalies klausimą vertinamas vienu tašku. Į šiuos klausimus yra tik po vieną teisingą atsakymą.

01. Kuriuo būdu pramonėje yra gaunamas natris?

- A Elektrolizuojant NaCl lydalą
- B Elektrolizuojant NaCl vandeninį tirpalą
- C Vandenilio dujomis redukuojant Na_2O
- D Anglies(II) oksido dujomis redukuojant Na_2O

02. Kurioje molekulėje visi ryšiai tarp anglies atomų yra vienodo ilgio?

A		B	
C		D	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$

03. Kurioje eilutėje teisingai užrašyta magnio fosfato formulė?

- A MgPO_4
- B Mg_3PO_4
- C $\text{Mg}_2(\text{PO}_4)_3$
- D $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$

04. Vandenilio jonų koncentracija skrandžio sultyse yra maždaug milijoną kartų didesnė negu gryname vandenyje. Koks apytiksliai yra skrandžio sulčių pH?

- A 1
- B 2
- C 6
- D 7

05. Kurioje molekulėje cheminis ryšys yra silpniausias?

- A IBr
- B ICl
- C I_2
- D Cl_2

06. Kurioje eilutėje užrašyti visi metalai reaguoja su nikelio(II) chlorido vandeniniu tirpalu?

- A Zn, Sn, Mn
- B Fe, Zn, Al
- C Cu, Pb, Ag
- D Fe, Al, Ag

07. Kurio iš šių atomų spindulys yra mažiausias?

- A Na
- B Mg
- C Ca
- D K

08. Kuriuo atveju pavaizduota mažiausios molekulinės masės tretinio alkoholio formulė?

$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{C}_3\text{H}_7-\text{C}-\text{C}_3\text{H}_7 \\ \\ \text{C}_3\text{H}_7 \end{array}$
A	B	C	D

09. Kurioje iš šių molekulių visi cheminiai ryšiai yra kovalentiniai nepoliniai?

- A S₈
- B HCl
- C H₂O
- D NH₃

10. Chemijos pramonėje azoto šaltinis yra:

- A oras;
- B nafta;
- C amoniakas;
- D gamtinės dujos.

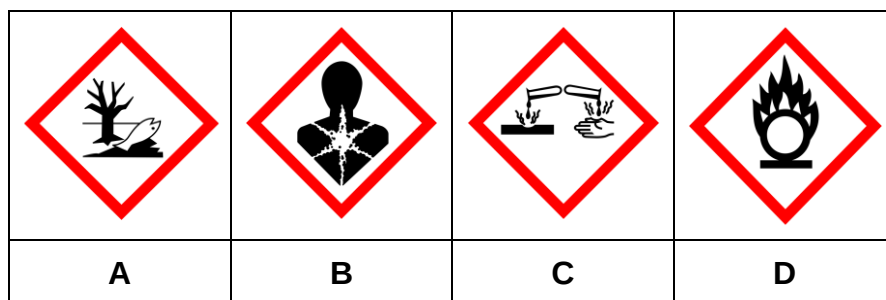
11. Kurio iš šių oksidų rūgštinės savybės yra silpniausios?

- A SO₃
- B SiO₂
- C MgO
- D K₂O

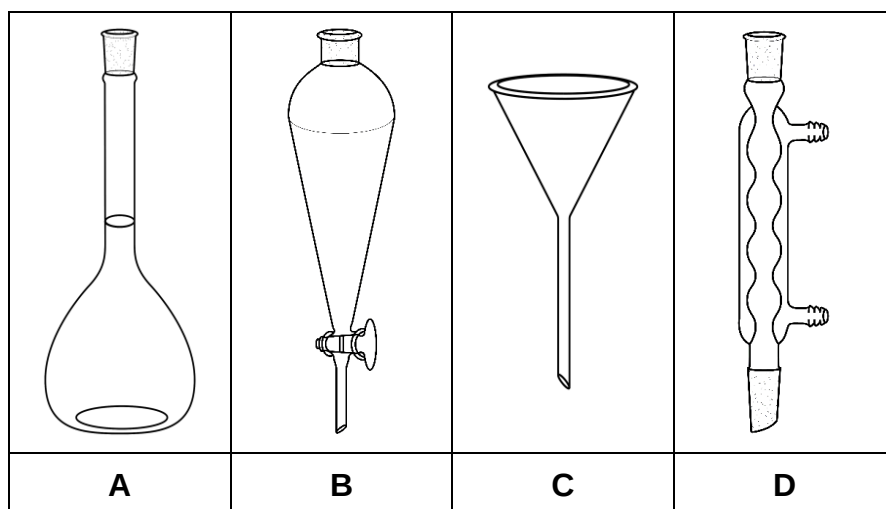
12. Sieros atomui virstant S²⁻ jonu:

- A sieros atomas netenka dviejų elektronų;
- B sieros atomo branduolys prisijungia du protonus;
- C sieros atomo branduolys netenka dviejų protonų;
- D neutronų skaičius abiejų dalelių branduoliuose nesikeičia.

13. Kuri piktograma turi būti užklijuota ant buteliuko su natrio šarmo granulėmis?



14. Kuris iš pavaizduotų cheminių indų yra dalijamasis piltuvas¹?

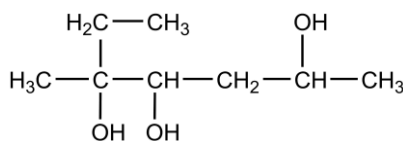


15. Kokia spalva kalio jonai nudažo liepsną?

- A Žalia
- B Geltona
- C Violetinė
- D Plytų raudonumo

16. Koks šio junginio pavadinimas pagal IUPAC nomenklatūrą?

- A 3-metil-3,4,6-heptantriolis
- B 5-metil-2,4,5-heptantriolis
- C 2-etil-2,3,5-heksantriolis
- D 5-etil-2,4,5-heksantriolis



17. Kurioje eilutėje užrašyta nesočiosios karboksirūgšties molekulinė formulė?

- A $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{O}_2$
- B $\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{O}_2$
- C $\text{C}_{14}\text{H}_{26}\text{O}_2$
- D $\text{C}_{26}\text{H}_{52}\text{O}_2$

¹ dalijamasis piltuvas – rozdzielacz – делительная воронка

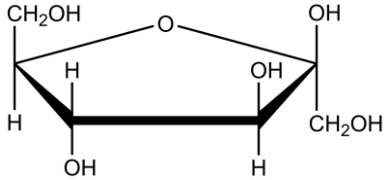
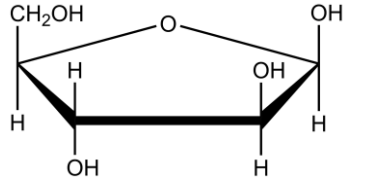
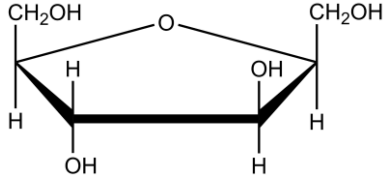
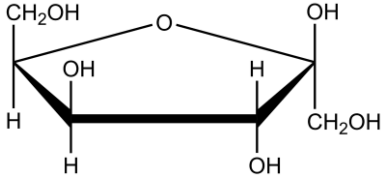
18. Kalcio karbidui reaguojant su vandeniu, susidaro etino dujos ir:

- A CaO ;
- B CaCO_3 ;
- C Ca(OH)_2 ;
- D $\text{Ca(HCO}_3)_2$.

19. Iš kurio junginio pramonėje gaminamas polipropenas?

- A $\text{H}_2\text{C} = \text{CH}_2$
- B $\text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{CH}_3$
- C $\text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_5$
- D $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{CH} = \text{CH} - \text{C}_6\text{H}_5$

