

[Dashboard](#) / [My courses](#) / [LitChO'60 10 kl.](#) / [Olimpiados užduotis](#) / [Ilg.\(10\) klasės užduotis](#) / [Preview](#)

**Started on** Sunday, 16 January 2022, 2:23 PM

**State** Finished

**Completed on** Sunday, 16 January 2022, 2:24 PM

**Time taken** 27 secs

**Marks** 0.00/101.00

**Grade** 0.00 out of 100.00

Question **1**

Not answered

Marked out of 2.00

Apaskaičiuokite kiek litrų CO<sub>2</sub> (n.s.) išskiria automobilis nuvažiuavęs 1 km. Laikykime, kad:

- Automobilio kuro sąnaudos yra 8 l/100 km.
- Kuro cheminė formulė yra C<sub>8</sub>H<sub>18</sub>.
- Kuro tankis - 0,75 g/ml.
- Variklyje visas kuras sudega visiškai. Kurui sudegus susidaro tik CO<sub>2</sub> ir vanduo.

Atsakymą pateikite suapvalinus jį iki sveiko skaičiaus. Matavimo vienetų nerašykite.

Answer:  ✘

The correct answer is: 94

Question **2**

Not answered

Marked out of 1.00

Kuris junginys vandeniui suteikia laikinąjį kietumą?

- Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- LiI
- CaCl<sub>2</sub>
- Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- CaSO<sub>4</sub>
- MgBr<sub>2</sub>

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

Question 3

Not answered

Marked out of 2.00

Vandenyje ištirpinta 7 mol geležies(III) sulfato  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ . Koks yra bendras visų jonų kiekis (moliais) susidariusiame tirpale? Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be matavimo vienetų. Rašydami skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).

Answer:



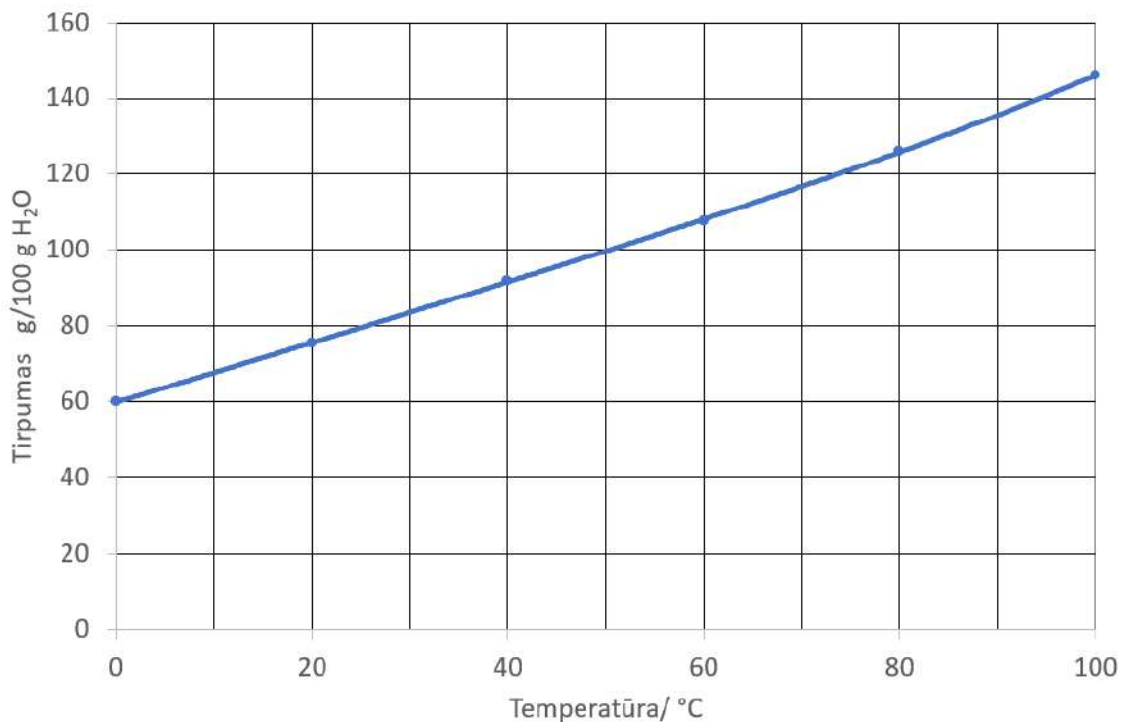
The correct answer is: 35

Question 4

Not answered

Marked out of 2.50

$\text{NH}_4\text{Br}$  tirpumas



Paveiksle matote amonio bromido tirpumo priklausomybės nuo temperatūros grafiką. 1000 g sočiojo 100 °C temperatūros amonio bromido tirpalo ataušinta iki 80 °C ir palaukta, kol pasibaigs kristalizacija. Kokia yra sočiojo 80 °C temperatūros tirpalo (išsikristalizavus perteklinei medžiagai) masė gramais? Parašykite atsakymą rodantį skaičių. Vietoje kablelio naudokite tašką.

Answer:



The correct answer is: 919

## Question 5

Not answered

Marked out of 5.00

Pažymėkite, su kuriomis medžiagomis reaguos sidabro nitrato tirpalas  $\text{AgNO}_3(\text{aq})$ .

- $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2(\text{aq})$
- $\text{Cu}(\text{k})$
- $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2(\text{aq})$
- $\text{Pt}$
- $\text{CaCl}_2(\text{aq})$
- $\text{HCl}(\text{aq})$
- $\text{KF}(\text{aq})$
- $\text{Zn}(\text{k})$
- $\text{K}_3\text{PO}_4(\text{aq})$
- $\text{Au}$

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answers are:

$\text{HCl}(\text{aq})$ ,

$\text{CaCl}_2(\text{aq})$ ,

$\text{Cu}(\text{k})$ ,

$\text{K}_3\text{PO}_4(\text{aq})$ ,

$\text{Zn}(\text{k})$

## Question 6

Not answered

Marked out of 2.00

Apskaičiuokite vienos sieros(VI) oksido  $\text{SO}_3$  molekulos masę gramais. Atsakymą pateikite standartinė skaičiaus išraiška. (Standartinės skaičiaus išraiškos pavyzdys yra  $4.5 \cdot 10^{15}$ ).

$$\boxed{\phantom{00}} \cdot 10^{\boxed{\phantom{00}}}$$

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Apskaičiuokite vienos sieros(VI) oksido  $\text{SO}_3$  molekulos masę gramais. Atsakymą pateikite standartinė skaičiaus išraiška. (Standartinės skaičiaus išraiškos pavyzdys yra  $4.5 \cdot 10^{15}$ ).

$$[1.3] \cdot 10^{[-22]}$$

## Question 7

Not answered

Marked out of 2.00

Turime 14 mol sieros rūgšties  $\text{H}_2\text{SO}_4$ . Kiek šiame sieros rūgšties kiekyje yra deguonies (skaičiuojant moliais)? Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be matavimo vienetų. Rašydami skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).

Answer:  ✘

The correct answer is: 56

## Question 8

Not answered

Marked out of 2.00

Junginio  $\text{X}_3\text{Y}_4$  molinė masė 200 g/mol. Junginio  $\text{X}_3\text{Y}_4$  mėginyje yra  $9.03 \cdot 10^{22}$  X elemento atomų. Apskaičiuokite  $\text{X}_3\text{Y}_4$  mėginio masę gramais. Rašydami atsakymą rodantį skaičių, naudokite tašką, o ne kablelį.

Answer:  ✘

The correct answer is: 10

## Question 9

Not answered

Marked out of 2.00

Kurie du junginiai yra peroksidai?

- $\text{KO}_3$
- $\text{SO}_3$
- $\text{PbO}_2$
- $\text{CaO}$
- $\text{K}_2\text{O}_2$
- $\text{K}_2\text{O}$
- $\text{CaO}_2$
- $\text{SiO}_2$
- $\text{Cl}_2\text{O}$

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answers are:

$\text{CaO}_2$ ,

$\text{K}_2\text{O}_2$

## Question 10

Not answered

Marked out of 1.00

Kuriame junginyje magnio masės dalis yra 72%?

- $\text{MgC}_2$
- $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{Mg}_3\text{N}_2$
- $\text{MgBr}_2$
- $\text{MgCl}_2$
- $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

$\text{Mg}_3\text{N}_2$

## Question 11

Not answered

Marked out of 2.00

0.25 mol nikelio(II) sulfato kristalohidrato  $\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  ištirpinta 250  $\text{cm}^3$  tūrio matavimo kolboje nedideliame kiekyje vandens. Po to tirpalas praskiestas vandeniu tiek, kad tirpalo tūris būtų 250  $\text{cm}^3$ . Apskaičiuokite nikelio(II) sulfato molinę koncentraciją, išreikštą  $\text{mol}/\text{dm}^3$ . Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be matavimo vienetų. Rašydami trupmeninius skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).



Answer:  ✘

The correct answer is: 1

## Question 12

Not answered

Marked out of 1.00

Į keturias stiklines su kambario temperatūros vandeniu įdėta po 1 g metalo. Kuriuo atveju išsiskirs mažiausias kiekis dujų?

- Ca
- K
- Li
- Na

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

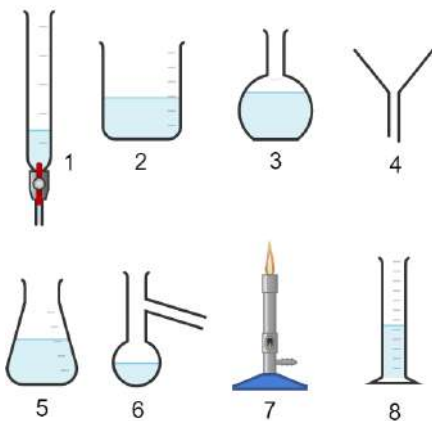
K

## Question 13

Not answered

Marked out of 3.00

Jums pateikti įvairūs laboratorijoje naudojami indai ir prietaisai.



Kuriuo numeriu pažymėta biuretė?

Kuriuo numeriu pažymėtas indas vadinamas Erlenmejerio kolba?

Į ką dėsite filtrinį popierių norėdami filtruoti?

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Kuriuo numeriu pažymėta biuretė? → 1,

Kuriuo numeriu pažymėtas indas vadinamas Erlenmejerio kolba? → 5,

Į ką dėsite filtrinį popierių norėdami filtruoti? → 4

Question **14**

Not answered

Marked out of 2.00

Reaguojant sieros(VI) oksidui  $\text{SO}_3$  ir natrio hidroksidui  $\text{NaOH}$  gali susidaryti (pažymėkite visus tinkamus):

- $\text{Na}_2\text{S}$
- $\text{NaHS}$
- $\text{NaHSO}_4$
- $\text{NaHSO}_3$
- $\text{Na}_2\text{SO}_3$
- $\text{Na}_2\text{SO}_4$

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answers are:

$\text{NaHSO}_4$ ,

$\text{Na}_2\text{SO}_4$

Question **15**

Not answered

Marked out of 3.00

Pasirinkite ar pateiktas junginys yra rūgštinis oksidas, bazinis oksidas ar nepriskiriamas oksidų klasei.

NaOH	Choose...
$\text{CO}_2$	Choose...
CaO	Choose...
$\text{SiO}_2$	Choose...
$\text{H}_2\text{SO}_4$	Choose...
$\text{P}_2\text{O}_5$	Choose...

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

$\text{NaOH}$  → Nepriskiriamas oksidų klasei,

$\text{CO}_2$  → Rūgštinis oksidas,

CaO → Bazinis oksidas,

$\text{SiO}_2$  → Rūgštinis oksidas,

$\text{H}_2\text{SO}_4$  → Nepriskiriamas oksidų klasei,

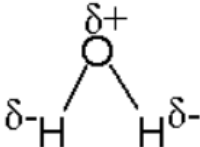
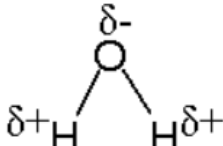
$\text{P}_2\text{O}_5$  → Rūgštinis oksidas

Question 16

Not answered

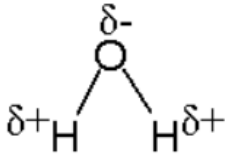
Marked out of 1.00

Kuriame paveiksluke teisingai pavaizduoti daliniai krūviai vandens molekulėje?

