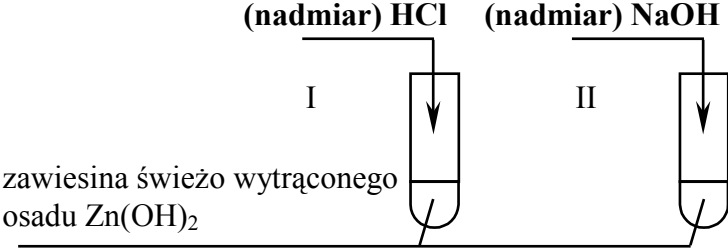


CHEMIA – POZIOM ROZSZERZONY

Numer zadania	Kryteria oceniania Oczekiwana odpowiedź	Uwagi	Punktacja	
			za umiejętność	sumaryczna
1	Za narysowanie klatkowego modelu konfiguracji elektronów walencyjnych: ↑↓ (4s²) □ □ □ (4p³)	Zwroty strzałek na podpowłoce 4p mogą być przeciwne niż na rysunku, ale wszystkie muszą być takie same.	1	1
2	Za podanie symbolu pierwiastka Y oraz wartości liczby masowej jego izotopu: Symbol pierwiastka Y: C Liczba masowa A ₂ : 13		1	1
3	Za dokończenie obu zdań: 1. W cząsteczce amoniaku atomowi azotu przypisuje się hybrydyzację (sp / sp ² / sp³). 2. Spośród (dwóch / trzech / czterech) zhybrydyzowanych orbitali atomu azotu jeden jest obsadzony przez (wiążącą / niewiążącą) parę elektronową.	Po 1 p. za uzupełnienie każdego zdania.	2 x 1	2
4	a) Za określenie stanu skupienia wodorków: X gazowy lub gaz Y gazowy lub gaz		1	2
	b) Za określenie położenia pierwiastków i wskazanie bloku energetycznego: Pierwiastek X leży w okresie trzecim lub 3 lub III , pierwiastek Y leży w okresie piątym lub 5 lub V Blok energetyczny: p		1	
5	Za wybór i podkreślenie wzorów wszystkich substancji niejonowych: <u>CO₂</u> <u>N₂</u> Na₂CO₃ NaOH <u>NO₂</u> NH₄Cl		1	1

6	Za metodę rozwiązania uwzględniającą zmianę stężeń substratu A i B Za obliczenia i wynik z jednostką: $3 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3} \cdot \text{s}^{-1}$ Przykład rozwiązania: $c_A^0 = 0,2 \text{ mol} \times \text{dm}^{-3}$ $c_B^0 = 0,4 \text{ mol} \times \text{dm}^{-3}$ $c_A' = \frac{1}{2} \times c_A^0 = \frac{1}{2} \times 0,2 \text{ mol} \times \text{dm}^{-3} = 0,1 \text{ mol} \times \text{dm}^{-3}$ Z równania reakcji wynika, że $n_A = n_B$, więc n_B zmniejszy się o 0,1 mola w 1 dm³ roztworu $c_B' = 0,3 \text{ mol} \times \text{dm}^{-3}$ więc $v' = k \times c_A' \times c_B' = 0,1 \text{ dm}^3 \times \text{mol}^{-1} \times \text{s}^{-1} \times 0,1 \text{ mol} \times \text{dm}^{-3} \times 0,3 \text{ mol} \times \text{dm}^{-3}$ $v' = 3 \times 10^{-3} \text{ mol} \times \text{dm}^{-3} \times \text{s}^{-1} \text{ lub } v' = 0,003 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3 \times \text{s}}$ $\text{lub } v' = 0,003 \text{ mol} \times \text{dm}^{-3} \times \text{s}^{-1} \text{ lub } v' = 3 \times 10^{-3} \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3 \times \text{s}}$		1 1	2						
7	a) Za określenie.: (reakcja) egzotermiczna b) Za ustalenie wartości i jednostki standardowej entalpii tworzenia: – 45,94 kJ/mol lub – 45,94 kJ · mol⁻¹ lub ≈ – 46 kJ · mol⁻¹		1 1	2						
8	Za napisanie równań reakcji: Etap 1: $4\text{NH}_3 + 7\text{O}_2 \xrightarrow[\text{Pt lub katalizator, T}]{}$ $4\text{NO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ Etap 2: $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HNO}_3 + \text{NO}$ Etap 3: $\text{HNO}_3 + \text{NH}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{NO}_3$ lub $\text{HNO}_3 + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	Po 1 p. za każde równanie.	3 x 1	3						
9	Za wskazanie drobin tworzących sprzężone pary: <table><tr><td>Sprężona para 1</td><td>Kwas 1: H₂O</td><td>Zasada 1: OH⁻</td></tr><tr><td>Sprężona para 2</td><td>Kwas 2: NH₄⁺</td><td>Zasada 2: NH₃</td></tr></table>	Sprężona para 1	Kwas 1: H ₂ O	Zasada 1: OH ⁻	Sprężona para 2	Kwas 2: NH ₄ ⁺	Zasada 2: NH ₃	Kolejność par jest dowolna.	1	1
Sprężona para 1	Kwas 1: H ₂ O	Zasada 1: OH ⁻								
Sprężona para 2	Kwas 2: NH ₄ ⁺	Zasada 2: NH ₃								

