

2008 m. CHEMIJOS MOKYKLINIO BRANDOS EGZAMINO UŽDUOTIES VERTINIMO INSTRUKCIJA

Pakartotinė sesija

A T S A K Y M A I

Užduotyje dešinėje lapo pusėje yra nurodyta vieta, kurioje įrašomi mokinio už kiekvieną klausimą gauti taškai. Pirmiausia juos įrašo pirmasis, po to antrasis vertintojai. Jeigu jų vertinimai nesutampa, vertina trečiasis vertintojas (vertinimo komisijos pirmininkas).

I dalis

Teisingai atsakytas kiekvienas iš 1–20 klausimų vertinamas vienu tašku.

Nr.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Ats.	D	C	A	D	C	A	B	C	A	B

Nr.	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Ats.	D	B	D	B	D	A	B	B	C	B

II dalis

Toliau pateikiami II dalies klausimų atsakymai. Mokinys gali atsakyti kitaip, nei pateikta vertinimo instrukcijoje, svarbu, kad jo atsakymas būtų teisingas. Jeigu mokinys atsakė kitaip, nei pateikta vertinimo instrukcijoje, ir padarė klaidų, dėl atsakymo įvertinimo taškais sprendžia mokyklinio brandos egzamino vertinimo komisija.

Bendros pastabos II daliai:

1. Esminiai žodžiai paryškinti.
2. Sprendžiant uždavinius, už aritmetines klaidas taškų skaičius mažinamas 1 tašku.
3. Už neteisingą perteklinę informaciją taškų skaičius mažinamas 1 tašku.

1 klausimas

Nr.	Taškai
1.1	1
1.2	1
1.3	1
1.4	2
1.5	1
Iš viso	
	6

2 klausimas

Nr.		Taškai
2.1	$O = O$ – 1 taškas $\ddot{O} :: \ddot{O}$ $:\ddot{O} :: \ddot{O}:$ – 1 taškas, jei tik $O::O$ – 0 taškų	2
2.2	Kovalentinis nepolinis ryšys arba kovalentinis ryšys	1
2.3	Fotosintezė – 1 taškas	1
2.4	Deguonies kiekio suradimas – 1 taškas $M(O_2) = 32 \text{ g/mol}$ $0,032 \text{ g}$ $n = \frac{\quad}{32 \text{ g/mol}} = 0,001 \text{ mol}$ Deguonies tūrio apskaičiavimas – 1 taškas $V = 22,4 \text{ l/mol} * 0,001 \text{ mol} = 0,0224 \text{ l} = 22,4 \text{ ml}$ Už aritmetinę klaidą taškų skaičius mažinamas 1 tašku Už neteisingą vienetų vartojimą taškų skaičius mažinamas 1 tašku Už vienetų nerašymą, bet tinkamą atsakymo užrašymą taškų nemažinti Vertinamas ir kitas teisingas sprendimo būdas	2
2.5	Ozonas – 1 taškas O_3 – 1 taškas	1
Iš viso		7

3 klausimas

Nr.		Taškai
3.1	Bromas – skysta arba s Jodas – kieta arba k Už kiekvieną teisingai parašytą būseną po 1 tašką	2
3.2	Jei teisingai pasirinktos ir įvardytos ašys bei pažymėti matavimo vienetai – 1 taškas Ašyse sužymėtos padalos pasirinkus tinkamą mastelį – 1 taškas Teisingai atidėti taškai ir nubraižyta kreivė – 1 taškas	3
3.3	7	1
3.4	Druskos rūgštis – 1 taškas Jei parašė vandenilio chlorido tirpalas arba vandenilio chlorido rūgštis – taškų nemažinti	1
3.5	+1 Jei parašė 1+ taškų nemažinti Jei parašė tik 1 (be ženklų) – 0 taškų	1
3.6	$Cl^- (aq) + Ag^+ (aq) \rightarrow AgCl (k)$ – 1 taškas Už agregatinių būsenų neparašymą taškų skaičius nemažinimas Gali būti parinktas ir kitas jonas (ne sidabro), svarbu, kad susidarytų netirpus chloridas ir lygtis būtų išlyginta Reakcijos požymis – 1 taškas, pvz.: Baltų nuosėdų susidarymas (iškritimas), tirpalo susidrumstimas	2
Iš viso		10

4 klausimas

Nr.		Taškai
4.1	<i>Tirpalas</i> – Negyvosios jūros vanduo <i>Tirpinys</i> – magnio chloridas arba $MgCl_2$ arba druskos Už kiekvieną teisingą parašymą po <i>1 tašką</i>	2
4.2	Ca^{2+} - 1 taškas	1
4.3	Lietaus vanduo <i>arba</i> sniegas <i>arba</i> krituliai – <i>1 taškas</i> Vertinamas ir kitas teisingas atsakymas	1
4.4	Virinant vandenį – <i>1 taškas</i> Tik naudojant filtrą ar filtruojant – <i>0 taškų</i>	1
4.5	Už lygties parašymą – <i>1 taškas</i> Už lygties išlyginimą – <i>1 taškas</i> $2H_2(d) + O_2(d) \rightarrow 2H_2O(s)$ Už agregatinių būsenų neparąšymą taškų skaičius nemažinimas	2
4.6	<i>Distiliuotas vanduo</i> nepraleidžia <i>elektros srovės, jūros vanduo</i> praleidžia <i>elektros srovę</i> Tik už vieną teisingai įrašytą žodį – <i>0 taškų</i>	1
Iš viso		8