- 
- 

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

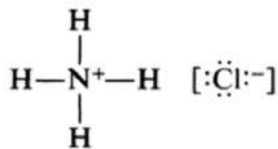


Question 17

Not answered

Marked out of 1.00

Jums pateikta amonio chlorido struktūra:



Kokių cheminių ryšių yra amonio chloride?

- Joninių ir kovalentinių nepolinių
- Joninių ir kovalentinių polinių
- Kovalentinių polinių ir kovalentinių nepolinių
- Tik kovalentinių polinių
- Tik joninių
- Tik kovalentinių nepolinių

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Joninių ir kovalentinių polinių



Question **18**

Not answered

Marked out of 2.00

Sudeginus nežinomo metalo bandinį susidaro oksidas, kurio masė 1.89 karto didesnė už pradinę metalo masę. Parašykite šio metalo cheminį simbolį.

Answer:

✘

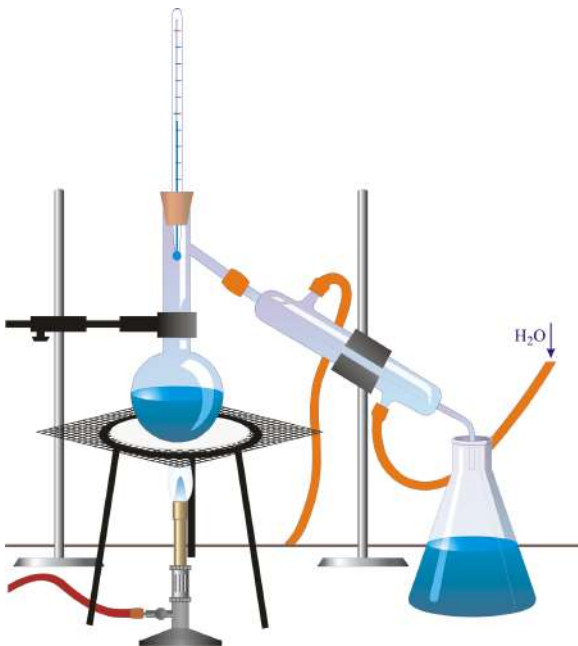
The correct answer is: Al

Question **19**

Not answered

Marked out of 2.00

Paveiksle parodytas distiliavimo įranga. Į apvaliadugnę kolbą įpiltas natrio chlorido vandeninis tirpalas. Pradėjus kaitinti tirpalas užverda, o kūginėje kolboje surenkamas grynas vanduo. Į apvaliadugnę kolbą įpilta 300 g tirpalo, kuriame natrio chlorido masės dalis yra 20%. Kokia yra natrio chlorido masės dalis (procentais) apvaliadugnėje kolboje tuo metu, kai kūginėje kolboje surinkta 50 g vandens. Laikykite, kad vandens nuostolių nėra. Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be matavimo vienetų. Rašydami skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).



Answer:

✘

The correct answer is: 24

Question **20**

Not answered

Marked out of 2.00

Pažymėkite visus teisingus teiginius apie izotopus.

- Izotopų ir cheminės, ir fizikinės savybės yra vienodos
- Izotopai skiriasi protonų skaičiumi
- Natrio jonas yra natrio atomo izotopas
- Izotopų atominė masė vienoda
- Cheminis elementas gali turėti daugiau nei 2 izotopus
- Izotopai skiriasi neutronų skaičiumi
- Vienas iš vandenilio izotopų - helis

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answers are:

Cheminis elementas gali turėti daugiau nei 2 izotopus,

Izotopai skiriasi neutronų skaičiumi

Question **21**

Not answered

Marked out of 3.50

Varis paveiktas koncentruota azoto rūgštimi. Sudarykite išlygintą reakcijos lygtį parinkdami tinkamus skaičius arba formules iš siūlomų sąrašų.

Lygtis turi būti išlyginta naudojant mažiausius sveikus koeficientus. Jei koeficientas yra lygus vienetui, jį irgi reikia pasirinkti iš sąrašo.

Nepasirinkus bus laikoma, kad koeficientas lygus nuliui.



Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Varis paveiktas koncentruota azoto rūgštimi. Sudarykite išlygintą reakcijos lygtį parinkdami tinkamus skaičius arba formules iš siūlomų sąrašų.

Lygtis turi būti išlyginta naudojant mažiausius sveikus koeficientus. Jei koeficientas yra lygus vienetui, jį irgi reikia pasirinkti iš sąrašo.

Nepasirinkus bus laikoma, kad koeficientas lygus nuliui.



## Question 22

Not answered

Marked out of 1.00

Kurią iš nurodytų medžiagų porų sudėjus į vieną indą vyks reakcija ir bent vienas iš reakcijos produktų bus dujos?

- $\text{FeSO}_4(\text{aq})$  ir  $\text{HCl}(\text{aq})$
- $\text{FeSO}_4(\text{aq})$  ir  $\text{BaCl}_2(\text{aq})$
- $\text{Na}_2\text{CO}_3(\text{aq})$  ir  $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq})$
- $\text{HCl}(\text{aq})$  ir  $\text{Cu}(\text{k})$

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

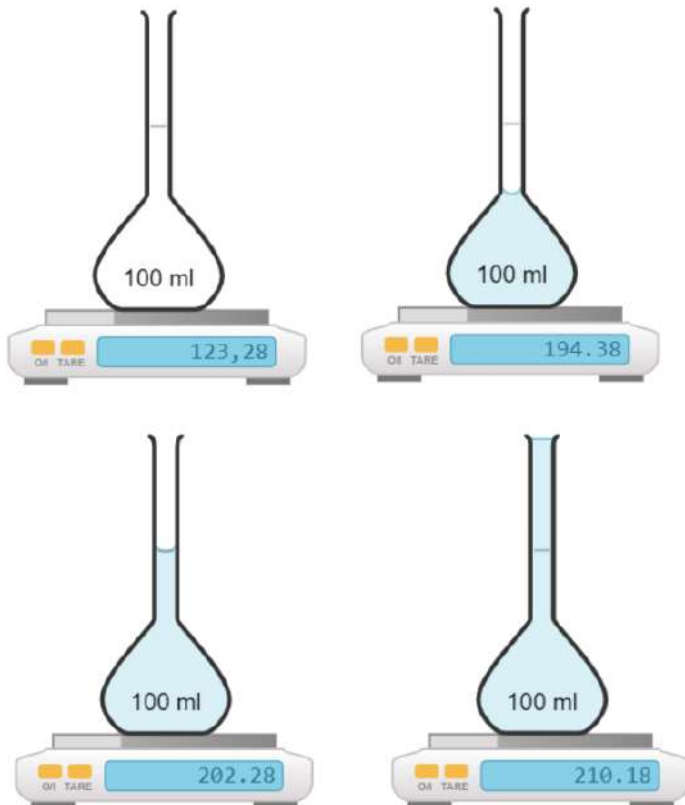
$\text{Na}_2\text{CO}_3(\text{aq})$  ir  $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq})$

## Question 23

Not answered

Marked out of 2.00

Norėdamas nustatyti nežinomo skysčio tankį mokinys atliko tyrimą, kurio rezultatai pateikti paveiksluke (svarstyklės masę rodo gramais).



Apskaičiuokite tirto skysčio tankį (g/ml). Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių. Atsakyme pateikite šimtųjų tikslumu, vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.35 arba 0.07).

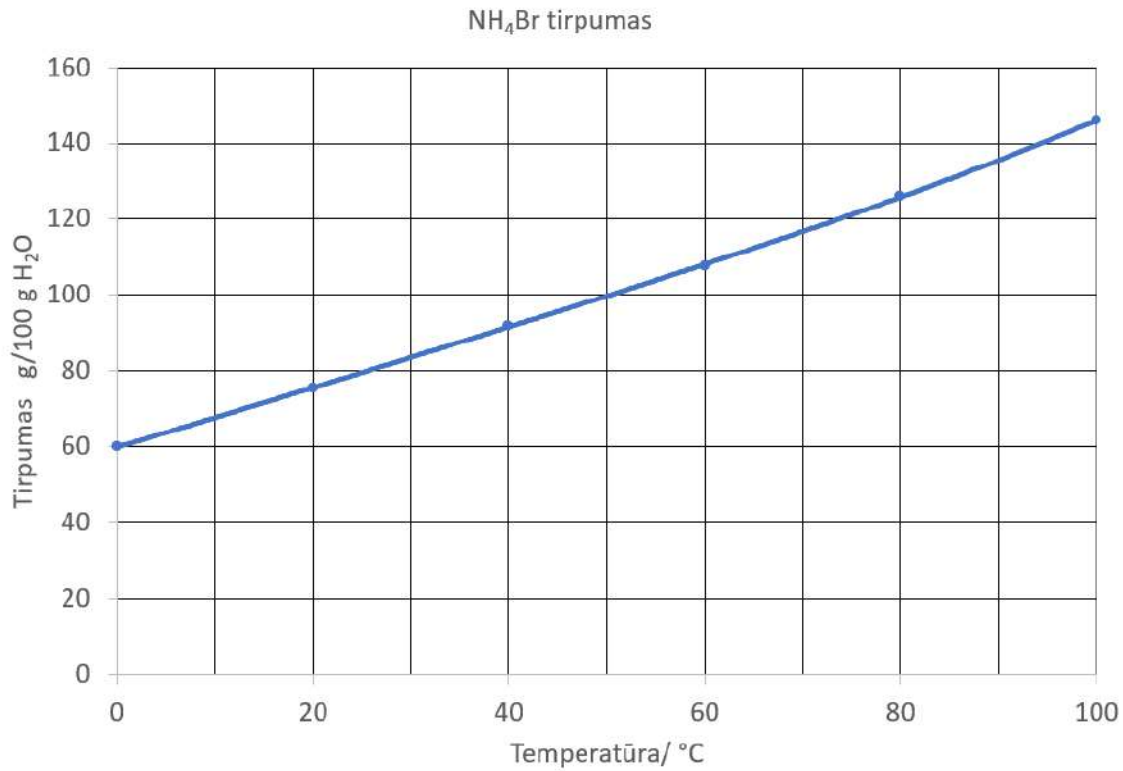
Answer:  ✘

The correct answer is: 0.79

Question 24

Not answered

Marked out of 2.00



Paveiksle matote amonio bromido tirpumo priklausomybės nuo temperatūros grafiką. 800 g sočiojo 0 °C temperatūros amonio bromido tirpalo pašildyta iki 80 °C temperatūros. Kiek gramų amonio bromido papildomai galima ištirpinti pašildytame tirpale? Parašykite atsakymą rodantį skaičių. Vietoje kablelio naudokite tašką.

Answer:



The correct answer is: 325

Question **25**

Not answered

Marked out of 3.00

Kiek valentinių elektronų turi nurodytas elementas? Atsakykite nuvilkdami tinkamą skaičių.

Boras: Fluoras: Natris: 

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Kiek valentinių elektronų turi nurodytas elementas? Atsakykite nuvilkdami tinkamą skaičių.

Boras: [3]

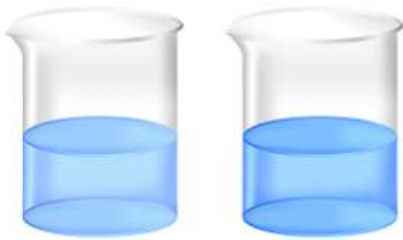
Fluoras: [7]

Natris: [1]

Question **26**

Not answered

Marked out of 2.00



Pirmojoje stiklinėje yra 100 g 20% (pagal masę)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  vandeninio tirpalo, antrojoje 100 g 20% (pagal masę) HCl vandeninio tirpalo. Antrasis tirpalas supiltas į pirmąjį. Kokia yra susidariusio tirpalo masė gramais?