10	Za podanie stosunku objętości kwasu solnego: $\frac{V_k}{V_p} = \frac{100}{1} \text{ lub } \frac{V_k}{V_p} = 100$ Przykłady rozwiązań: <u>I sposób</u> Wzrost pH o 2 jednostki to zmniejszenie stężenia jonów H^+ $10^2 = 100$ razy, więc objętość końcowa musiała być większa 100 razy <i>lub</i> trzeba zwiększyć objętość 100-krotnie. <u>II sposób</u> HCl – mocny kwas, więc $[H^+]_1 = c_{HCl} = 0,1 \text{ mol/dm}^3$ $pH_1 = -\log [H^+] = -\log 0,1 = -\log 10^{-1} = 1$ $pH_2 = pH_1 + 2 = 1 + 2 = 3$, więc $[H^+]_2 = 10^{-3} \text{ mol/dm}^3$, więc $c_{HCl}' = 10^{-3} \text{ mol/dm}^3 = 0,001 \text{ mol/dm}^3$ i $n_{HCl} = \text{const}$, więc $\frac{V_k}{V_p} = \frac{100}{1}$	Zdający nie musi zapisać obliczeń i działań na jednostkach, ale jeżeli obliczenia i działania na jednostkach są, to muszą być poprawne.	1	1
11	Za metodę rozwiązania prowadzącą do powiązania szukanej z danymi Za obliczenia i wynik z jednostką podany z dokładnością do dwóch miejsc po przecinku: 4,34 mol · dm⁻³ lub 4,34 $\frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$ Przykład rozwiązania: <u>I sposób</u> $M_{HNO_3} = 63 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ $c_p = 24,00\%$ $d = 1,14 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3} = 1,14 \cdot 10^3 \text{ g} \cdot \text{dm}^{-3}$ $(c_m = \frac{n}{V} \quad n = \frac{m}{M} \quad V = \frac{m_r}{d})$ $\updownarrow$ $c_m = \frac{c_p \times d}{M \times 100\%} = \frac{24,00\% \times 1,14 \times 10^3 \text{ g} \times \text{dm}^{-3}}{63 \text{ g} \times \text{mol}^{-1} \times 100\%} = 4,34 \text{ mol} \times \text{dm}^{-3}$	Należy zwrócić uwagę na zależność wartości wyniku końcowego od ewentualnych wcześniejszych zaokrągleń. Należy uznać za poprawne wszystkie wyniki, będące konsekwencją przyjętych przez zdającego poprawnych zaokrągleń.	1 1	2

