

ODPOWIEDZI I SCHEMAT PUNKTOWANIA POZIOM PODSTAWOWY

Zdający otrzymuje punkty tylko za poprawne rozwiązania, precyzyjnie odpowiadające poleceniom zawartym w zadaniach.

Poprawne rozwiązania zadań, uwzględniające inny tok rozumowania niż podany w modelu, oceniane są zgodnie z zasadami punktacji.

- Gdy do jednego polecenia zdający podaje kilka odpowiedzi (z których jedna jest prawidłowa, inne nieprawidłowe), to nie otrzymuje punktów za żadną z nich.
- Jeżeli polecenie brzmi: *Napisz równanie reakcji...*, to w odpowiedzi zdający powinien napisać równanie reakcji chemicznej, a nie jej schemat.
- Dobór współczynników w równaniach reakcji chemicznych może różnić się od przedstawionego w modelu (np. mogą być zwielokrotnione), ale bilans musi być prawidłowy. Niewłaściwy dobór lub brak współczynników powoduje utratę 1 punktu za zapis tego równania.
- W rozwiązaniach zadań rachunkowych oceniane są: metoda, wykonanie obliczeń i podanie wyniku z jednostką. Błędny zapis jednostki lub jej brak przy ostatecznym wyniku liczbowym powoduje utratę 1 punktu. W obliczeniach wymagane jest poprawne zaokrąglenie wyników liczbowych.
- Za poprawne obliczenia będące konsekwencją zastosowania niepoprawnej metody zdający nie otrzymuje punktów.
- Za poprawne spostrzeżenia i wnioski będące konsekwencją niewłaściwie zaprojektowanego doświadczenia zdający nie otrzymuje punktów.

Za napisanie wzorów strukturalnych zamiast wzorów półstrukturalnych (grupowych) nie odejmuje się punktów.

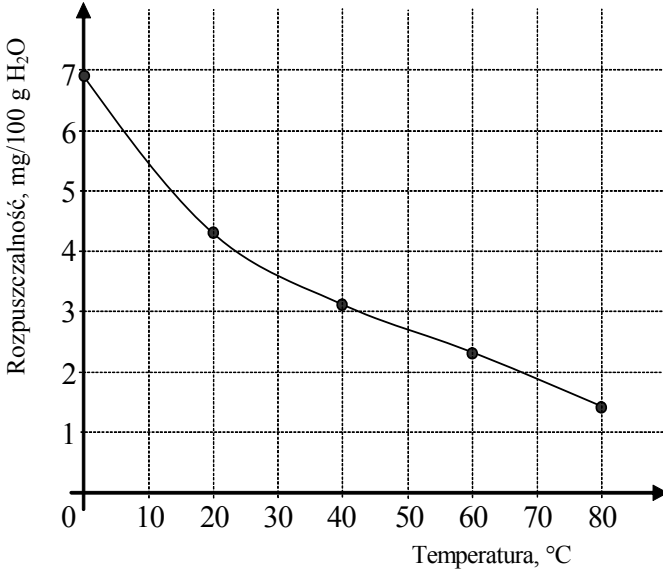
Zapis „↑”, „↓” w równaniach reakcji nie jest wymagany.

Należy uznać „Δ” jako oznaczenie podwyższonej temperatury.

W równaniach reakcji, w których ustala się stan równowagi, brak „⇌” nie powoduje utraty punktów.

Elementy odpowiedzi umieszczone w nawiasach nie są wymagane.

Zadanie	Kryteria oceniania Model odpowiedzi	Uwagi	Punktacja	
			za czynność	sumaryczna
1.	– za wybór odpowiedzi: C		1p	1p
2.	– za wskazanie: 1. – P 2. – F 3. – P		1p	1p
3.	– za wybór odpowiedzi: B		1p	1p
4.	– za uzupełnienie równania przemiany: ${}^4_2\text{He}$ lub α lub ${}^4_2\alpha$		1p	1p
5.	– za podanie liczby masowej najmniej trwałego izotopu: 215 lub A = 215		1p	1p
6.	– za określenie charakteru chemicznego dwóch tlenków: Charakter chemiczny tlenku XO: zasadowy Charakter chemiczny tlenku Y ₂ O: obojętny		1p	1p
7.	– za ustalenie jakości wody: zadawalająca		1p	1p

Zadanie	Kryteria oceniania Model odpowiedzi	Uwagi	Punktacja	
			za czynność	sumaryczna
8.	– za oznaczenie osi, dobór jednostki: – za naniesienie punktów i szkic wykresu: – za odczytanie i uzupełnienie zdania: (około) 5,5 	Można uznać za poprawny każdy odczyt wynikający z wykonanego wykresu i dokładności przyjętej skali.	1p 1p 1p	3p
9	– za podanie numerów równań reakcji: I, II, IV	Jeżeli zdający wypisze numery wszystkich równań reakcji, to błędnie podany numer równania reakcji eliminuje jeden poprawnie podany numer równania.	Za podanie 3 numerów - 2 pkt; 2 numerów - 1pkt; 1 numeru - 0 pkt.	2p