Answer:  ✘

The correct answer is: 192

Question **27**

Not answered

Marked out of 3.00

Nuvilkdami tinkamą formulę nurodykite, kokia rūgštis susidaro vandeniui reaguojant su duotu oksidu:

Iš  $\text{SO}_3$  susidaro: Iš  $\text{CO}_2$  susidaro: Iš  $\text{N}_2\text{O}_3$  susidaro: 

$\text{HNO}_2$	$\text{H}_2\text{SO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$
----------------	-------------------------	--------------------------	-------------------------	-------------------------	----------------

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Nuvilkdami tinkamą formulę nurodykite, kokia rūgštis susidaro vandeniui reaguojant su duotu oksidu:

Iš  $\text{SO}_3$  susidaro:  $[\text{H}_2\text{SO}_4]$ Iš  $\text{CO}_2$  susidaro:  $[\text{H}_2\text{CO}_3]$ Iš  $\text{N}_2\text{O}_3$  susidaro:  $[\text{HNO}_2]$

Question **28**

Not answered

Marked out of 1.00

Ar iš čiaupo bėgantis vanduo yra kietas, galite nustatyti labai paprastai: prileiskite indą vandens ir jame plakite muilą. Kuris rezultatas rodytų, kad vanduo kietas?



Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:



Question **29**

Not answered

Marked out of 4.00

Išlyginkite oksidacijos-redukcijos lygtį (su mažiausiais sveikaisiais koeficientais):



Reikalingus koeficientus nuvilkite ir padėkite j jiems tinkamas vietas. Jei koeficientas lygus vienetui, jį irgi reikia nuvilkti į tinkamą vietą. Nenuvilkus jokio skaičiaus laikoma, kad koeficientas yra lygus nuliui.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Išlyginkite oksidacijos-redukcijos lygtį (su mažiausiais sveikaisiais koeficientais):



Reikalingus koeficientus nuvilkite ir padėkite j jiems tinkamas vietas. Jei koeficientas lygus vienetui, jį irgi reikia nuvilkti į tinkamą vietą. Nenuvilkus jokio skaičiaus laikoma, kad koeficientas yra lygus nuliui.

Question **30**

Not answered

Marked out of 2.00

Mokiniai tyrė vario ir **X** metalo miltelių mišinį. 2.2 g šio mišinio įdėjus į druskos rūgšties tirpalo perteklių išsiskyrė 0.025 mol dujų. Baigus skirtis dujoms likę milteliai atskirti filtruojant ir išdžiovinti. Išdžiovintų miltelių masė 1.6 g. Koks metalas **X** buvo mišinyje?

- Cinkas
- Aliuminis
- Magnis
- Sidabras
- Geležis
- Gyvsidabris

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Magnis

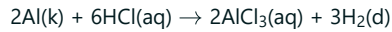


Question 31

Not answered

Marked out of 2.00

Aluminis reaguoja su druskos rūgštimi:



Į indą, kuriame yra 30 mol HCl įdėta 12 mol aliuminio. Kiek molių vandenilio išsiskirs? Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be matavimo vienetų. Rašydami skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).

Answer:

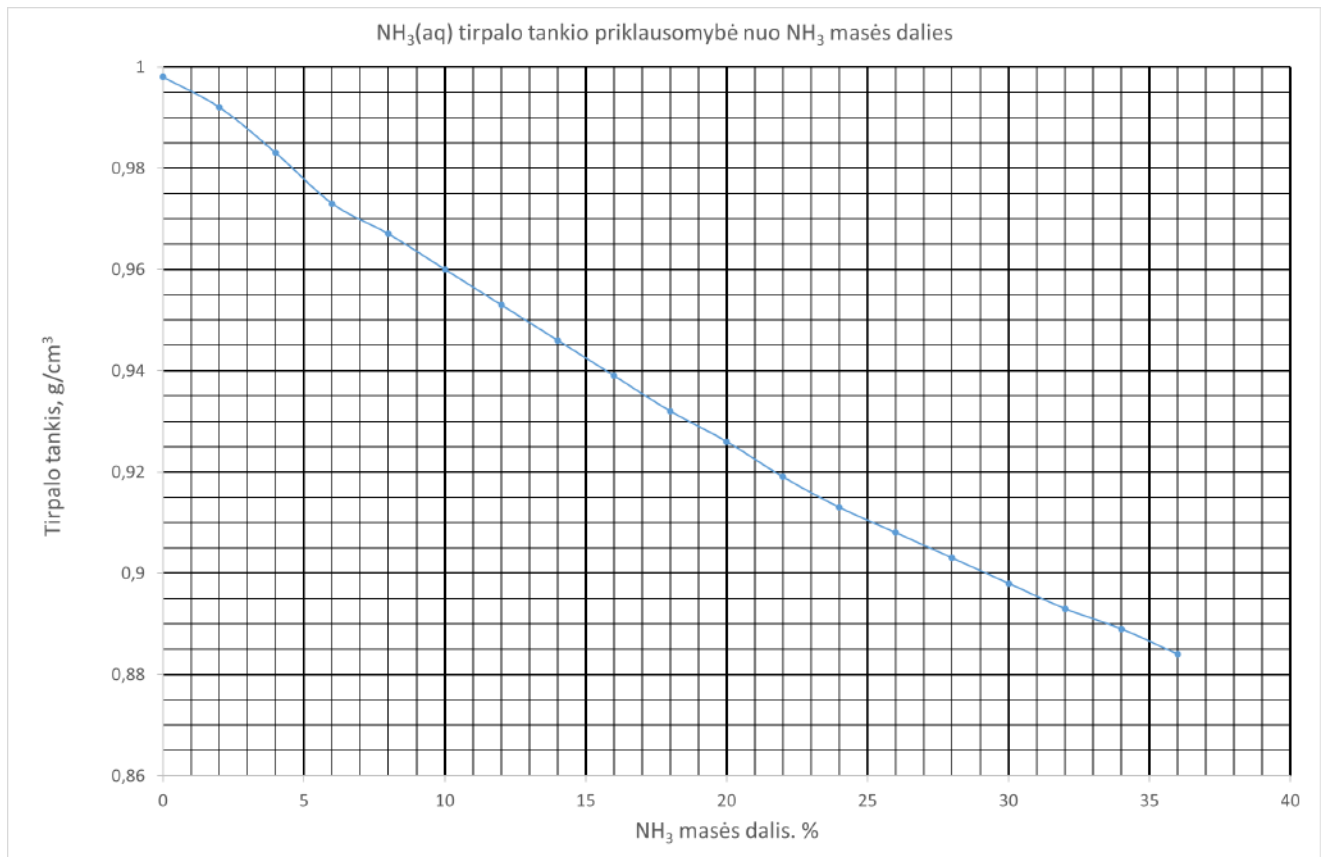


The correct answer is: 15

Question 32

Not answered

Marked out of 2.00



Grafike parodyta amoniako vandeninio tirpalo tankio priklausomybė nuo amoniako masės dalies tirpale. Apskaičiuokite masę (gramais) amoniako, esančio 1litre tirpalo, kurio tankis  $0.915 \text{ g/cm}^3$ . Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be matavimo vienetų. Rašydami skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).

Answer:



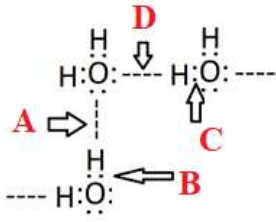
The correct answer is: 213

Question **33**

Not answered

Marked out of 1.00

Kuria raide/kuriomis raidėmis pažymėti vandeniliniai ryšiai?



- A
- B
- C
- D

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answers are:

A,

D

Question **34**

Not answered

Marked out of 2.00

Laboratorijoje yra tirpalas, kuriame natrio karbonato  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  koncentracija yra  $21.2 \text{ g/dm}^3$ . Kokiame šio tirpalo tūryje yra 1 mol natrio karbonato? Tūrį apskaičiuokite  $\text{dm}^3$ . Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be matavimo vienetų. Rašydami trupmeninius skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).

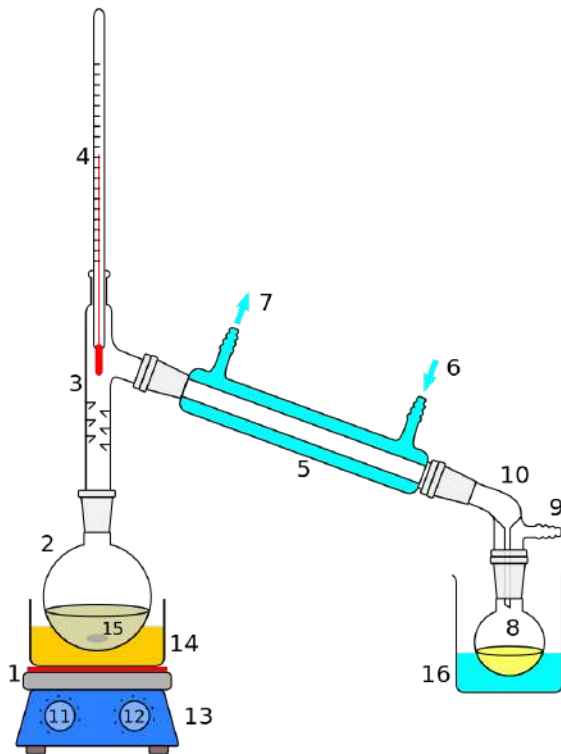
Answer:  ✘

The correct answer is: 5

Question 35

Not answered

Marked out of 2.00



Paveiksle parodytas laboratorijoje naudojamas įrenginys. Atsakykite į klausimus (pasirinkite tinkamus atsakymų variantus).

Kuriuo numeriu pažymėtas indas vadinamas šaldytuvu (kondensatoriumi)?

Kam skirta ši aparatūra?

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Kuriuo numeriu pažymėtas indas vadinamas šaldytuvu (kondensatoriumi)? → 5,

Kam skirta ši aparatūra? → distiliavimui

Question **36**

Not answered

Marked out of 1.00

Mokinys ant dešros užlašino jodo tirpalo ir nufotografavo, ką pamatė. Ką rodo šis tyrimas?



- Dešroje nėra valgomosios druskos
- Dešroje nėra krakmolo
- Dešra buvo netinkama valgyti
- Dešroje nebuvo mėsos
- Dešroje yra valgomosios druskos
- Dešroje yra krakmolo

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Dešroje nėra krakmolo

Question **37**

Not answered

Marked out of 3.00

Pasirinkite kokiam elementui tinka teiginys.

Yra metalas

Nelinkęs sudaryti junginių

Kambario temperatūroje sudaro dviatomes molekules

Išoriniame sluoksnyje turi 4 elektronus

Turi daugiausia elektronų sluoksnių

Atomo branduolio krūvis pats mažiausias

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Yra metalas → Litis,

Nelinkęs sudaryti junginių → Kriptonas,

Kambario temperatūroje sudaro dviatomes molekules → Deguonis,

Išoriniame sluoksnyje turi 4 elektronus → Anglis,

Turi daugiausia elektronų sluoksnių → Kriptonas,

Atomo branduolio krūvis pats mažiausias → Litis

Question 38

Not answered

Marked out of 4.00

Nustatykite elemento oksidacijos laipsnį nurodytame junginyje. Atsakykite nuvilkdami reikalingą skaičių į jam tinkamą vietą.