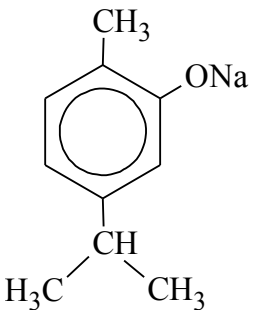
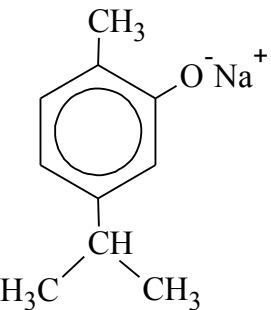
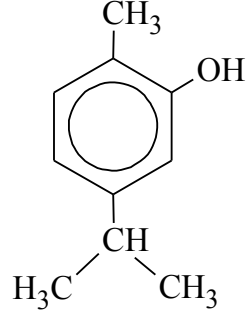
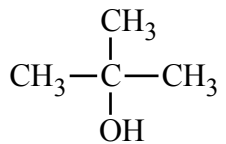
	<u>II sposób</u> $M_{\text{HNO}_3} = 63 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ $c_p = 24,00\%$ $d = 1,14 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3} = 1,14 \cdot 10^3 \text{ g} \cdot \text{dm}^{-3}$ 1 dm³ roztworu — $1,14 \cdot 10^3 \text{ g}$ 100 g roztworu — 24,00 g HNO₃ 1140 g roztworu — x x = 273,6 g HNO₃ 1 mol HNO₃ — 63 g x — 273,6 g x = 4,34 mola ⇒ $c_m = 4,34 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$			
12	a) Za uzupełnienie schematu doświadczenia: (nadmiar) HCl (nadmiar) NaOH  I II zawiesina świeżo wytrąconego osadu Zn(OH)₂	Wybrane odczynniki mogą być odwrotnie przyporządkowane probówkom I i II.	1	4
	b) Za podanie obserwowanych zmian, np.: (W obu probówkach) osad rozpuści się lub rozтворzy lub zniknie.		1	
	c) Za napisanie równań reakcji odpowiednio do uzupełnienia schematu w części a) zadania: Probówka I: $\text{Zn(OH)}_2 + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Zn}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$ Probówka II: $\text{Zn(OH)}_2 + 2\text{OH}^- \rightarrow [\text{Zn(OH)}_4]^{2-}$ lub $\text{Zn(OH)}_2 + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Zn(OH)}_4^{2-}$		2 x 1	
13	a) Za dokończenie równania reakcji: $\text{Ca}_{10}(\text{PO}_4)_6(\text{OH})_2 + 8 \text{H}^+ \rightleftharpoons 10\text{Ca}^{2+} + 6\text{HPO}_4^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$		1	2

	b) Za określenie wpływu, np.: – zmniejsza <i>lub</i> szkliwo wolniej ulega odwapnieniu <i>lub</i> hamuje proces odwapnienia szkliwa – zwiększa <i>lub</i> szkliwo szybciej ulega odwapnieniu <i>lub</i> przyspiesza odwapnienie szkliwa	Odpowiedź typu <i>będzie powstawało więcej/mniej szkliwa jest niepoprawna.</i>	1	
14	Za napisanie równań reakcji elektrodowych: Równanie reakcji katodowej: $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$ <i>lub</i> $2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2 + 2\text{OH}^- - 2\text{e}^-$ Równanie reakcji anodowej: $2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$ <i>lub</i> $2\text{Cl}^- - 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cl}_2$ <i>lub</i> $2\text{Cl}^- \rightleftharpoons 2\text{Cl} + 2\text{e}^-$ (i $2\text{Cl} \rightleftharpoons \text{Cl}_2$)		1	1
15	a) Za zapis równania reakcji: $2\text{Fe}^{3+} + \text{Sn}^{2+} \rightleftharpoons 2\text{Fe}^{2+} + \text{Sn}^{4+}$	Zapis $\rightleftharpoons$ powoduje utratę punktu.	1	3
	b) Za zapis schematu ogniwa: $\text{Pt} \mid \text{Sn}^{2+}, \text{Sn}^{4+} \parallel \text{Fe}^{2+}, \text{Fe}^{3+} \mid \text{Pt}$		1	
	c) Za obliczenie SEM ogniwa – podanie wartości liczbowej z jednostką: (SEM = $0,771 \text{ V} - 0,151 \text{ V} = $) $0,620 \text{ V}$ <i>lub</i> $0,62 \text{ V}$	Jeśli zdający zapisze obliczenia, to muszą być one poprawne.	1	
16	a) Za napisanie równań procesu redukcji i procesu utleniania – po 1 p. za każde równanie: Równanie procesu redukcji: $\text{ClO}^- + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}/(\text{x } 3)$ <i>lub</i> $\text{ClO}^- + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cl}^- + \text{OH}^-/(\text{x } 3)$ Równanie procesu utleniania: $\text{Cr}(\text{OH})_3 + 5\text{OH}^- \rightarrow \text{CrO}_4^{2-} + 4\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^-/(\text{x } 2)$		2 x 1	4
	b) Za uzupełnienie równania: $2\text{Cr}(\text{OH})_3 + 3\text{ClO}^- + 4\text{OH}^- \longrightarrow 2\text{CrO}_4^{2-} + 3\text{Cl}^- + 5\text{H}_2\text{O}$		1	
	c) Za określenie funkcji anionów chloranowych(I): utleniacz		1	