Zadanie	Kryteria oceniania Model odpowiedzi	Uwagi	Punktacja	
			za czynność	sumaryczna
10.	– za metodę: – za obliczenia i wynik z jednostką: $\%S = 20\%$ i $\%Cu = 80\%$ Przykładowe rozwiązania: $m_S = 3,75 \text{ g} - 3 \text{ g} = 0,75 \text{ g}$ $\%S = 0,75 \text{ g} : 3,75 \text{ g} \cdot 100 \%$ $\%S = 20\%$ $\%Cu = 100\% - 20\%$ $\%Cu = 80\%$ lub $\%Cu = 3 : 3,75 \cdot 100\% = 80\%$ $\%S = 100\% - 80\%$ $\%S = 20\%$ lub $3,75 \text{ g} \text{ ---- } 100\%$ $3 \text{ g} \text{ ---- } x\%$ $x = 80\%$ $\%Cu = 80\%$ $\%S = 100\% - 80\% = 20\%$		1p 1p	2p
11.	– za napisanie równań reakcji: 1. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$ 2. $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 3. $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{(temp.)} \text{CaO} + \text{CO}_2$		3 x 1p	3p

Zadanie	Kryteria oceniania Model odpowiedzi	Uwagi	Punktacja	
			za czynność	sumaryczna
12.	– za napisanie równań reakcji: a) $\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{(\text{temp.})} \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$ b) $2\text{Cu}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow 4\text{CuO}$		2 x 1p	2p
13.	– za wybór i napisanie wzorów soli: K_2CO_3 , ZnSO_4		1p	1p
14.	– za wyjaśnienie, np.: Ponieważ jony (wapnia) ulegają wówczas strąceniu w postaci trudno rozpuszczalnego związku (soli).	Jeśli w odpowiedzi zdający zapisze równanie reakcji w dowolnej formie, np.: $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow$ nie traci punktu.	1p	1p
15.	– za podanie wzoru odczynnika: $\text{Cl}_{2(\text{aq})}$ lub Cl_2 lub należy uznać nazwę: woda chlorowa – za napisanie równań reakcji w formie jonowej skróconej: Probówka I: $2\text{I}^- + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{Cl}^- + \text{I}_2$ Probówka II: $2\text{Br}^- + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{Cl}^- + \text{Br}_2$		1p 2 x 1p	3p
16.	– za podanie nazwy: wybielacz		1p	1p
17.	– za określenie zależności między stężeniem jonów: Sok jabłkowy: $[\text{H}^+] > [\text{OH}^-]$ Wybielacz: $[\text{H}^+] < [\text{OH}^-]$		1p	1p

Zadanie	Kryteria oceniania Model odpowiedzi	Uwagi	Punktacja	
			za czynność	sumaryczna
18.	– za określenie stosunku masowego: 44 : 160 : 132 : 72 lub 11 : 40 : 33 : 18 – za określenie stosunku objętościowego: 1 : 5 : 3 : 4		1p 1p	2p
19.	– za podanie zależności, np.: Im dłuższy łańcuch węglowy, tym wyższa temperatura wrzenia (n-alkanu). lub Temperatury wrzenia (n-alkanów) rosną ze wzrostem liczby atomów węgla w cząsteczce. lub Im krótszy łańcuch węglowy, tym niższa temperatura wrzenia (n-alkanu).		1p	1p
20.	– za wybór i podanie nazwy związku najbardziej lotnego: n-pentan – za narysowanie wzoru półstrukturalnego izomeru: $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} \quad \text{lub} \quad \text{CH}_3 - \text{C}(\text{CH}_3)_2 - \text{CH}_3$ lub $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} \quad \text{lub} \quad \text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	Jeżeli zdający nieprawidłowo poda nazwę związku najbardziej lotnego, to za taką odpowiedź nie otrzymuje punktu; jednak jeśli do podanej przez siebie nazwy prawidłowo narysuje wzór półstrukturalny (grupowy) izomeru to należy przyznać 1 punkt.	1p 1p	2p