20. Kuriuo atveju pavaizduota ciklinės formos fruktozės molekulė?

	
A	B
	
C	D

21. Kuris junginys gaunamas, oksiduojant 1-butanolį?

- A Butenas
- B Butanalis
- C Butanonas
- D 2-butanolis

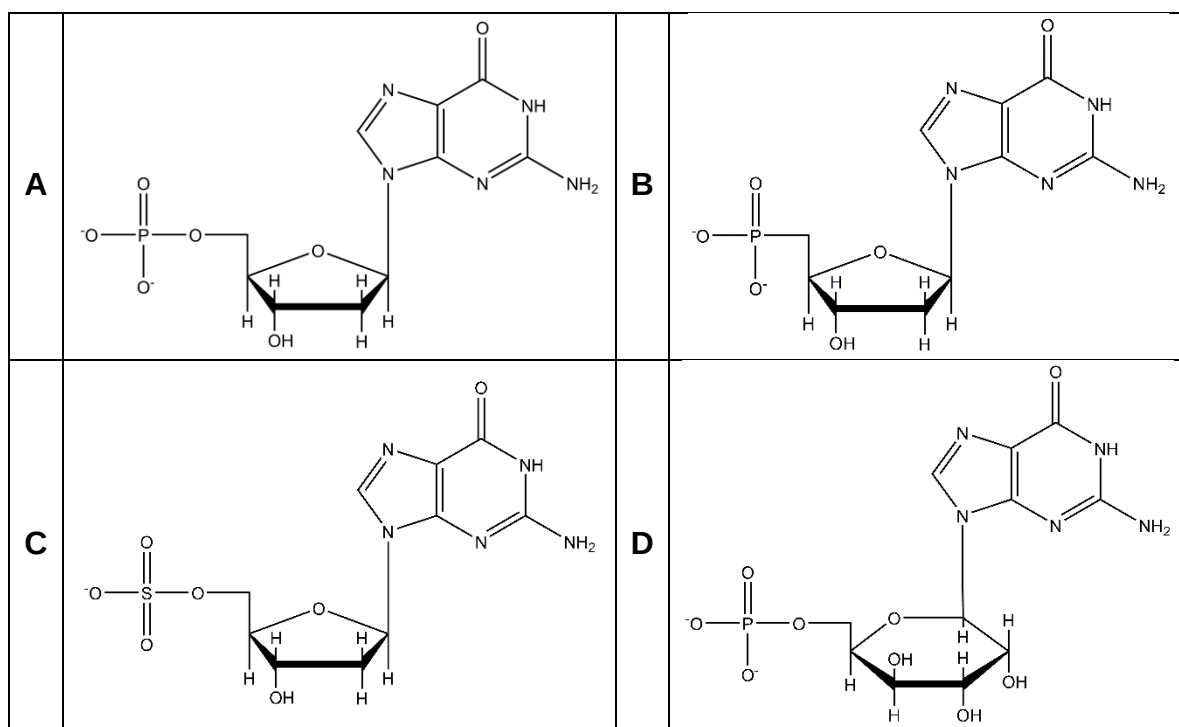
22. Koks junginio $\text{HCOOCH(CH}_3)_2$ pavadinimas?

- A Propilmetanoatas
- B Metilpropanoatas
- C Dimetilmetanoatas
- D Etilmetilmetanoatas

23. Kurioje eilutėje nurodytoms medžiagoms reaguojant su KOH(aq) išsiskirs dujos?

- A Al_2O_3 ir Al
- B NH_4Cl ir Al
- C Al_2O_3 ir Al(OH)_3
- D NH_4Cl ir Al(OH)_3

24. Kuris junginys yra gamtinių nukleorūgščių sudėtinė dalis?



25. Kuri reakcija vyks, kalcio gabaliuką įmetus į vandenį?

- A $\text{Ca(k)} + \text{H}_2\text{O(s)} \rightarrow \text{CaO(k)} + \text{H}_2\text{(d)}$
- B $2\text{Ca(k)} + 2\text{H}_2\text{O(s)} \rightarrow 2\text{CaH}_2\text{(aq)} + \text{O}_2\text{(d)}$
- C $\text{Ca(k)} + 2\text{H}_2\text{O(s)} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2\text{(aq)} + \text{H}_2\text{(d)}$
- D $\text{Ca(k)} + 4\text{H}_2\text{O(s)} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2\text{(aq)} + 3\text{H}_2\text{(d)} + \text{O}_2\text{(d)}$

26. Kurioje eilutėje užrašyta metano chlorinimo grandinės nutrūkimo reakcija¹?

- A $\text{CH}_4 \rightarrow \cdot\text{CH}_3 + \text{H}\cdot$
- B $\text{CH}_4 + \text{Cl}\cdot \rightarrow \cdot\text{CH}_3 + \text{HCl}$
- C $\text{CH}_4 + \text{Cl}\cdot \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl} + \text{H}\cdot$
- D $\cdot\text{CH}_3 + \text{Cl}\cdot \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl}$

27. Remdamiesi užduoties priede pateikta 5 lentelė, nustatykite, kurio iš šių 0,1 mol/l koncentracijos vandeninių tirpalų pH yra didžiausias.