17	Za ustalenie objętości roztworu substancji B: 35,0 (cm³)					1	1
18	Za określenie barwy fenoloftaleiny, np.: malinowa lub różowa					1	1
19	Za wybór związków: Substancja A: HNO₃ Substancja B: KOH					1	1
20	a) Za wybór odczynnika X: K ₂ SO ₄ K₂SO₃ KNO ₃				Jeżeli zdający błędnie wybierze odczynnik w p. a), otrzymuje 0 p. za całe zadanie.	1	3
	b) Za uzupełnienie tabeli:					1	
	Zaobserwowane zmiany po dodaniu wybranego odczynnika		Numer próbówki				
	Roztwór w próbówce stał się zielony.		II				
	Roztwór w próbówce odbarwił się.		I				
	c) Za określenie czynnika, np.: środowisko (reakcji) lub pH środowiska (reakcji) lub odczyn środowiska (reakcji) lub pH roztworu (reakcji) lub odczyn roztworu (reakcji)				Określenie musi jednoznacznie wskazywać na środowisko reakcji (pH roztworu).	1	
21	Za określenie stopni utlenienia:				Użycie cyfr arabskich (– 2, 2) oraz zapis +II lub +2 nie powoduje utraty punktów.	1	1
	Wzory związków organicznych	CH ₃ OH	HCHO	HCOOH			
	Stopnie utlenienia atomów węgla	– II	0	II			

22	Za napisanie równań reakcji : Równanie reakcji I: $\text{HC}\equiv\text{CH} + \text{HCl} \longrightarrow \text{H}_2\text{C}=\underset{\text{Cl}}{\text{CH}} \quad \text{lub} \quad \text{CH}_2 = \text{CHCl}$ Równanie reakcji II: $n \text{ H}_2\text{C}=\underset{\text{Cl}}{\text{CH}} \xrightarrow{(\text{p}, \text{T}, \text{katalizator})} \left(\text{CH}_2 - \underset{\text{Cl}}{\text{CH}} \right)_n$ <i>lub</i> $n \text{ CH}_2 = \text{CHCl} \xrightarrow{(\text{p}, \text{T}, \text{katalizator})} \left(\text{CH}_2 - \underset{\text{Cl}}{\text{CH}} \right)_n$		2 x 1	2
23	Za uzupełnienie schematu reakcji: $2 \text{ } \text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} + \text{NaOH} \longrightarrow$ benzenokarboaldehyd → $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH}$ alkohol + $\text{C}_6\text{H}_5\text{COONa}$ sól kwasu karboksylowego <i>lub</i> $\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^-\text{Na}^+$		1	1