Zadanie	Kryteria oceniania Model odpowiedzi	Uwagi	Punktacja	
			za czynność	sumaryczna
21.	– za podanie wzoru półstrukturalnego związku X i nazwy szeregu homologicznego: Wzór związku X: CH₂=CH₂ Nazwa szeregu homologicznego: alkeny lub olefiny lub węglowodory nienasycone – za określenie typów reakcji 1 i 2: Typ reakcji 1: addycja lub przyłączenie Typ reakcji 2: eliminacja lub odłączenie		1p 1p	2p
22.	a) za napisanie obserwacji (probówka I): Wydziela się gaz. lub Wydzielają się pęcherzyki (bezbarwnego) gazu. lub Sód zanika. lub Sód rozpuszcza się. lub Sód roztwarza się. lub Zanik sodu i wydzielanie się gazu.		1p	3p
	b) za podanie barwy papierka uniwersalnego i określenie odczynu: Barwa wskaźnika w roztworze: żółta Odczyn roztworu: obojętny		1p 1p	
23.	– za napisanie dwóch równań reakcji: Probówka I: 2CH₃–CH₂–OH + 2Na → 2CH₃–CH₂–ONa + H₂ Probówka II: CH₃–CH₂–OH + HBr ⇌ CH₃–CH₂–Br + H₂O lub CH₃–CH₂–OH + HBr → CH₃–CH₂–Br + H₂O	Za zapis wzorów: C ₂ H ₅ OH, C ₂ H ₅ ONa, C ₂ H ₅ Br w równaniach reakcji zdający nie traci punktów.	2 x 1p	2p

Zadanie	Kryteria oceniania Model odpowiedzi	Uwagi	Punktacja	
			za czynność	sumaryczna
24.	a) za podanie różnicy w budowie związków: Obecność grupy aldehydowej w cząsteczce propanalu i brak tej grupy w cząsteczce propan-1-olu. lub Obecność różnych grup funkcyjnych w cząsteczkach tych związków.		1p	3p
	b) za wpisanie nazwy odczynnika: osad wodorotlenku miedzi(II) lub wodorotlenek miedzi(II) lub należy uznać wzór odczynnika: Cu(OH)₂		1p	
	c) za obserwacje: Probówka I: Pojawił się czarny osad. Probówka II: Pojawił się ceglasty osad lub ceglastoczerwony osad lub pomarańczowy osad.		1p	
25.	a) za napisanie równania reakcji: HCHO + Ag₂O → HCOOH + 2Ag lub HCHO + 2Ag[(NH₃)₂]OH → HCOOH + 2Ag + H₂O + 4NH₃ lub HCHO + 2Ag[(NH₃)₂]OH + NaOH → HCOONa + 2Ag + 2H₂O + 4NH₃ lub HCHO + 2Ag₂O → CO₂ + H₂O + 4Ag		1p	2p

Zadanie	Kryteria oceniania Model odpowiedzi	Uwagi	Punktacja	
			za czynność	sumaryczna
25.	b) za stwierdzenie z uzasadnieniem, np.: Tak, ponieważ glukoza tak jak metanal posiada grupę aldehydową. lub Tak, ponieważ oba te związki posiadają taką samą grupę funkcyjną.		1p	
26.	– za metodę: – za obliczenia i wynik z jednostką: 22,5 g Przykładowe rozwiązania: $M_{\text{glukozy}} = 180 \text{ g/mol}$ $180 \text{ g} - 44,8 \text{ dm}^3$ $x - 5,6 \text{ dm}^3$ $x = 22,5 \text{ g}$ lub $n_{\text{co}_2} = \frac{5,6 \text{ dm}^3}{22,4 \text{ dm}^3 / \text{mol}} = 0,25 \text{ mola}$ 180 g (glukozy) – 2 mole (CO₂) x g (glukozy) – 0,25 mola (CO₂) x = 22,5 g lub $n_{\text{co}_2} = \frac{5,6 \text{ dm}^3}{22,4 \text{ dm}^3 / \text{mol}} = 0,25 \text{ mola}$ 1 mol (C₆H₁₂O₆) – 2 mole (CO₂) x moli (C₆H₁₂O₆) – 0,25 mola (CO₂) x = 0,125 mola (C₆H₁₂O₆) $m_{\text{glukozy}} = n \cdot M = 0,125 \text{ mola} \cdot 180 \text{ g/mol}$ $m_{\text{glukozy}} = 22,5 \text{ g}$	Należy zwrócić uwagę na zależność wartości wyniku końcowego od ewentualnych wcześniejszych zaokrągleń. Należy uznać za poprawne wszystkie wyniki, które są konsekwencją przyjętych przez zdającego poprawnych zaokrągleń.	1p 1p	2p

Zadanie	Kryteria oceniania Model odpowiedzi	Uwagi	Punktacja	
			za czynność	sumaryczna
27.	– za narysowanie wzorów półstrukturalnych dwóch izomerów: Wzór kwasu: CH₃CH₂COOH Wzór estru: CH₃COOCH₃ lub HCOOCH₂CH₃	Za zapis wzoru kwasu: C ₂ H ₅ COOH oraz wzoru estru: HCOOC ₂ H ₅ zdający nie traci punktów.	2 x 1p	2p
28.	a) za podanie nazwy wiązania: peptydowe lub amidowe		1p	2p
	b) za narysowanie wzoru tripeptydu: O CH₃-CH-C-NH-CH-C-NH-CH-COOH NH₂ O CH₃ CH₃		1p	
29.	– za wybór odpowiedzi: C		1p	1p