- A $\text{NH}_3\text{(aq)}$
- B $\text{CH}_3\text{NH}_2\text{(aq)}$
- C $(\text{CH}_3)_3\text{N(aq)}$
- D $(\text{CH}_3)_2\text{NH(aq)}$

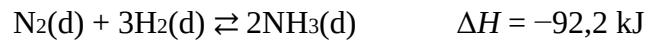
¹ grandinės nutrūkimo reakcija – reakcija zerwania łańcucha – реакция обрыва цепи

28. Kuri medžiaga šioje reakcijoje yra oksidatorius, o kuri – reduktorius?



	Oksidatorius	Reduktorius
A	KMnO ₄	H ₂ SO ₄
B	KMnO ₄	H ₂ O ₂
C	H ₂ O ₂	H ₂ SO ₄
D	H ₂ O ₂	KMnO ₄

29. Kokiomis sąlygomis amoniako išeiga bus didžiausia?



- A** Didelis slėgis ir žema temperatūra
- B** Didelis slėgis ir aukšta temperatūra
- C** Mažas slėgis ir aukšta temperatūra
- D** Mažas slėgis ir žema temperatūra

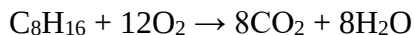
30. Kuri iš šių rūgščių yra naudojama kaip maisto priedas?

- A** Metano rūgštis
- B** Etano rūgštis
- C** Propano rūgštis
- D** Butano rūgštis

II dalis

Teisingas atsakymas į kiekvieną II dalies klausimą vertinamas vienu tašku.

1. Dirizablių kurui naudojamas oktenas C_8H_{16} . Okteno degimo reakcijos lygtis yra tokia:



Dalis vandens, kuris susidaro okteno degimo metu, yra kondensuojama ir saugoma, kad nepasikeistų orlaivio masė. Apskaičiuokite, kokia išsiskyrusio vandens masės dalis procentais turėtų būti kondensuojama, kad dirizablio masė nepasikeistų. Atsakymą pateikite suapvalintą iki sveikojo skaičiaus.

Juodraštis

Ats.: %

2. Užrašykite mažiausios molekulinės masės 2-aminorūgšties molekulinę formulę.

Juodraštis

Ats.:

3. Įvardykite 3 periodui priskiriamą elementą, kurio branduolyje yra daugiausia protonų.

Juodraštis

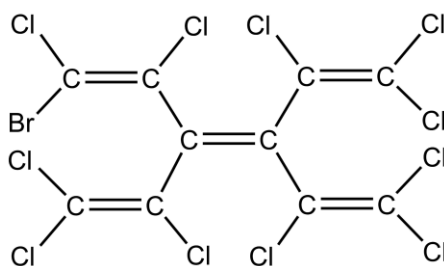
Ats.:

4. Užrašykite aukščiausią oksidacijos laipsnį, kurį junginiuose gali įgauti chloras.

Juodraštis

Ats.:

5. Kiek erdvinį izomerų turi šis organinis junginys?



Juodraštis

Ats.:

6. Įvardykite procesą, kuriam vykstant ilgesnės grandinės angliavandeniliai skaidomi į trumpesnės grandinės junginius.

Juodraštis

Ats.:

7. Pramoninė azoto rūgšties gamyba vyksta pagal tokią schemą: $N_2 \rightarrow X \rightarrow NO \rightarrow Y \rightarrow HNO_3$. Užrašykite junginių X ir Y chemines formules.

Juodraštis

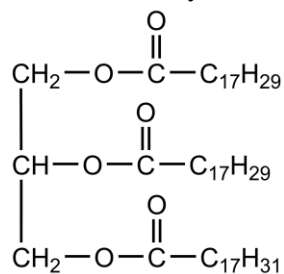
Ats.: $X =$ $Y =$

8. Užrašykite monomero, iš kurio gamtoje susidaro krakmolas, molekulinę formulę.

Juodraštis

Ats.:

9. Kiek produktų susidarys, visiškai hidrolizavus šių riebalų molekulę?



Juodraštis

Ats.:

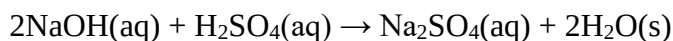
10. Kiek elektronų dalyvauja, susidarant cheminiam ryšiui azoto molekulėje?