24	a) Za podanie nazwy systematycznej: (kwas 2-)metylopropanowy		1	2						
	b) Za narysowanie wzoru: CH₃–CH₂–CH₂–COOH		1							
25	Za napisanie wzoru sumarycznego tymolu: C₁₀H₁₄O lub każdy inny zapis, w którym podano właściwe liczby atomów C, H i O w dowolnej kolejności		1	1						
26	a) Za ocenę prawdziwości zdań: <table><tr><td>1. Karwakrol i tymol to izomery, ponieważ mają taki sam wzór sumaryczny, ale różnią się wzorami strukturalnymi.</td><td>P</td></tr><tr><td>2. W cząsteczkach obu związków sześciu atomom węgla można przypisać hybrydyzację sp², a czterem atomom węgla – hybrydyzację sp³.</td><td>P</td></tr><tr><td>3. Cząsteczki karwakrolu i tymolu są chiralne.</td><td>F</td></tr></table>	1. Karwakrol i tymol to izomery, ponieważ mają taki sam wzór sumaryczny, ale różnią się wzorami strukturalnymi.	P	2. W cząsteczkach obu związków sześciu atomom węgla można przypisać hybrydyzację sp ² , a czterem atomom węgla – hybrydyzację sp ³ .	P	3. Cząsteczki karwakrolu i tymolu są chiralne.	F		1	2
	1. Karwakrol i tymol to izomery, ponieważ mają taki sam wzór sumaryczny, ale różnią się wzorami strukturalnymi.	P								
2. W cząsteczkach obu związków sześciu atomom węgla można przypisać hybrydyzację sp ² , a czterem atomom węgla – hybrydyzację sp ³ .	P									
3. Cząsteczki karwakrolu i tymolu są chiralne.	F									
b) Za ocenę prawdziwości zdań: <table><tr><td>1. Karwakrol i tymol są fenolami, tworzą więc z roztworem chlorku żelaza(III) kompleksy o charakterystycznym zabarwieniu.</td><td>P</td></tr><tr><td>2. Karwakrol i tymol <u>nie wykazują</u> zdolności tworzenia estrów.</td><td>F</td></tr><tr><td>3. Karwakrol i tymol <u>nie ulegają</u> reakcji nitrowania.</td><td>F</td></tr></table>	1. Karwakrol i tymol są fenolami, tworzą więc z roztworem chlorku żelaza(III) kompleksy o charakterystycznym zabarwieniu.	P	2. Karwakrol i tymol <u>nie wykazują</u> zdolności tworzenia estrów.	F	3. Karwakrol i tymol <u>nie ulegają</u> reakcji nitrowania.	F	1			
1. Karwakrol i tymol są fenolami, tworzą więc z roztworem chlorku żelaza(III) kompleksy o charakterystycznym zabarwieniu.	P									
2. Karwakrol i tymol <u>nie wykazują</u> zdolności tworzenia estrów.	F									
3. Karwakrol i tymol <u>nie ulegają</u> reakcji nitrowania.	F									