Junginyje  $\text{CO}_2$  anglies:

Junginyje  $\text{SO}_3$  sieros:

Junginyje  $\text{NH}_3$  azoto: ; vandenilio:

Junginyje  $\text{CaH}_2$  kalcio: ; vandenilio

Junginyje  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  chromo:

Junginyje  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$  azoto:

+1 +2 +3 +4 +5 +6 +7 +8 +9 +10 -1 -2 -3 -4 -5 -6 -7 -8 -9 -10

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Nustatykite elemento oksidacijos laipsnį nurodytame junginyje. Atsakykite nuvilkdami reikalingą skaičių į jam tinkamą vietą.

Junginyje  $\text{CO}_2$  anglies: [+4]

Junginyje  $\text{SO}_3$  sieros: [+6]

Junginyje  $\text{NH}_3$  azoto: [-3]; vandenilio: [+1]

Junginyje  $\text{CaH}_2$  kalcio: [+2]; vandenilio [-1]

Junginyje  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  chromo: [+6]

Junginyje  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$  azoto: [-3]

Question 39

Not answered

Marked out of 1.00

Junginio  $\text{X}_3\text{Y}_4$  molinė masė 200 g/mol. Apskaičiuokite junginio  $\text{X}_3\text{Y}_4$  masę (gramais), kurioje yra 0.6 mol  $\text{X}$  elemento. Rašydami atsakymą rodantį skaičių, naudokite tašką, o ne kablelį.

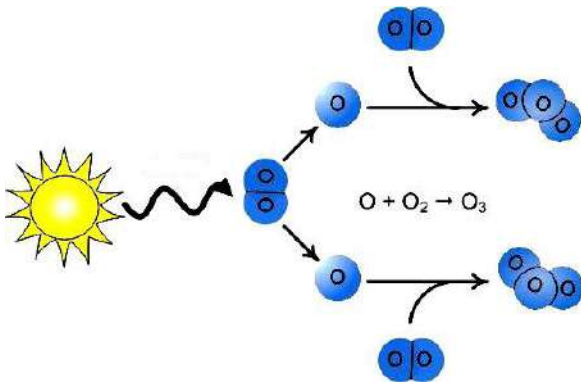
Answer:  ✘

The correct answer is: 40

Question 40

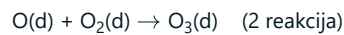
Not answered

Marked out of 6.00



Žemiau esančiame tekste parinkite tinkamus žodžius.

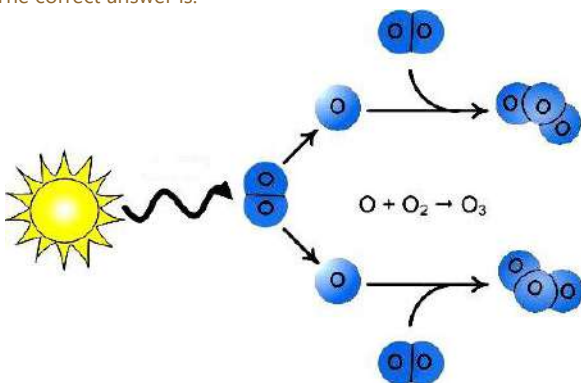
Stratosferoje vyksta tokios reakcijos:



Vykstant 1-ajai reakcijai energija . Tai  reakcija. 2-ojoje reakcijoje susidaranti medžiaga  $\text{O}_3$  vadinama . Medžiagos  $\text{O}_2$  ir  $\text{O}_3$  viena kitai yra . Susidariusi  medžiaga  $\text{O}_3$  saugo Žemę nuo Saulės  spinduliuotės.

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:



Žemiau esančiame tekste parinkite tinkamus žodžius.

Stratosferoje vyksta tokios reakcijos:



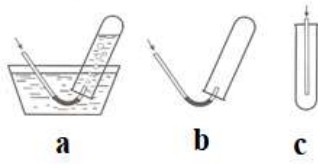
Vykstant 1-ajai reakcijai energija [sunaudojama]. Tai [endoterminė] reakcija. 2-ojoje reakcijoje susidaranti medžiaga  $\text{O}_3$  vadinama [ozonu]. Medžiagos  $\text{O}_2$  ir  $\text{O}_3$  viena kitai yra [alotropinės atmainos]. Susidariusi [vieninė] medžiaga  $\text{O}_3$  saugo Žemę nuo Saulės [ultravioletinės] spinduliuotės.

Question **41**

Not answered

Marked out of 2.00

Kaip galima surinkti  $O_2$  dujas? (Pažymėkite visus teisingus variantus)



- a
- b
- c

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answers are:

- a,
- c

Question **42**

Not answered

Marked out of 1.00

Azoto ir vandenilio junginyje 14 g azoto tenka 1 g vandenilio. Kokia yra šio junginio cheminė formulė?

- Nėra teisingo varianto
- $HN_3$
- $N_2H_2$
- $N_2H_4$
- $NH_3$

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

$N_2H_2$

Question **43**

Not answered

Marked out of 1.00

Apskaičiuokite junginio  $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  molekulinę santykinę masę. Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių. Atsakymą suapvalinkite iki sveikojo skaičiaus.

Answer:  ✘

The correct answer is: 287

Question **44**

Not answered

Marked out of 2.00

Į kaitrai atsparų atvirą indą (žr. paveikslą) įdėta kalio nitrato ir pakaitinta. Dalis kalio nitrato suskilo:



Prieš kaitinant indo su jame esančia medžiaga masė buvo 100 g. Baigus kaitinti indo ir jo turinio masė buvo 96 g. Apskaičiuokite kaitinant susidariusio kalio nitrito  $\text{KNO}_2(\text{k})$  masę gramais. Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be matavimo vienetų. Rašydami skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).



Answer:  ✘

The correct answer is: 21.25

Question **45**

Not answered

Marked out of 2.00

Neutralizuojant sieros rūgštį natrio hidroksidu gali susidaryti  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  arba  $\text{NaHSO}_4$ . Kiek kubinių centimetrų  $0.3 \text{ mol/dm}^3$   $\text{NaOH}$  tirpalo reikia įpilti į  $100 \text{ cm}^3$   $0.15 \text{ mol/dm}^3$  sieros rūgšties tirpalo, kad visa sieros rūgštis virstų  $\text{NaHSO}_4$ ? Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be matavimo vienetų. Rašydami skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).

Answer:  ✘

The correct answer is: 50

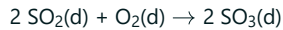


Question **46**

Not answered

Marked out of 2.00

Vienas iš sieros rūgšties gamybos etapų yra sieros(IV) oksido oksidavimas iki sieros(VI) oksido:



Apskaičiuokite susidariusio sieros(VI) oksido masę (gramais), jei  $\text{O}_2$  sureagavo 0.1 mol. Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be matavimo vienetų. Rašydami skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).

Answer:



The correct answer is: 16

Question **47**

Not answered

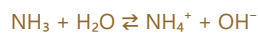
Marked out of 1.00

Kuri lygtis parodo kaip  $\text{NH}_3$  jonizuosis vandenyje?

- $\text{NH}_3 \rightleftharpoons 3\text{H}^+ + \text{N}^{3-}$
- $\text{NH}_3 \rightarrow 3\text{H}^+ + \text{N}^{3-}$
- $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$
- $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_2^- + \text{H}_3\text{O}^+$
- $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_2^- + \text{H}_3\text{O}^+$

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Question **48**

Not answered

Marked out of 2.00

Vandeniniame druskos rūgšties  $\text{HCl}(\text{aq})$  tirpale vandenilio jonų koncentracija yra  $0.01 \text{ mol/dm}^3$ . Koks yra šio tirpalo pH? Parašykite atsakymą rodantį skaičių. Rašydami skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).

Answer:



The correct answer is: 2

[← Bandomoji užduotis](#)

Jump to...

[Apeliacijos ►](#)

[Dashboard](#) / [My courses](#) / [LitChO'60 12 kl.](#) / [Olimpiados užduotis](#) / [IVg \(12\) klasės užduotis](#) / [Preview](#)

**Started on** Sunday, 16 January 2022, 2:21 PM

**State** Finished

**Completed on** Sunday, 16 January 2022, 2:22 PM

**Time taken** 1 min 12 secs

**Marks** 0.00/152.00

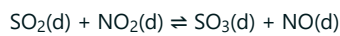
**Grade** **0.00** out of 100.00

Question **1**

Not answered

Marked out of 2.00

Reakcijos:



pusiausvyros konstanta 400 K temperatūroje yra tiksliai  $K_p = 100$ .

Į išvakuointą reaktorių įleista  $\text{SO}_2(\text{d})$  (pradinis dalinis slėgis 0.50 bar) ir  $\text{NO}_2(\text{d})$  (pradinis dalinis slėgis 0.50 bar) bei palaukta, kol nusistovės pusiausvyra. Apskaičiuokite  $\text{SO}_2(\text{d})$  dalinį slėgį nusistovėjus pusiausvyrai.

**PASTABA. Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių. Vietoje kablelio naudokite tašką, pvz. 12.34 arba 0.001234.**

Answer:



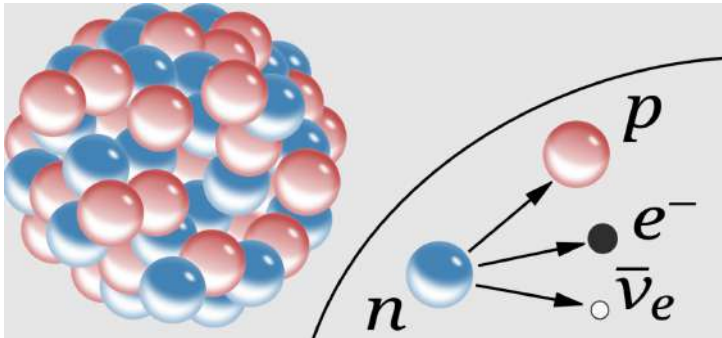
The correct answer is: 0.045

## Question 2

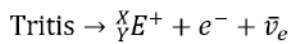
Not answered

Marked out of 3.00

Vykstant radioaktyviųjų medžiagų  $\beta$  skilimui neutronas suskyla į tris daleles: protoną  $p^+$ , elektroną  $e^-$  ir elektroninį antineutrino  $\bar{\nu}_e$  (pastarasis neturi el. krūvio, o jo masė daug kartų mažesnė už 1 a. m. v.).



Būtent aprašytu būdu, ir skyla vandenilio izotopas tritis. Radioaktyvaus skilimo lygtis:



Pasirinkite teisingas **X** ir **Y** reikšmes, bei kas yra elementas **E**.

**X** yra:

**Y** yra:

**E** yra:

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

**X** yra: → 3,

**Y** yra: → 2,

**E** yra: → He

## Question 3

Not answered

Marked out of 2.00

Gaminant 16 % druskos tirpalą, vandenyje ištirpinta 50 g druskos. Išmatavus gauto tirpalo tūrį, nustatyta, kad jis 21.5 ml didesnis už tirpalui gaminti sunaudoto vandens tūrį. Laikykime, kad vandens tankis 1 g/cm<sup>3</sup>. Apskaičiuokite tirpalo tankį g/cm<sup>3</sup>. Atsakymą pateikite šimtųjų tikslumu. Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be matavimo vienetų. Rašydami skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).

Answer:  ✘

The correct answer is: 1.1

## Question 4

Not answered

Marked out of 2.00

Kiek protonų turi jonas  $^{81}\text{Br}^-$ ?

Answer:



The correct answer is: 35

## Question 5

Not answered

Marked out of 1.00

Kuris teiginys apie reakcija:



yra teisingas?

- Tiesioginė reakcija yra egzoterminė, o atvirkštinė - endoterminė.
- Ir tiesioginė, ir atvirkštinė reakcija yra egzoterminė.
- Ir tiesioginė, ir atvirkštinė reakcija yra endoterminė.
- Tiesioginė reakcija yra endoterminė, o atvirkštinė - egzoterminė.

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Tiesioginė reakcija yra egzoterminė, o atvirkštinė - endoterminė.

## Question 6

Not answered

Marked out of 1.00

Kurios dalelės spindulys yra didžiausias?