Juodraštis

Ats.:

III dalis

- 1 klausimas.** Mokiniai į 200 cm^3 matavimo kolbą įbėrė nežinomą masę NaOH granulių ir įpylė vandens iki žymės. Paskui iš matavimo kolbos į kūginę kolbą įpylė $25,00 \text{ cm}^3$ NaOH tirpalo ir jį neutralizavo, iš biuretės lašindami $0,15 \text{ mol/l}$ koncentracijos H_2SO_4 tirpalą, kol pasikeitė indikatoriaus spalva. Vyko tokia reakcija:



- 1.** Įvardykite indikatorį, kurį mokiniai galėjo naudoti, neutralizuodami NaOH tirpalą. Kaip pasikeitė indikatoriaus spalva, vykstant reakcijai?

Juodraštis

Indikatorius

Spalva prieš reakciją

Spalva po reakcijos

(3 taškai)

- 2.** Įvardykite analizės metodą, kurį naudojo mokiniai.

Juodraštis

(1 taškas)

- 3.** Analizės metu mokiniai penkis kartus pakartojo šį bandymą ir gautus rezultatus surašė į lentelę.

Lentelė. Sunaudotas $0,15 \text{ mol/l}$ koncentracijos $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq})$ tirpalo tūris reakcijoje su $25,00 \text{ cm}^3$ $\text{NaOH}(\text{aq})$.

Bandymo nr.	1	2	3	4	5
$0,15 \text{ mol/l}$ koncentracijos $\text{V}(\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq})), \text{cm}^3$	18,30	18,05	18,00	18,10	18,05

Analizės apraše buvo nurodyta, kad bandymų rezultatai gali skirtis $\pm 0,10 \text{ cm}^3$. Apskaičiuokite vidutinį sunaudoto H_2SO_4 tirpalo tūrį. Atsakymą pateikite suapvalintą iki šimtųjų.

Juodraštis

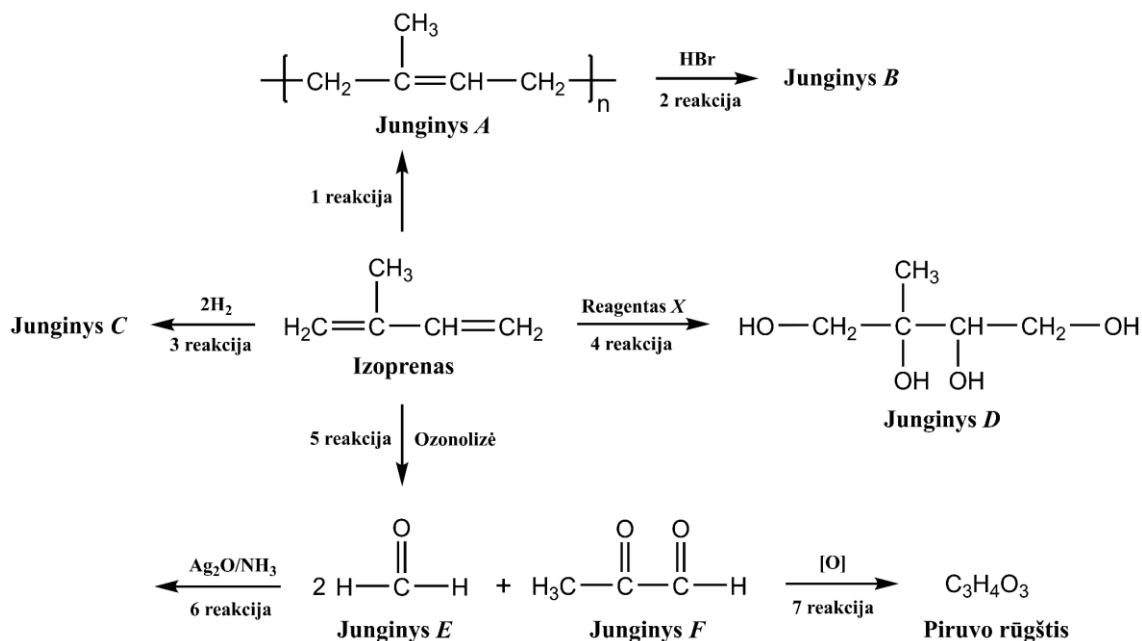
(2 taškai)

4. Apskaičiuokite, kiek gramų NaOH granulių mokiniai ištirpino, ruošdami 200 cm^3 NaOH tirpalo. Užrašykite nuoseklų sprendimą.