5 klausimas

Nr.		Taškai
5.1	Už lygties parašymą – <i>1 taškas</i> Už lygties išlyginimą – <i>1 taškas</i> $2CH_3OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 4H_2O$	2
5.2	Metanalio struktūrinė formulė – <i>1 taškas</i> $\begin{array}{c} O \\ \\ H-C \\ \\ H \end{array}$ Metanalis – <i>1 taškas</i>	2
5.3	Apakimas arba mirtis Vertinamas ir kitas teisingas atsakymas (pvz., kepenų funkcijos sutrikimas)	1
5.4	Teisinga – nešakotos grandinės pirminio alkoholio sutrumpinta struktūrinė formulė, pvz.: $CH_3 - CH_2 - OH$	1
5.5	Žema užšalimo temperatūra <i>arba</i> Geras tirpumas vandenyje <i>arba</i> Žema lydymosi temperatūra	1
5.6	1, 2, 3-propantriolis Jeį parašė propantriolis taškų nemažinti	1
Iš viso		8

6 klausimas

Nr.		Taškai
6.1	Už lygties parašymą – 1 taškas Už lygties išlyginimą – 1 taškas Už monomero apibraišką – 1 taškas $n \text{ CH}_2=\text{CH}_2 \rightarrow \text{---}(\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{---})_n$ arba $n \text{ CH}_2=\text{CH}_2 \rightarrow (\text{---CH}_2-\text{CH}_2\text{---})_n$	3
6.2	<i>Etanas neblukina bromo vandenį.</i> <i>Etenas blukina bromo vandenį.</i> <i>Polietenas neblukina bromo vandenį.</i> Už kiekvieną teisingai įrašytą žodį po 1 tašką	3
6.3	Polieteniniai gaminiai ilgai nesuyra ir dėl to teršia aplinką – 1 taškas Ekonomiškai naudinga – 0 taškų	1
Iš viso		7

7 klausimas

Nr.		Taškai
7.1	Galimi pavadinimai: Sieros (IV) oksidas (sieros dioksidas), sieros (VI) oksidas (sieros trioksidas), anglies (IV) oksidas (anglies dioksidas), azoto (II) oksidas (azoto monoksidas), azoto (IV) oksidas (azoto dioksidas) arba azoto oksidai Už kiekvieną parašytą pavadinimą po vieną tašką. Pavadinimai turi būti skirtingi	2
7.2	Metalurgija arba elektros gamyba (energetika) – 1 taškas Vertinamas ir kitas teisingas atsakymas	1
7.3	Kenksmingų dujų (pvz.: SO ₂) surinkimas <i>arba</i> Iškastiniu kuru pagrįsta pramonę keisti alternatyvius energijos šaltinius naudojančia pramone Vertinamas ir kitas teisingas atsakymas	1
Iš viso		4

EGZAMINO REZULTATŲ ĮFORMINIMAS

1. Vertinimo komisijos pirmininkas:

1.1. egzamino užduoties sąsiuvinio viršelyje esančios lentelės atitinkamuose laukeliuose įrašo kiekvienos egzamino užduoties dalies (I ir II) įvertinimus taškais ir taškų sumą už šias dalis;

1.2. kandidatų gautų taškų suvestinės blanke, išspausdintame NEC duomenų perdavimo sistemoje KELTAS, įrašo I dalies (1– 20 klausimų su pasirenkamaisiais atsakymais) ir II dalies (1–7 klausimų) įvertinimus taškais;

1.3. užpildytą kandidatų gautų taškų suvestinės blanką perduoda asmeniui, atsakingam už darbą su duomenų perdavimo sistema KELTAS (toliau – atsakingas asmuo).

2. Atsakingas asmuo suveda rezultatus į duomenų perdavimo sistemą KELTAS ir išspausdina sutikrinimui skirtą kandidatų gautų taškų suvestinės juodrašį. Vertinimo komisijos pirmininkas jį patikrina.

3. Atsakingas asmuo, jei reikia, duomenų perdavimo sistemoje KELTAS ištaiso netikslumus, ir tik tada patvirtina įvestus duomenis (patvirtintų duomenų keitimai **negalimi**) ir išspausdina gautų taškų suvestinę, kurią vertinimo komisijos pirmininkas patvirtina savo parašu.

4. NEC duomenų perdavimo sistemoje KELTAS išspausdinta ir vertinimo komisijos pirmininko parašu patvirtinta kandidatų gautų taškų suvestinė perduodama mokyklos, kurioje dirbo vertinimo komisija, direktoriui.