- $\text{Ca}^{2+}$
- $\text{S}^{2-}$
- $\text{K}^+$
- $\text{Cl}^-$

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

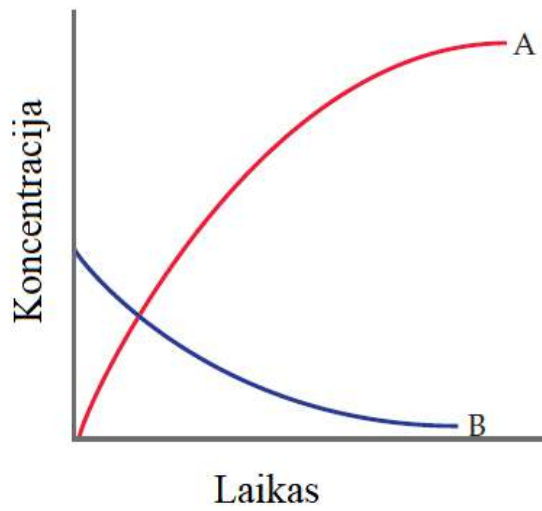
$\text{S}^{2-}$

Question 7

Not answered

Marked out of 1.00

Grafike parodyta A ir B medžiagos koncentracijos kitimas vykstant reakcijai.



Vykstančios reakcijos lygtis yra:

- $B \rightarrow 2A$
- $A \rightarrow B$
- $A \rightarrow 2B$
- $B \rightarrow A$

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

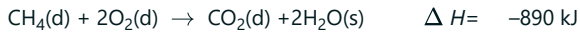
$B \rightarrow 2A$

Question 8

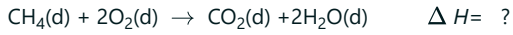
Not answered

Marked out of 1.00

Metano degimo termocheminė lygtis:



Koks galėtų būti žemiau nurodytos reakcijos entalpijos pokytis? Atkreipkite dėmesį į medžiagų agregatinių būsenų nuorodas.



- 800 kJ
- 980 kJ
- +800 kJ
- 890 kJ
- +890 kJ
- +980 kJ

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

-800 kJ

Question 9

Not answered

Marked out of 1.00

Medžiagos **X** tirpalo įpurškus į liepsną, ši nusidažo geltona spalva. O į medžiagos **X** tirpalą įlašinus sidabro nitrato tirpalo susidaro geltonos nuosėdos. Medžiagos **X** formulė yra:

- NaI
- K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- SrCl<sub>2</sub>
- KCl
- Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- KI
- SrI<sub>2</sub>
- NaCl

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

NaI

Question **10**

Not answered

Marked out of 5.00

Nurodykite, kuria kryptimi didėja (stiprėja) nurodytos savybės.

Metalo cheminis aktyvumas grupėje	Choose...
Halogenų nuodingumas grupėje	Choose...
Elektronų sluoksnių skaičius grupėje	Choose...
Valentinių elektronų skaičius grupėje	Choose...
Elektrinis neigiamumas VI A grupėje	Choose...

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Metalo cheminis aktyvumas grupėje → Iš viršaus į apačią,

Halogenų nuodingumas grupėje → Iš apačios į viršų,

Elektronų sluoksnių skaičius grupėje → Iš viršaus į apačią,

Valentinių elektronų skaičius grupėje → Nesikeičia,

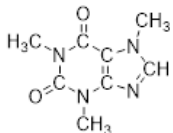
Elektrinis neigiamumas VI A grupėje → Iš apačios į viršų

Question **11**

Not answered

Marked out of 1.00

Kokia yra pavaizduotos molekulės molekulinė masė? Atsakymą suapvalinkite ir atsakymo laukelyje įrašykite skaičių.



Answer:  ✘

The correct answer is: 194

Question **12**

Not answered

Marked out of 2.00

Kiek elektronų turi jonas  $^{81}\text{Br}^-$ ?

Answer:  ✘

The correct answer is: 36

Question **13**

Not answered

Marked out of 2.00

Kiek elektronų yra nesužadintosios būsenos arseno atomo valentinio sluoksnio p orbitalėse?

Answer:



The correct answer is: 3



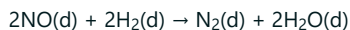
Question 14

Not answered

Marked out of 4.00

Vienas iš cheminių reakcijų greičio tyrimo būdų vadinamas pradinų greičių metodu. Taikant šį būdą kaitaliojamos pradinės medžiagų koncentracijos ir matuojamas reakcijos greitis vos tik prasidėjus reakcijai (reakcijos pradinis greitis). Tokio tyrimo tikslas yra nustatyti reakcijos kinetinius laipsnius ir greičio konstantą.

Tiriant reakciją



gauti tokie duomenys:

Pradinė NO koncentracija, mol/dm <sup>3</sup>	Pradinė H <sub>2</sub> koncentracija, mol/dm <sup>3</sup>	Pradinis reakcijos greitis mol/(dm <sup>3</sup> ·s)
0.1	0.1	3·10 <sup>-6</sup>
0.1	0.2	6·10 <sup>-6</sup>
0.2	0.1	12·10 <sup>-6</sup>
0.3	0.1	27·10 <sup>-6</sup>

Kinetinės lygties pavidalas yra:

$$\text{greitis} = k \cdot c^x(\text{NO}) \cdot c^y(\text{H}_2)$$

Kokie yra tirtosios reakcijos kinetiniai laipsnio rodikliai x ir y, greičio konstanta k ir jos matai? Pasirinkite tinkamus atsakymus.

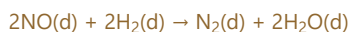
Laipsnio rodiklis x yra: Laipsnio rodiklis y yra: Greičio konstanta (kai laikas matuojamas sekundėmis, o koncentracija mol/dm<sup>3</sup>) yra: Greičio konstantos matavimo vienetai yra: 

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Vienas iš cheminių reakcijų greičio tyrimo būdų vadinamas pradinų greičių metodu. Taikant šį būdą kaitaliojamos pradinės medžiagų koncentracijos ir matuojamas reakcijos greitis vos tik prasidėjus reakcijai (reakcijos pradinis greitis). Tokio tyrimo tikslas yra nustatyti reakcijos kinetinius laipsnius ir greičio konstantą.

Tiriant reakciją



gauti tokie duomenys:

Pradinė NO koncentracija, mol/dm <sup>3</sup>	Pradinė H <sub>2</sub> koncentracija, mol/dm <sup>3</sup>	Pradinis reakcijos greitis mol/(dm <sup>3</sup> ·s)
0.1	0.1	3·10 <sup>-6</sup>
0.1	0.2	6·10 <sup>-6</sup>
0.2	0.1	12·10 <sup>-6</sup>
0.3	0.1	27·10 <sup>-6</sup>

Kinetinės lygties pavidalas yra:

$$greitis = k \cdot c^x(\text{NO}) \cdot c^y(\text{H}_2)$$

Kokie yra tirtosios reakcijos kinetiniai laipsnio rodikliai  $x$  ir  $y$ , greičio konstanta  $k$  ir jos matai? Pasirinkite tinkamus atsakymus.

Laipsnio rodiklis  $x$  yra: [2]

Laipsnio rodiklis  $y$  yra: [1]

Greičio konstanta (kai laikas matuojamas sekundėmis, o koncentracija mol/dm<sup>3</sup>) yra: [0.003]

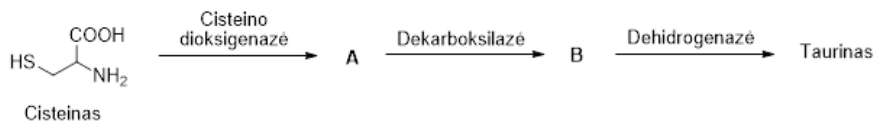
Greičio konstantos matavimo vienetai yra: [dm<sup>6</sup>·mol<sup>-2</sup>·s<sup>-1</sup>]

Question **15**

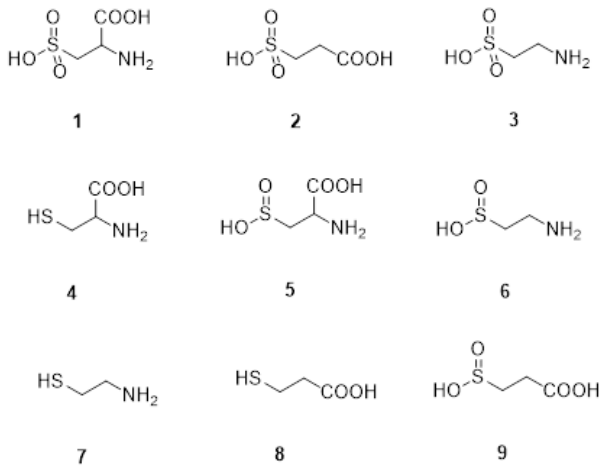
Not answered

Marked out of 3.00

Taurinas yra organinis junginys, natūraliai randamas žmogaus tulžyje. Jis organizme gaminamas iš aminorūgšties cisteino. Žemiau pateikta taurino sintezės schema:



Žemiau pateiktos kelios skaičiais pažymėtos organinių molekulių struktūrinės formulės. Iš šių formulių suraskite atitikmenis **A**, **B** ir **taurinui**. Taškai skiriami tik už atsakymus, logiškai tinkančius visai sintezės schemai. Už pavienes galimai teisingas reakcijas, jei jos netinka visai sintezės schemai, taškai neskiriami.



**A**

**B**

Taurinas

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

**A** → 5,

**B** → 6,

Taurinas → 3

Question **16**

Not answered

Marked out of 5.00

Turime NaOH tirpalą, kurio pH = 10. Pasirinkite kaip pasikeis jo pH (padidės, sumažės, nepakis) atlikus šiuos veiksmus:

Puse tirpalo nupylus

Choose...

Kurį laiką tirpalą paelektrolizavus inertiniais elektrodais

Choose...

Praskiedus vandeniu

Choose...

Pridėjus Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> miltelių

Choose...

Įpylus didelės koncentracijos NH<sub>4</sub>Cl tirpalo

Choose...

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Puse tirpalo nupylus → Nepakis,

Kurį laiką tirpalą paelektrolizavus inertiniais elektrodais → Padidės,

Praskiedus vandeniu → Sumažės,

Pridėjus Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> miltelių → Padidės,

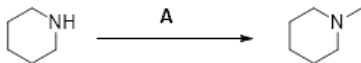
Įpylus didelės koncentracijos NH<sub>4</sub>Cl tirpalo → Sumažės

Question **17**

Not answered

Marked out of 2.00

Koks(-ie) reagentas(-ai) **A** yra tinkamas(-i) norint atlikti pavaizduotą cheminę reakciją?



- Chlormetanas
- Dimetilaminas
- Etenas
- Jodmetanas
- Etanas
- Chloretanas
- Natrio šarmas
- Acetilenas

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answers are:

Jodmetanas,

Chlormetanas

Question **18**

Not answered

Marked out of 3.00

Metalo chlorido druskos svėrinį ištirpinus vandenyje gauta 150 g tirpalo, kuriame druskos masės dalis 2.22 %. Pagamintame tirpale yra  $5.42 \cdot 10^{22}$  jonų. Parašykite **simbolį** metalo, kurio chloridas buvo ištirpintas.

Answer:



The correct answer is: Ca

Question **19**

Not answered

Marked out of 1.00

Šios druskos tirpalas liepsną dažo violetine spalva, o kaitinant sausą druską ši lydosi ir net užverda neskildama. Kokia šios druskos formulė?

- $\text{Li}_2\text{CO}_3$
- NaCl
- LiI
- $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- $\text{K}_2\text{CO}_3$
- KF

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

KF

Question **20**

Not answered

Marked out of 1.00

Medžiaga **X** ištirpinta vandenyje. Į gautą tirpalą panardinus platininius elektrodus ir įjungus nuolatinę elektros srovę prie abiejų elektrodų skyrėsi dujos. Išmatavus dujų tūrius paaiškėjo, kad prie vieno iš elektrodų dujų išsiskyrė dvigubai didesnis tūris, nei prie kito. Kuri iš nurodytų medžiagų buvo ištirpinta vandenyje?