Juodraštis

(3 taškai)

2 klausimas. Gamtoje izopreną gamina ir augalai, ir gyvūnai. Izopreno polimerai yra pagrindinė kaučiuko sudedamoji dalis. Įdėmiai panagrinėkite pateiktą cheminių reakcijų schemą ir atlikite užduotis.



1. Vykstant 1 reakcijai, susidaro junginys A. Įvardykite indeksą n , esantį junginio A formulėje.

Juodraštis

(1 taškas)

2. Vykstant 2 reakcijai, susidaro junginys B. Užrašykite junginio B sutrumpintąją struktūrinę formulę.

Juodraštis

(1 taškas)

3. Vykstant 3 reakcijai, susidaro junginys C. Užrašykite junginio C molekulinę formulę.

Juodraštis

(1 taškas)

4. Izoprenui reaguojant su reagentu X (4 reakcija), susidaro junginys D. Užrašykite reagento X cheminę formulę.

Juodraštis

(1 taškas)

5. Naudodami tam tikrą reagentą, įrodytume, kad junginys D yra polihidroksilis alkoholis. Užrašykite šio reagento cheminę formulę.

Juodraštis

(1 taškas)

6. Vykstant izopreno ozonolizei (5 reakcija), susidaro junginiai *E* ir *F*. Įvardykite junginį *E* pagal IUPAC nomenklatūrą.

Juodraštis

(1 taškas)

7. Vykstant 6 reakcijai, junginys *E* reaguoja su amoniakiniu sidabro(I) oksido tirpalu (perteklius). Užrašykite vykstančios cheminės reakcijos lygtį. Organinius junginius rašykite sutrumpintosiomis struktūrinėmis formulėmis.

Juodraštis

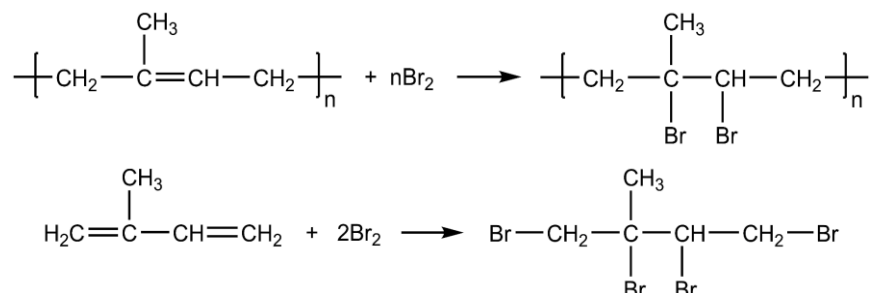
(2 taškai)

8. Oksiduojant junginį *F* (7 reakcija), susidaro piruvo rūgštis. Užrašykite piruvo rūgšties sutrumpintąją struktūrinę formulę.

Juodraštis

(1 taškas)

9. Laborantas paėmė 1,70 g izopreno ir jį polimerizavo. Norėdamas nustatyti, kiek procentų izopreno liko nepolimerizuoto, laborantas gauto polimero ir nesureagavusio izopreno mišinį paveikė 4,24 g Br_2 (ekvivalentinis kiekis). Vyko tokios reakcijos:

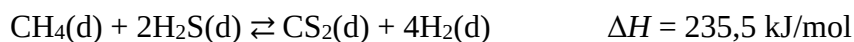


Apskaičiuokite, kiek procentų izopreno liko nepolimerizuoto. Užrašykite nuoseklų sprendimą.

Juodraštis

(4 taškai)

3 klausimas. Anglies disulfidas (CS_2) yra specifinio kvapo lakus skystis. Didžioji dalis chemijos pramonėje susintetinamo anglies disulfido yra sunaudojama, gaminant dirbtinį šilką ir kai kuriuos plastikus. Anglies disulfidas gali būti gaunamas, metaną veikiant vandenilio sulfido dujomis aukštoje temperatūroje.