27	Za napisanie wzorów – po 1 p. za każdy wzór:		2 x 1	2												
Produkt organiczny reakcji I:  lub  Produkt organiczny reakcji II: 																
28	Za uzupełnienie tabeli:		za 5 poprawnych odpowiedzi – 2 p. 4 lub 3 odpowiedzi – 1 p. 2 lub mniej odpowiedzi – 0 p.	2												
<table><tr><th>Właściwość</th><th>Numer wzoru</th></tr><tr><td>1. Odwodnienie (dehydratacja) tej substancji jest laboratoryjną metodą otrzymywania etenu (etylenu).</td><td>II</td></tr><tr><td>2. Związek ten ulega reakcji hydrolizy zasadowej i kwasowej.</td><td>IV</td></tr><tr><td>3. W warunkach laboratoryjnych związek ten jest gazem o charakterystycznym zapachu, który bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie, tworząc roztwór o odczynie zasadowym.</td><td>V</td></tr><tr><td>4. Związek ten reaguje z wodnym roztworem NaOH, tworząc sól, a nie reaguje z kwasem solnym.</td><td>III</td></tr><tr><td>5. Addycja wody do tej substancji (wobec HgSO₄ i H₂SO₄) stanowi ważną metodę otrzymywania etanolu.</td><td>I</td></tr></table>		Właściwość	Numer wzoru	1. Odwodnienie (dehydratacja) tej substancji jest laboratoryjną metodą otrzymywania etenu (etylenu).	II	2. Związek ten ulega reakcji hydrolizy zasadowej i kwasowej.	IV	3. W warunkach laboratoryjnych związek ten jest gazem o charakterystycznym zapachu, który bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie, tworząc roztwór o odczynie zasadowym.	V	4. Związek ten reaguje z wodnym roztworem NaOH, tworząc sól, a nie reaguje z kwasem solnym.	III	5. Addycja wody do tej substancji (wobec HgSO ₄ i H ₂ SO ₄) stanowi ważną metodę otrzymywania etanolu.	I			
Właściwość	Numer wzoru															
1. Odwodnienie (dehydratacja) tej substancji jest laboratoryjną metodą otrzymywania etenu (etylenu).	II															
2. Związek ten ulega reakcji hydrolizy zasadowej i kwasowej.	IV															
3. W warunkach laboratoryjnych związek ten jest gazem o charakterystycznym zapachu, który bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie, tworząc roztwór o odczynie zasadowym.	V															
4. Związek ten reaguje z wodnym roztworem NaOH, tworząc sól, a nie reaguje z kwasem solnym.	III															
5. Addycja wody do tej substancji (wobec HgSO ₄ i H ₂ SO ₄) stanowi ważną metodę otrzymywania etanolu.	I															
29	a. Za podanie wzoru i nazwy związku X:  Wzór związku X: Nazwa systematyczna związku X: 2-metylopropan-2-ol	Jeśli zdający napisze poprawny wzór i poda poprawną nazwę produktu ubocznego (2-metylopropan-1-olu), należy przyznać punkt.	1	3												

	b. Za określenie typu reakcji 1 i 2: Typ reakcji 1: eliminacja Typ reakcji 2: addycja		1	
	c. Za określenie mechanizmu reakcji 2: Mechanizm reakcji 2: elektrofilowy		1	
30	Za metodę rozwiązania prowadzącą do powiązania szukanej z danymi Za obliczenia i podanie wzoru sumarycznego: C₃H₆O Przykład rozwiązania: <u>I sposób</u> $\frac{M_{C_nH_{2n}O} + M_{CH_2}}{M_{C_nH_{2n}O}} = 1,241$ $\frac{x + 14}{x} = 1,241$ $\frac{14}{x} = 0,241 \quad \quad x = 58$ $12n + 2n + 16 = 58$ $n = 3 \quad \quad C_3H_6O$ <u>II sposób</u> $\frac{14n + 16 + 14}{14n + 16} = 1,241$ $\frac{14}{14n + 16} = 0,241$ $n = 3 \quad \quad C_3H_6O$		1 1	2

31	Za uzupełnienie równań reakcji – po 1 p. za każde równanie: $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_3^+)\text{COO}^- + \text{OH}^- \rightleftharpoons \boxed{\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COO}^-} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_3^+)\text{COO}^- + \text{H}_3\text{O}^+ \rightleftharpoons \boxed{\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_3^+)\text{COOH} + \text{H}_2\text{O}$		2 x 1	2
32	Za uzupełnienie tabeli – po 1 p. za każdy wzór, np.: Para enancjomerów: $\begin{array}{c} \text{CHO} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{CHO} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ Para diastereoizomerów: $\begin{array}{c} \text{CHO} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{CHO} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ <i>lub</i> $\begin{array}{c} \text{CHO} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$	Należy ocenić jako poprawne wzory, w których pominęto atomy wodoru, np.: $\begin{array}{c} \text{CHO} \\ \\ \text{HO}-\text{C}- \\ \\ -\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$	2 x 1	2
Razem:				60