- KCl
- AgNO<sub>3</sub>
- CuSO<sub>4</sub>
- HCl
- Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

Question 21

Not answered

Marked out of 8.00

Atsakykite nutempdami tinkamą žodį ar frazę į tinkamą vietą. Frazės, kurias reikia nutempti, surikiuotos teksto apačioje.

Kvėpavimas yra susijęs su šia reakcija:



Reakcijos lygtis rodo, kad hemoglobino molekulė (žymima Hb) jungiasi su keturiomis deguonies molekulėmis.

Kylant į kalnus:

bendrasis atmosferos slėgis ,

deguonies procentinė dalis ore ,

deguonies dalinis slėgis .

Kylant į kalnus nagrinėjamosios reakcijos pusiausvyra . Todėl į audinius patenka per  deguonies.

Pusiausvyros padėčiai pastumti į reikiamą pusę alpinistai kvėpavimui naudoja dujų mišinius, kuriuose yra  deguonies koncentracija.

Pastoviai aukštai kalnuose gyvenantiems žmonėms būtų problemiška visą laiką naudotis kvėpavimo mišiniais. Jų organizmas yra prisitaikęs – tokių žmonių kraujyje yra  hemoglobino koncentracija. Todėl jų organizme nagrinėjamosios reakcijos pusiausvyra

.

pasislenka į kairę

pasislenka į dešinę

nepasislinka niekur

didėja

mažėja

nekinta

mažai

daug

sumažinta

padidinta

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Atsakykite nutempdami tinkamą žodį ar frazę į tinkamą vietą. Frazės, kurias reikia nutempti, surikiuotos teksto apačioje.

Kvėpavimas yra susijęs su šia reakcija:



Reakcijos lygtis rodo, kad hemoglobino molekulė (žymima Hb) jungiasi su keturiomis deguonies molekulėmis.

Kylant į kalnus:

bendrasis atmosferos slėgis [mažėja],

deguonies procentinė dalis ore [nekinta],

deguonies dalinis slėgis [mažėja].

Kylant į kalnus nagrinėjamosios reakcijos pusiausvyra [pasislenka į kairę]. Todėl į audinius patenka per [mažai] deguonies.

Pusiausvyros padėčiai pastumti į reikiamą pusę alpinistai kvėpavimui naudoja dujų mišinius, kuriuose yra [padidinta] deguonies koncentracija.

Pastoviai aukštai kalnuose gyvenantiems žmonėms būtų problemiška visą laiką naudotis kvėpavimo mišiniais. Jų organizmas yra prisitaikęs – tokių žmonių kraujyje yra [padidinta] hemoglobino koncentracija. Todėl jų organizme nagrinėjamosios reakcijos pusiausvyra [pasislenka į dešinę].

Question **22**

Not answered

Marked out of 1.00

Ar tiesa, kad visi alkoholiai gali oksiduotis ir sudaryti naujus organinius junginius (aldehidus, karboksirūgštis, ketonus)?

Select one:

- True
- False

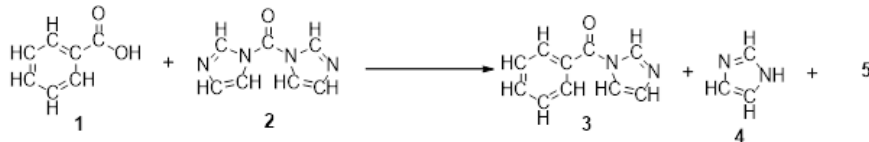
The correct answer is 'False'.

Question **23**

Not answered

Marked out of 1.00

Benzenkarboksirūgščiai (1) reaguojant su karbonildiimidazolu (2) susidaro junginys 3, imidazolas (4) ir dar viena medžiaga 5. Kas ta medžiaga 5?



- HCNO
- NO<sub>2</sub>
- CO<sub>2</sub>
- C
- NO
- HCN
- O<sub>2</sub>
- CH<sub>4</sub>
- CO
- N<sub>2</sub>
- O<sub>3</sub>

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

CO<sub>2</sub>

Question **24**

Not answered

Marked out of 2.00

1 mol rūgšties HA ištirpinus vandenyje pagaminta vienas litras tirpalo. Rūgšties jonizacijos konstanta  $K=1$ . Apskaičiuokite, kiek procentų rūgšties HA liks nejonizuotos formos. Atsakymą pateikite dešimtųjų tikslumu. Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be procento ženklo. Rašydami skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).

Answer:



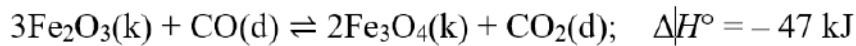
The correct answer is: 38.2

Question **25**

Not answered

Marked out of 5.00

Lydant geležį iš rūdų skirtingose aukštakrosnės vietose vyksta skirtingos reakcijos. Technologijos laboratorijoje buvo tiriama viena iš aukštakrosnėse vykstančių reakcijų:



Kur pasislinks pusiausvyra atlikus nurodytus veiksmus?

Pridėjus katalizatoriaus	Choose...
Padidinus slėgį	Choose...
Pridėjus papildomai $\text{Fe}_3\text{O}_4$	Choose...
Ipūtus papildomai $\text{CO}_2$	Choose...
Padidinus temperatūrą	Choose...

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Pridėjus katalizatoriaus → pusiausvyros padėtis nepakis,

Padidinus slėgį → pusiausvyros padėtis nepakis,

Pridėjus papildomai  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  → pusiausvyros padėtis nepakis,

Ipūtus papildomai  $\text{CO}_2$  → pusiausvyra pasislinks į kairę (į reagentų pusę),

Padidinus temperatūrą → pusiausvyra pasislinks į kairę (į reagentų pusę)



Question **26**

Not answered

Marked out of 1.00

Kurioje(-iose) iš pateiktų funkcinų grupių nėra deguonies atomo?

- Ketoninė grupė
- Amininė grupė
- Esterinė grupė
- Amidinė grupė
- Hidroksigrupė

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Amininė grupė

Question **27**

Not answered

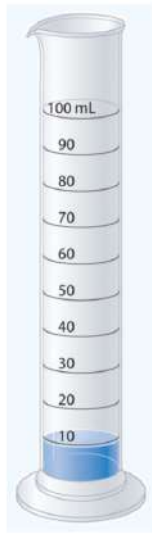
Marked out of 1.00



1



2



3



4

Paveiksle parodyta:

- 1 - 10 mL graduota cheminė stiklinė
- 2 - 10 mL matavimo cilindras
- 3 - 100 mL matavimo cilindras
- 4 - 100 mL graduota cheminė stiklinė

Bandymui reikia 10 mililitrų tirpalo. Tokį tūrį galima paimti su visais paveiksle parodytais indais. Kurį iš šių indų naudojant bus mažiausia tūrio matavimo paklaida?

- 3
- Visais atvejais tikslumas vienodas
- 4
- 2
- 1

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

2

Question **28**

Not answered

Marked out of 1.00

Kokia yra  $S^{2-}$  jono elektronų konfigūracija?

- [Ne]  $3s^2 3p^4$
- [Ne]  $3s^2 3p^5$
- [Ne]  $3s^2 3p^6$
- [Ne]  $3s^2 3p^2$

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

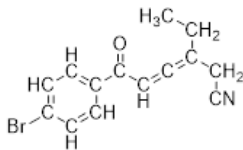
The correct answer is:

[Ne]  $3s^2 3p^6$ Question **29**

Not answered

Marked out of 3.00

Kiek pavaizduotoje molekulėje yra nurodytos hibridizacijos anglies atomų?



- sp
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>2</sup>

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

sp → 2,

sp<sup>3</sup> → 3,sp<sup>2</sup> → 9Question **30**

Not answered

Marked out of 2.00

Kiek daugiausia gramų bromo gali sureaguoti su 5g 2-metil-1,3-cikloheksadieno?

Atsakymą pateikite gramais ir suapvalinkite iki sveikojo skaičiaus.

Answer:  ✘

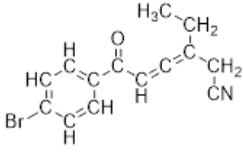
The correct answer is: 17

Question **31**

Not answered

Marked out of 1.00

Kiek žemiau pavaizduotoje molekulėje yra sigma ( $\sigma$ ) ryšių? Atsakymo laukelyje įrašykite skaičių.



Answer:  ✘

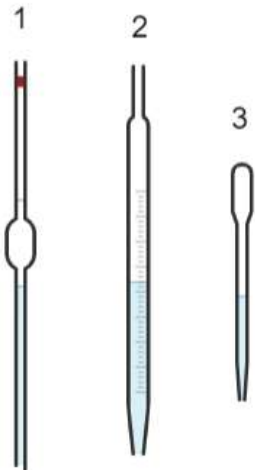
The correct answer is: 29

Question **32**

Not answered

Marked out of 2.00

Jums pateiktos 3 pipetčių iliustracijos:



Kuriuo numeriu pažymėta pipetė laikoma tiksliausia?

Kuri pipetė dar vadinama Pastero pipetė?

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Kuriuo numeriu pažymėta pipetė laikoma tiksliausia? → 1,

Kuri pipetė dar vadinama Pastero pipetė? → 3



Question **35**

Not answered

Marked out of 6.00

Raidėmis A, B, C, D, F ir G pažymėtos medžiagos. Vyksta reakcija:



Lentelėje nurodyta pradinės koncentracijos ir vienos medžiagos koncentracija po 0.10 s nuo reakcijos pradžios. Atsakydami į klausimus nurodykite medžiagų koncentracijas po 0,10 s nuo reakcijos pradžios ir reakcijos vidutinį greitį (mol/(L·s)).

	A +	2B	+3C	+4D	->	5F +	6G
Pradžioje buvo (mol/L)	0.14	0.13	0.12	0.11		0	0
Po 0.10 s nuo reakcijos pradžios (mol/L)		0.11					

A medžiagos koncentracija po 0.10 s (mol/L):

C medžiagos koncentracija po 0.10 s (mol/L):

D medžiagos koncentracija po 0.10 s (mol/L):

F medžiagos koncentracija po 0.10 s (mol/L):

G medžiagos koncentracija po 0.10 s (mol/L):

Reakcijos vidutinis greitis mol/(L·s):

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is: A medžiagos koncentracija po 0.10 s (mol/L): → 0.13,

C medžiagos koncentracija po 0.10 s (mol/L): → 0.09,

D medžiagos koncentracija po 0.10 s (mol/L): → 0.07,

F medžiagos koncentracija po 0.10 s (mol/L): → 0.05,

G medžiagos koncentracija po 0.10 s (mol/L): → 0.06,

Reakcijos vidutinis greitis mol/(L·s): → 0.1

Question **36**

Not answered

Marked out of 2.00

Gaminant sieros rūgštį vienas iš etapų yra sieros dioksido oksidacija iki sieros trioksido:



Pažymėkite visus veiksnius, kurie didina sieros trioksido išeią, kuri pasiekama nusistovėjus pusiausvyrai?

- Temperatūros didinimas
- Reaguojančiojo mišinio suspaudimas į mažesnį tūrį
- Katalizatoriaus įdėjimas
- Papildomo kiekio deguonies įpūtimas

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answers are:

Reaguojančiojo mišinio suspaudimas į mažesnį tūrį, Papildomo kiekio deguonies įpūtimas

Question **37**

Not answered

Marked out of 1.00



Mėgintuvėlyje kaitinamas kalio perchloratas  $\text{KClO}_3$ . Išsiskiriančios deguonies dujos surenkamos stiklinėje išstumiant vandenį. Surinktos dujos yra deguonies ir vandens garų mišinys. Vandens pusiausvirasis dalinis slėgis priklauso nuo:

- Atmosferos slėgio
- Temperatūros
- Nuo surinkto deguonies kiekio
- Nuo surinktų dujų bendro tūrio
- Ir nuo temperatūros, ir nuo atmosferos slėgio

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Temperatūros

Question **38**

Not answered

Marked out of 5.00

Priskirkite nurodytus oksidus vienai iš oksidų grupių: rūgštiniais, baziniams, amfoteriniams arba neutraliesiems.