1. Koks yra nurodytos reakcijos tipas pagal reakcijos šiluminį efektą?

Juodraštis

(1 taškas)

2. Užrašykite anglies oksidacijos laipsnį CS_2 molekulėje.

Juodraštis

(1 taškas)

3. Degant CS_2 , susidaro anglies(IV) oksidas ir sieros(IV) oksidas. Užrašykite CS_2 degimo reakcijos lygtį.

Juodraštis

(2 taškai)

4. Kaip pasikeistų CS_2 išeiga, jei padidintume reakcijos mišinio slėgį? Atsakymą argumentuokite.

Juodraštis

(2 taškai)

5. Apskaičiuokite, kiek molių vandenilio susidarė, jei reakcijos metu buvo sunaudota 2956 kJ energijos.

Juodraštis

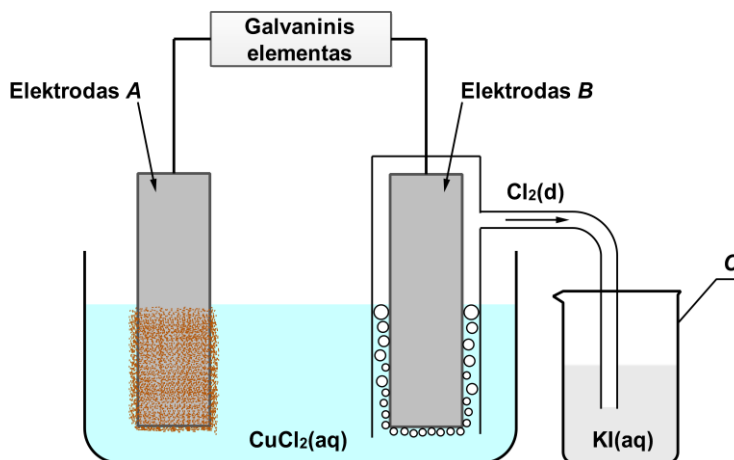
(1 taškas)

6. Chemijos inžinierius į vieno litro talpos reaktorių prileido 0,30 mol CH_4 ir 0,6 mol H_2S dujų ir temperatūrą reaktoriuje padidino iki $900\text{ }^\circ\text{C}$. Nusistovėjus pusiausvyrai, slėgis reaktoriuje padidėjo 1,267 karto. Apskaičiuokite reakcijos pusiausvyros konstantos K_c vertę $900\text{ }^\circ\text{C}$ temperatūroje. Užrašykite nuoseklų sprendimą.

Juodraštis

(4 taškai)

4 klausimas. Laborantas į vandeninį vario(II) chlorido tirpalą įmerkė du platininius elektrodus ir prijungė juos prie galvaninio elemento. Ant elektrodo A pradėjo kauptis nuosėdos, o prie elektrodo B – skirtis chloro dujos.



1. Laborantas atliko vario(II) chlorido vandeninio tirpalo elektrolizę, naudodamas platininius elektrodus. Užrašykite vykusios reakcijos bendrąją lygtį.

Juodraštis

(1 taškas)

2. Nurodykite elektrodo A krūvį.

Juodraštis

(1 taškas)

3. Įvardykite raide C pažymėtą cheminį indą.

Juodraštis

(1 taškas)

4. Užrašykite prie anodo vykstančio proceso cheminę lygtį.

Juodraštis

(1 taškas)

5. Laborantas besiskiriančias chloro dujas praleido pro kalio jodido vandeninį tirpalą. Užrašykite vykusios reakcijos bendrąją lygtį.

Juodraštis

(1 taškas)

6. Kitas laborantas, atlikdamas vario(II) chlorido vandeninio tirpalo elektrolizę, naudojo varinius elektrodus. Kuri cheminė dalelė dalyvavo oksidacijos procese ir prie kurio elektrodo?

Juodraštis

(2 taškai)

7. Gamtinį varį sudaro du stabilieji izotopai: ^{63}Cu ($A_r = 62,930$) ir ^{65}Cu ($A_r = 64,928$). Apskaičiuokite ^{63}Cu izotopo dalį gamtiniame varyje.

