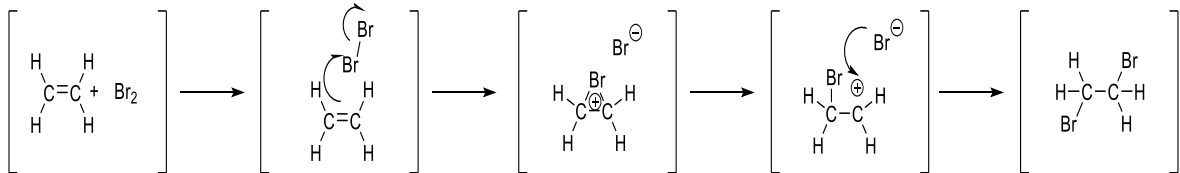
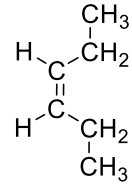


2025 M. CHEMIJOS VALSTYBINIO BRANDOS EGZAMINO I DALIES PAKARTOTINĖS
SESIJOS UŽDUOTIES VERTINIMAS

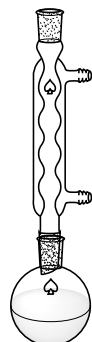
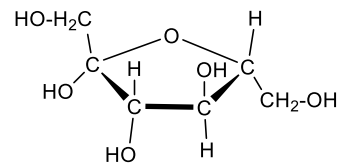
I dalis

Klausimas	Teisingas atsakymas		Taškai
1	120 °		1
2	5,5-dichlorpent-1-inas		1
3	Polichloreteną		1
4	C ₁₅ H ₂₉ Cl ₂ COOH		1
5	CH ₃ COCH ₂ CH ₃		1
6	oksidatorius		1
7			1
8	Vandeniui		1
9			1
10	Reagentai	Produktai	1
	Celiuliozė	Gliukozė	
	Baltymai	Aminorūgštys	
	Riebalai	Glicerolis	
11	Organinės medžiagos sudaro tik anglies atomai.		1
12			1

13		1
14		1
15	C ₄ H ₆	1
Iš viso		15

II dalis

1 struktūrinis klausimas		Taškai
16	Metanolio ir vandens mišinys	1
17		1
18	C ₂ H ₄	1
19	35 % <i>Išskaitomi visi atsakymai nuo 32 iki 38 %.</i>	1
20	16 ml	1
21	Etilenglikolis	1
22	CH ₃ COCH ₃	1
23	1790 g (1 taškas) 1,92 L (1 taškas)	2
24		1
Iš viso		10
2 struktūrinis klausimas		Taškai
25	Esteriai	1
26	C ₉ H ₁₀ O ₂	1
27		1

	Medžiaga	Saugumo piktograma	Cheminė formulė	Saugumo taisyklės	
	Etano rūgštis		CH ₃ COOH	Nelaikyti šalia atviros ugnies, reakcijos mišinį kaitinti ant elektrinės viryklės arba įstačius į indą su vandeniu.	
	Benzilo alkoholis		C ₆ H ₅ CH ₂ OH	Dirbti su šia medžiaga tik lauke arba gerai vėdinamoje patalpoje, nes dirgina odą ir akis.	
	Koncentruota sieros rūgštis		H ₂ SO ₄	Būtina dėvėti apsaugos priemones, nes medžiaga yra ėsdinanti ir sukelia negrįžtamus odos ir akių pažeidimus.	
28					1
29	Mišinyje yra benzilo alkoholis ir reakcijos produktas.				1
30	CH ₃ COONa				1
31	Reakcijos produktas				1
32	b				1
Iš viso					8
3 struktūrinis klausimas					Taškai
33	$C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O \xrightarrow{[Fermentai]} 4CO_2 + 4C_2H_6O$				1
34	Po vieną gliukozės ir fruktozės molekulę				1
35					1
36	gliukozė				1

37	113 kJ	1																				
38	42,10 % <i>Iskaitomi visi atsakymai nuo 42,00 iki 42,11 %.</i>	1																				
39	<table><tr><td></td><td colspan="3">Į mėgintuvėlius supilti reagentai ir stebėti cheminės reakcijos požymiai</td></tr><tr><td>Ištirpinta medžiaga</td><td>Sidabro(I) oksidas amoniakiniame tirpale</td><td>Vario(II) <u>hidroksido</u> šarminis tirpalas</td><td>Vandeninis jodo tirpalas</td></tr><tr><td>Gliukozė</td><td>Blizgus sluoksnis</td><td>Mėlynas tirpalas</td><td>Požymio nestebėta</td></tr><tr><td>Krakmolas</td><td>Požymio nestebėta</td><td>Mėlynas tirpalas</td><td>Violetinis tirpalas</td></tr><tr><td>Sacharozė</td><td>Požymio nestebėta</td><td>Mėlynas tirpalas</td><td>Požymio nestebėta</td></tr></table>		Į mėgintuvėlius supilti reagentai ir stebėti cheminės reakcijos požymiai			Ištirpinta medžiaga	Sidabro(I) oksidas amoniakiniame tirpale	Vario(II) <u>hidroksido</u> šarminis tirpalas	Vandeninis jodo tirpalas	Gliukozė	Blizgus sluoksnis	Mėlynas tirpalas	Požymio nestebėta	Krakmolas	Požymio nestebėta	Mėlynas tirpalas	Violetinis tirpalas	Sacharozė	Požymio nestebėta	Mėlynas tirpalas	Požymio nestebėta	1
	Į mėgintuvėlius supilti reagentai ir stebėti cheminės reakcijos požymiai																					
Ištirpinta medžiaga	Sidabro(I) oksidas amoniakiniame tirpale	Vario(II) <u>hidroksido</u> šarminis tirpalas	Vandeninis jodo tirpalas																			
Gliukozė	Blizgus sluoksnis	Mėlynas tirpalas	Požymio nestebėta																			
Krakmolas	Požymio nestebėta	Mėlynas tirpalas	Violetinis tirpalas																			
Sacharozė	Požymio nestebėta	Mėlynas tirpalas	Požymio nestebėta																			
Iš viso		7																				