SO<sub>3</sub> yra

SO<sub>2</sub> yra

Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> yra

CaO yra

CrO<sub>3</sub> yra

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Priskirkite nurodytus oksidus vienai iš oksidų grupių: rūgštiniais, baziniams, amfoteriniams arba neutraliesiems.

SO<sub>3</sub> yra [rūgštinis oksidas]

SO<sub>2</sub> yra [rūgštinis oksidas]

Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> yra [amfoterinis oksidas]

CaO yra [bazinis oksidas]

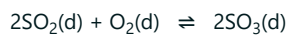
CrO<sub>3</sub> yra [rūgštinis oksidas]

Question **39**

Not answered

Marked out of 2.00

Tam tikroje temperatūroje reakcijos:



Pusiausvyros konstanta  $K_p = 4.2$ . Nusistovėjus pusiausvyrai reaktoriuje daliniai slėgiai yra: SO<sub>2</sub> - 1.50 bar, o SO<sub>3</sub> - 3.50 bar. Koks yra O<sub>2</sub> dalinis slėgis barais? Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be matavimo vienetų.

**Dėmesio! Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių. Vietoje kablelio naudokite tašką, pvz. 12.34 arba 0.001234.**

Answer:  **x**

The correct answer is: 1.3

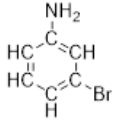


Question **40**

Not answered

Marked out of 2.00

Žemiau pavaizduota organinės molekulės struktūrinė formulė.



Ši molekulė oksidacijos-redukcijos reakcijose gali dalyvauti kaip:

- Reduktorius
- Oksidatorius
- Ši molekulė oksidacijos-redukcijos reakcijose dalyvauti negali

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answers are:

Oksidatorius,

Reduktorius

Question **41**

Not answered

Marked out of 2.00

Pažymėkite, kurie teiginiai apie CO<sub>2</sub> molekulę yra teisingi.

- CO<sub>2</sub> molekulė gali nesunkiai disocijuoti
- CO<sub>2</sub> molekulė yra polinė
- CO<sub>2</sub> molekulėje abu anglis-deguonis ryšiai yra dvigubi
- CO<sub>2</sub> molekulė yra tiesės formos
- CO<sub>2</sub> molekulėje atomai susijungę kovalentiniu nepoliniu ryšiu

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answers are:

CO<sub>2</sub> molekulė yra tiesės formos,

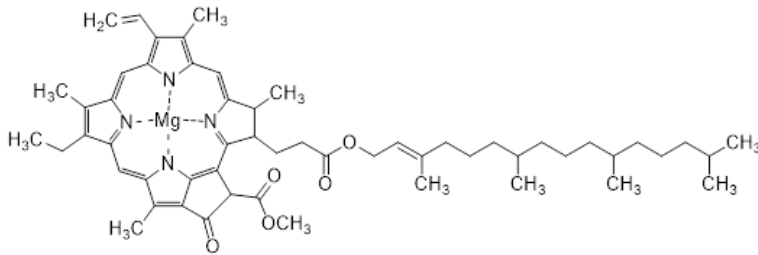
CO<sub>2</sub> molekulėje abu anglis-deguonis ryšiai yra dvigubi

Question **42**

Not answered

Marked out of 2.00

Žemiau pavaizduota chlorofilo struktūrinė formulė. Molekulės sudėtyje yra magnis. Struktūrinėje formulėje tarp magnio ir azoto brūkšninėmis linijomis pavaizduoti donor-akceptoriniai ryšiai. Koks yra magnio krūvis šioje molekulėje? Atsakymą pateikite nuroydamai krūvio ženklą (jei reikia) ir skaičių (pvz. -3; 0; +5).



Answer:



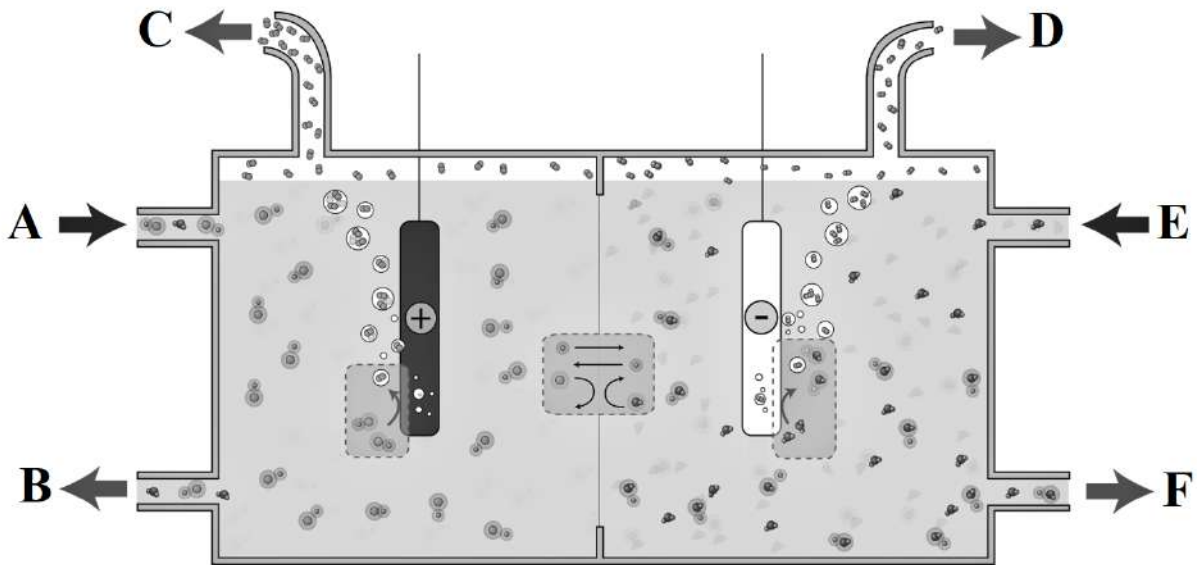
The correct answer is: 2

Question 43

Not answered

Marked out of 6.00

Jums pateikta schema membraninės celės, kurioje vyksta  $\text{NaCl(aq)}$  elektrolizė. Tarp kairiosios ir dešinėsios celės dalies yra membrana. Ji neleidžia tirpalams maišytis. Per ją gali prasiskverbti tik tam tikri jonai. Kas pažymėta raidėmis **A-F**?



<b>A</b> tai:	Choose...
<b>B</b> tai:	Choose...
<b>C</b> tai:	Choose...
<b>D</b> tai:	Choose...
<b>E</b> tai:	Choose...
<b>F</b> tai:	Choose...

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

**A** tai: → Didesnės konc.  $\text{NaCl}$  tirpalas,

**B** tai: → Mažesnės konc.  $\text{NaCl}$  tirpalas,

**C** tai: →  $\text{Cl}_2$  dujos,

**D** tai: →  $\text{H}_2$  dujos,

**E** tai: →  $\text{H}_2\text{O}$ ,

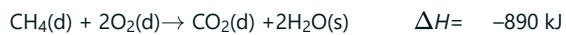
**F** tai: →  $\text{NaOH}$  tirpalas

Question **44**

Not answered

Marked out of 2.00

Metano degimo termocheminė lygtis:



Kiek molių deguonies sunaudota metanui deginti, jeigu išsiskyrė 4450 kJ šilumos. Parašykite atsakymą rodantį skaičių.

Answer:

 ✘

The correct answer is: 10

Question **45**

Not answered

Marked out of 1.00

Jei reakcija vyksta praktiškai iki galo, jos pusiausvyros konstanta  $K$  yra:

- $K=1$
- $K \gg 1$
- $K \ll 1$
- $K=0$

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

$K \gg 1$

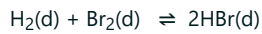
Question 46

Not answered

Marked out of 9.00

Atsakykite nutempdami tinkamą žodį ar frazę į tinkamą lentelės vietą. Frazės, kurias reikia nutempti, surikiuotos teksto apačioje.

Tam tikroje temperatūroje reakcijos:



Pusiausvyros konstanta  $K_c$  yra lygi 75 (žinoma tik dviejų reikšminių skaitmenų tikslumu).

Atlikta keletas bandymų. Tam tikru momentu nustatytos visų medžiagų molinės koncentracijos. Nurodykite, ar esant nurodytomis koncentracijoms yra nusistovėjusi pusiausvyra ir palyginkite tiesioginės ir atvirkštinės reakcijos greičius.

Molinė koncentracija mol/l			Išvados		
H <sub>2</sub>	Br <sub>2</sub>	HBr	Ar yra nusistovėjusi pusiausvyra (taip/ne)	Greičių palyginimas	Kas darosi su HBr koncentracija (didėja, mažėja, nekinta)?
0.045	0.90	1.51	<input type="checkbox"/>		<input type="text"/>
1.05	0.018	1.51	<input type="checkbox"/>		<input type="text"/>
0.80	0.038	1.51	<input type="checkbox"/>		<input type="text"/>

 Ne

 Taip

 Tiesioginės reakcijos greitis didesnis už atvirkštinės

 Atvirkštinės reakcijos greitis didesnis už tiesioginės

 Tiesioginės ir atvirkštinės reakcijų greičiai yra vienodi

 Didėja

 Mažėja

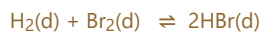
 Nekinta

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Atsakykite nutempdami tinkamą žodį ar frazę į tinkamą lentelės vietą. Frazės, kurias reikia nutempti, surikiuotos teksto apačioje.

Tam tikroje temperatūroje reakcijos:



Pusiausvyros konstanta  $K_c$  yra lygi 75 (žinoma tik dviejų reikšminių skaitmenų tikslumu).

Atlikta keletas bandymų. Tam tikru momentu nustatytos visų medžiagų molinės koncentracijos. Nurodykite, ar esant nurodytomis koncentracijoms yra nusistovėjusi pusiausvyra ir palyginkite tiesioginės ir atvirkštinės reakcijos greičius.

Molinė koncentracija mol/l			Išvados		
H <sub>2</sub>	Br <sub>2</sub>	HBr	Ar yra nusistovėjusi pusiausvyra (taip/ne)	Greičių palyginimas	Kas darosi su HBr koncentracija (didėja, mažėja, nekinta)?

0.045	0.90	1.51	[Ne]	[Tiesioginės reakcijos greitis didesnis už atvirkštinės]	[Didėja]
1.05	0.018	1.51	[Ne]	[Atvirkštinės reakcijos greitis didesnis už tiesioginės]	[Mažėja]
0.80	0.038	1.51	[Taip]	[Tiesioginės ir atvirkštinės reakcijų greičiai yra vienodi]	[Nekinta]

Question **47**

Not answered

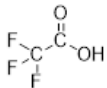
Marked out of 1.00

Kuri iš pavaizduotų karboksirūgščių pasižymi stipriausiomis rūgštinėmis savybėmis?

- 
- 
- 

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Question **48**

Not answered

Marked out of 2.00

Kiek nesuporuotų elektronų turi chromo Cr atomas?

Answer:  ✘

The correct answer is: 6

Question **49**

Not answered

Marked out of 1.00

Elektrolizuojant medžiagos **X** tirpalą susidaro dujos **Y**. Šias dujas leidžiant į KI tirpalą, kuriame yra ir krakmolo, tirpalas tampa mėlynas. Kokios medžiagos **X** tirpalas buvo elektrolizuotas?

- NaBr
- KCl
- AgI
- NaF

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

KCl

Question **50**

Not answered

Marked out of 1.00

Kokia yra nesužadinto vario atomo elektronų konfigūracija?