Juodraštis

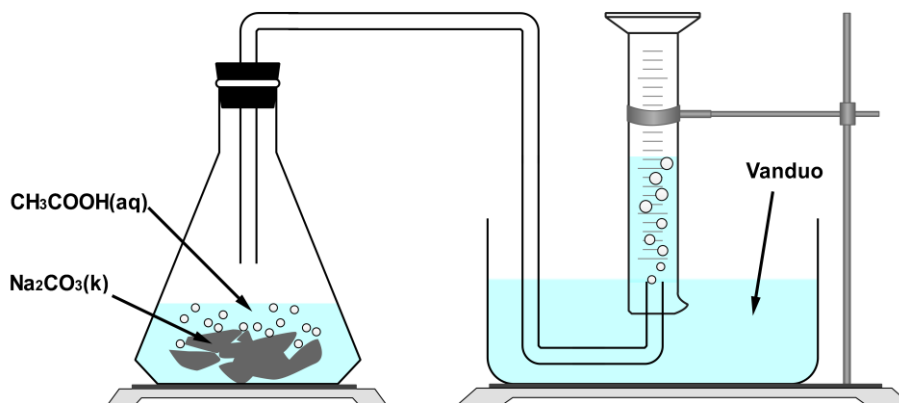
(1 taškas)

8. Užrašykite vario ir praskiestos azoto rūgšties reakcijos sutrumpintąją joninę lygtį.

Juodraštis

(2 taškai)

5 klausimas. Mokiniai laboratorinio darbo metu turėjo gauti ir surinkti anglies(IV) oksido dujas. Tam jie sukonstravo paveiksle pavaizduotą įrangą. Atlikdami šį darbą, mokiniai naudojo Na_2CO_3 gabalėlius (perteklius) ir 0,1 mol/l koncentracijos CH_3COOH vandeninį tirpalą. Vyko tokia reakcija:



1. Užrašykite vykusios reakcijos bendrąją lygtį.

Juodraštis

(1 taškas)

2. Kokia CO_2 fizikine savybe pagrįstas toks dujų surinkimo būdas?

Juodraštis

(1 taškas)

3. Koks veiksnys padėtų padidinti reakcijos greitį? Pagrįskite savo atsakymą.

Juodraštis

(2 taškai)

4. Koks veiksnys padėtų padidinti CO_2 dujų išeigą?

Juodraštis

(1 taškas)

5. Atlikdami laboratorinį darbą, mokiniai rinko išsiskyrusias dujas ir matavo jų tūrį. Rezultatus surašė į lentelę.

Laikas, s	Išsiskyrusių dujų tūris, cm ³
0	0
30	16
60	34
90	48
120	56
150	60
180	60

Apskaičiuokite vidutinį dujų išsiskyrimo greitį nuo 60 s iki 90 s.

Juodraštis

(2 taškai)

6. Kokia yra natrio acetato vandeninio tirpalo terpė?

Juodraštis

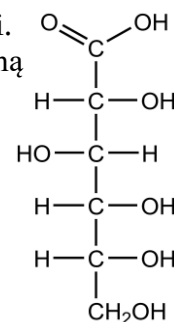
(1 taškas)

7. Reaguojant sočiam kalcio hidroksido tirpalui ir CO₂ dujoms (perteklius), susidaro tam tikras produktas. Užrašykite šio produkto cheminę formulę.

Juodraštis

(1 taškas)

- 6 klausimas.** Gliukono rūgštis (žr. pav.) susidaro organizme, oksiduojantis gliukozei. Maisto pramonėje gliukono rūgštis naudojama kaip rūgštingumą reguliuojanti medžiaga (E574). Ji taip pat naudojama valikliams gaminti.



1. Įvardykite funkcines grupes, esančias gliukono rūgšties molekulėje.

Juodraštis

(2 taškai)

2. Mokiniai mėgintuvėlyje paruošė vario(II) hidroksido, tada įpylė gliukozės tirpalo ir mėgintuvėlį pašildė. Iš pradžių susidarė geltonos nuosėdos, kurių spalva po kurio laiko pasikeitė į raudoną. Užrašykite vykusios cheminės reakcijos bendrąją lygtį. Organinius junginius rašykite sutrumpintosiomis struktūrinėmis formulėmis.

Juodraštis

(2 taškai)

3. Mokiniai, sumaišę gliukono rūgšties ir natrio karbonato vandeninius tirpalus, gavo skaidrų tirpalą. Užrašykite vykusios cheminės reakcijos bendrąją lygtį. Nurodykite medžiagų agregatines būsenas. Organinius junginius rašykite sutrumpintosiomis struktūrinėmis formulėmis.

Juodraštis

(3 taškai)

4. Vienai gliukono rūgšties molekulei reaguojant su viena etano rūgšties molekule, gali susidaryti penki skirtingi junginiai, kurių molekulinė masė yra tokia pati. Užrašykite šių junginių molekulinę formulę.

Juodraštis

(1 taškas)