- [Ar] 3d<sup>9</sup> 4s<sup>2</sup>
- [Ar] 4s<sup>1</sup>
- [Ar] 3d<sup>7</sup> 4s<sup>1</sup>
- [Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>1</sup>

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>1</sup>

Question **51**

Not answered

Marked out of 2.00

Gaminant sieros rūgštį vienas iš etapų yra sieros dioksido oksidacija iki sieros trioksido:



Tam tikromis sąlygomis į tuščią reaktorių įleista 80 mol sieros dioksido ir 120 mol deguonies. Nustovėjus pusiausvyrai reaktoriuje buvo 60 mol sieros dioksido. Kiek molių deguonies O<sub>2</sub> dujų yra reaktoriuje pusiausvyros sąlygomis? Parašykite tik atsakymą rodantį skaičių be matavimo vienetų. Rašydami skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).

Answer:



The correct answer is: 110

Question 52

Not answered

Marked out of 3.50

Varis paveiktas praskiesta azoto rūgštimi. Sudarykite išlygintą reakcijos lygtį parinkdami tinkamus skaičius arba formules iš siūlomų sąrašų.

Lygtis turi būti išlyginta naudojant mažiausius sveikus koeficientus. Jeigu koeficientas lygus vienetui, jį irgi reikia pasirinkti iš sąrašo.

Nepasirinkus nieko bus laikoma, kad koeficientas lygus nuliui.



Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Varis paveiktas praskiesta azoto rūgštimi. Sudarykite išlygintą reakcijos lygtį parinkdami tinkamus skaičius arba formules iš siūlomų sąrašų.

Lygtis turi būti išlyginta naudojant mažiausius sveikus koeficientus. Jeigu koeficientas lygus vienetui, jį irgi reikia pasirinkti iš sąrašo.

Nepasirinkus nieko bus laikoma, kad koeficientas lygus nuliui.

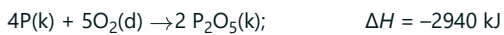
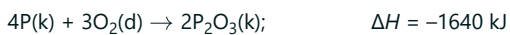


Question 53

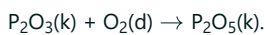
Not answered

Marked out of 2.00

Fosforo oksidacijos termocheminės lygtys yra:



Apskaičiuokite žemiau nurodytos reakcijos entalpijos pokytį  $\Delta H$  (kilodžauliais) :



Answer:  ✘

The correct answer is: -650



Question **54**

Not answered

Marked out of 3.00

Kuriais atvejais sumaišius vienodus tūrius nurodytų tirpalų susidarys buferinis tirpalas? Žymėjimas M reiškia molinę koncentraciją (pvz., 1 M reiškia 1 mol/l, arba 1 mol/dm<sup>3</sup>). Pažymėkite visus tinkamus variantus.

- 0.2 M HCl ir 0.1 M NH<sub>3</sub>
- 0.1 M HCl ir 0.1 M NH<sub>4</sub>Cl
- 0.2 M KOH ir 0.2 M HNO<sub>3</sub>
- 0.2 M CH<sub>3</sub>COOH ir 0.1 M CH<sub>3</sub>COONa
- 0.1 M NH<sub>3</sub> ir 0.1 M NH<sub>4</sub>Cl
- 0.1 M HCl ir 0.2 M KCl
- 0.1 M HCl ir 0.2 M NH<sub>3</sub>

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answers are:

0.1 M HCl ir 0.2 M NH<sub>3</sub>,

0.1 M NH<sub>3</sub> ir 0.1 M NH<sub>4</sub>Cl,

0.2 M CH<sub>3</sub>COOH ir 0.1 M CH<sub>3</sub>COONa

Question **55**

Not answered

Marked out of 2.00

Kiek neutronų turi jonas <sup>81</sup>Br<sup>-</sup>?

Answer:



The correct answer is: 46

Question **56**

Not answered

Marked out of 1.00

Kuris iš šių junginių yra pagrindinė muilo sudedamoji dalis?

- Gliceriltripalmitatas
- Natrio oleatas
- Etilpalmitatas
- Glicerolis
- Gliceriltrioleatas

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

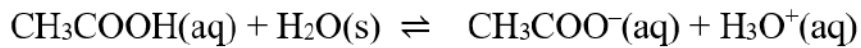
Natrio oleatas

Question **57**

Not answered

Marked out of 1.00

Etano rūgšties jonizacijos reakcija:



Kurios dalelės sudaro konjuguotąją rūgštis-bazė porą?

- $\text{CH}_3\text{COO}^- / \text{H}_3\text{O}^+$
- $\text{CH}_3\text{COOH} / \text{H}_2\text{O}$
- $\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{COO}^-$
- $\text{CH}_3\text{COO}^- / \text{H}_2\text{O}$
- $\text{H}^+ / \text{CH}_3\text{COO}^-$

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

$\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{COO}^-$

Question **58**

Not answered

Marked out of 1.00

$^{11}\text{B}$  atomo masė yra 11,00930536 u. Šis atomas sudarytas iš 5 protonų, 6 neutronų ir 5 elektronų. Jeigu sudėsime tiksliai 5 protonų, 6 neutronų ir 5 elektronų mases, gausime:

- 11,00930536 u
- Šiek tiek daugiau, negu 11,00930536 u
- Šiek tiek mažiau, negu 11,00930536 u

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is: Šiek tiek daugiau, negu 11,00930536 u

Question **59**

Not answered

Marked out of 1.00

Kuris(-ie) teiginiai apie fermentus yra teisingas(-i)?

- Visi fermentai yra baltymai
- Fermentai yra biologiniai katalizatoriai
- Fermentai dalyvauja tik baltymų sintezės reakcijose
- Fermentai padidina reakcijos pusiausvyros konstantą
- Fermentai padidina reakcijos aktyvacijos energiją

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answers are:

Visi fermentai yra baltymai,

Fermentai yra biologiniai katalizatoriai

Question **60**

Not answered

Marked out of 2.00

Mokinys pasiėmė 25 cm<sup>3</sup> tūrio matavimo cilindrą ir pripylė jį vandens tiek, kiek parodyta nuotraukoje. Kiek kubinių centimetrų vandens yra cilindre? Parašykite tik atsakymą rodatį skaičių be matavimo vienetų. Rašydami skaičius vietoje kablelio naudokite tašką (pvz., 12.345 arba 0.00012345).



Answer:



The correct answer is: 21.7

Question **61**

Not answered

Marked out of 4.00

Reakcijos  $A + B \rightarrow P$  kinetinė lygtis yra pavidalo:  $v = k \cdot [A]^2 \cdot [B]^{-1}$ . Kaip pasikeis šios reakcijos pradinis greitis, jeigu pakeisime pradines reagentų koncentracijas taip, kaip nurodyta klausimuose.

Paaiškinimas: [A] reiškia A medžiagos molinę koncentraciją, [B] - B medžiagos molinę koncentraciją.

3 kartus padidinsime A koncentraciją, bet nekeisime B koncentracijos

2 kartus padidinsime B koncentraciją, bet nekeisime A koncentracijos

3 kartus sumažinsime ir A, ir B koncentraciją

2 kartus padidinsime A ir 2 kartus sumažinsime B koncentraciją

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

3 kartus padidinsime A koncentraciją, bet nekeisime B koncentracijos → 9 kartus padidės,

2 kartus padidinsime B koncentraciją, bet nekeisime A koncentracijos → 2 kartus sumažės,

3 kartus sumažinsime ir A, ir B koncentraciją → 3 kartus sumažės,

2 kartus padidinsime A ir 2 kartus sumažinsime B koncentraciją → 8 kartus padidės

Question **62**

Not answered

Marked out of 2.00

Kurie du junginiai yra peroksidai?

- CaO
- SiO<sub>2</sub>
- CaO<sub>2</sub>
- KO<sub>3</sub>
- PbO<sub>2</sub>
- K<sub>2</sub>O<sub>2</sub>
- Cl<sub>2</sub>O
- K<sub>2</sub>O
- SO<sub>3</sub>

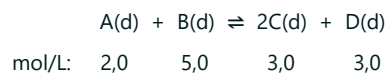
Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answers are:

CaO<sub>2</sub>,K<sub>2</sub>O<sub>2</sub>Question **63**

Not answered

Marked out of 1.00

Reakcijos pusiausvyros konstanta  $K_c=3$ . Tam tikru momentu mišinyje yra tokios medžiagų koncentracijos (mol/L):

Kuris teiginys teisingas:

- Mišinyje yra nusistovėjusi cheminė pusiausvyra; visų medžiagų kiekiai mažėja
- Mišinyje yra nusistovėjusi cheminė pusiausvyra; visų medžiagų kiekiai didėja
- Mišinyje yra nusistovėjusi cheminė pusiausvyra; visu medžiagų kiekiai nebekinta
- Mišinys yra nepusiausviris; C ir D medžiagų kiekiai mažėja
- Mišinys yra nepusiausviris; C ir D medžiagų kiekiai didėja;

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Mišinys yra nepusiausviris; C ir D medžiagų kiekiai didėja;

Question **64**

Not answered

Marked out of 3.50

Riebalų rūgštis molekulinė formulė yra:



Kurie iš žemiau pateiktų teiginių apie šią riebalų rūgštį yra tiesa, kurie netiesa, o kurių iš molekulinės formulės neįmanoma nustatyti?

Tai yra sočioji riebalų rūgštis

Choose...

Šios riebalų rūgštis molekuleje yra benzeno žiedas

Choose...

Šios riebalų rūgštis molekuleje yra trys dvigubieji ryšiai

Choose...

Tai yra omega-3 riebalų rūgštis

Choose...

Šios riebalų rūgštis molekules anglies atomų grandinė yra šakota

Choose...

Ši riebalų rūgštis reaguoja su bromo vandeniu

Choose...

Šios riebalų rūgštis molekuleje yra karboksigrupė

Choose...

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

Tai yra sočioji riebalų rūgštis → Netiesa,

Šios riebalų rūgštis molekuleje yra benzeno žiedas → Netiesa,

Šios riebalų rūgštis molekuleje yra trys dvigubieji ryšiai → Tiesa,

Tai yra omega-3 riebalų rūgštis → Neįmanoma nustatyti,

Šios riebalų rūgštis molekules anglies atomų grandinė yra šakota → Neįmanoma nustatyti,

Ši riebalų rūgštis reaguoja su bromo vandeniu → Tiesa,

Šios riebalų rūgštis molekuleje yra karboksigrupė → Tiesa

Question **65**

Not answered

Marked out of 1.00

Įvykus atominės jėgainės avarijai į aplinką gali patekti skydliaukę pažeidžiančių radioaktyviųjų nuklidų. Ką tokios avarijos atveju rekomenduojama vartoti, kad būtų sumažinta įtaka skydliaukei?



- KI tabletės
- Cukraus tirpalą
- I<sub>2</sub> tabletės
- I<sub>2</sub> tirpalą
- NaCl tabletės

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:

KI tabletės

Question **66**

Not answered

Marked out of 1.00

Kuri iš šių medžiagų buityje dar kartais vadinama kaustine soda?

- Natrio hidrokarbonatas
- Natrio hidroksidas
- Kalio sulfatas
- Natrio karbonatas
- Kalio karbonatas

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:


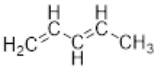
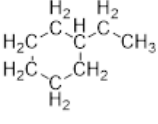
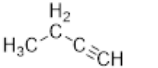
Natrio hidroksidas

Question **67**

Not answered

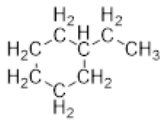
Marked out of 2.00

Kuri(-ios) iš šių molekulių negali dalyvauti polimerizacijos reakcijoje?

- 
- 
- 
- 

Jūsų atsakymas yra neteisingas.

The correct answer is:



[◀ Bandomoji užduotis](#)

Jump to...

[Apeliacijos ▶](#)