



**Zacznij
przygotowania
do matury już dziś**

Kup vademecum

sklep.operon.pl/matura

KRYTERIA OCENIANIA ODPOWIEDZI Próbna Matura z OPERONEM

Chemia Poziom rozszerzony

Listopad 2015

W niniejszym schemacie oceniania zadań otwartych są prezentowane przykładowe poprawne odpowiedzi. W tego typu zadaniach należy również uznać odpowiedzi ucznia, jeśli są inaczej sformułowane, ale ich sens jest zgodny z podanym schematem, oraz inne poprawne odpowiedzi w nim nieprzewidziane.

Numer zadania	Poprawna odpowiedź i zasady przyznawania punktów	Liczba punktów
1.	<p>Poprawna odpowiedź: Symbol pierwiastka X: Cl Symbol pierwiastka Y: Cu</p> <p>2 pkt – podanie dwóch poprawnych odpowiedzi 1 pkt – podanie jednej poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–2
2.	<p>Poprawna odpowiedź: C</p> <p>1 pkt – podanie poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnej odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–1
3.	<p>Poprawna odpowiedź: HSO_3^-; HCO_3^-; H_2PO_4^-</p> <p>1 pkt – podanie poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnej odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–1
4.	<p>Poprawna odpowiedź: 1. P; 2. F; 3. F</p> <p>1 pkt – podanie trzech poprawnych odpowiedzi 0 pkt – podanie mniej niż trzech poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–1
5.	<p>Poprawna odpowiedź: D</p> <p>1 pkt – podanie poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnej odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–1
6.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi:</p> <p>1 mol K – 39 g x – 26,53 g x = 0,68 mol K 1 mol Cr – 52 g x – 35,37 g x = 0,68 mol Cr $m_{\text{O}} = 100 \text{ g} - 26,53 \text{ g} - 35,37 \text{ g} = 38,1 \text{ g}$ 1 mol O – 16 g x – 38,1 g x = 2,38 mol O nK : nCr : nO 0,68 : 0,68 : 2,38 / 0,68 1 : 1 : 3,5 / 2 2 : 2 : 7</p>	0–2

Kup vademecum

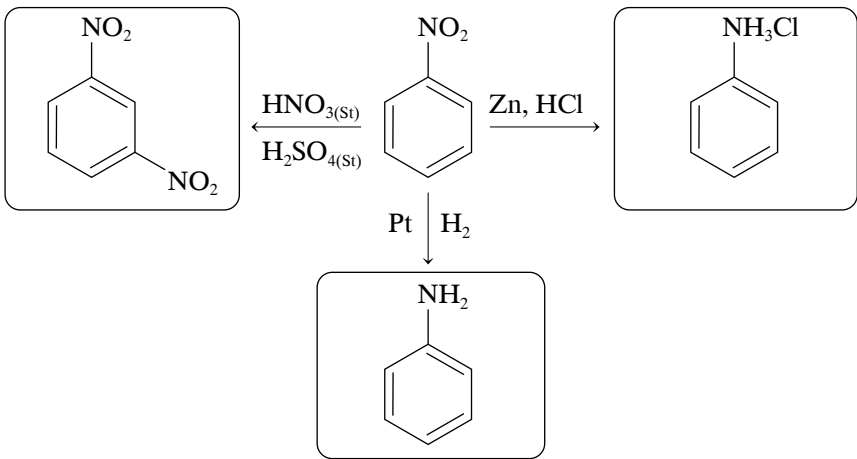
sklep.operon.pl/matura

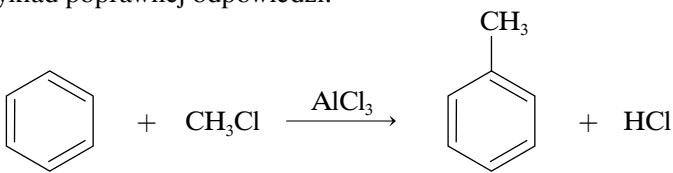
Numer zadania	Poprawna odpowiedź i zasady przyznawania punktów	Liczba punktów
	<p>Odpowiedź: Wzór rzeczywisty, a zarazem wzór empiryczny związku ma postać $K_2Cr_2O_7$.</p> <p>2 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczeń, wykonanie poprawnych obliczeń oraz podanie poprawnego wzoru rzeczywistego związku 1 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczeń, ale popełnienie błędów rachunkowych, co w konsekwencji daje niepoprawny wzór rzeczywistego związku 0 pkt – zastosowanie niepoprawnej metody obliczeń lub brak odpowiedzi</p>	
7.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi: Doświadczenie 1: Zaobserwowano żółte zabarwienie roztworu. Doświadczenie 2: Nie zaobserwowano zmian. Doświadczenie 3: Zaobserwowano żółte zabarwienie roztworu.</p> <p>3 pkt – podanie trzech poprawnych obserwacji 2 pkt – podanie dwóch poprawnych obserwacji 1 pkt – podanie jednej poprawnej obserwacji 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–3
8.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi: Reakcja utlenienia: $Cu \rightarrow Cu^{2+} + 2e^-$ Reakcja redukcji: $NO_3^- + 1e^- + 2H^+ \rightarrow NO_2 + H_2O$ Zbilansowane równanie reakcji w formie skróconej jonowej: $Cu + 2NO_3^- + 4H^+ \rightarrow 2NO_2 + 2H_2O + Cu^{2+}$</p> <p>3 pkt – poprawne zapisanie dwóch równań połówkowych oraz poprawne zapisanie zbilansowanego równania reakcji w formie skróconej jonowej 2 pkt – poprawne zapisanie dwóch równań połówkowych oraz niepoprawne zapisanie zbilansowanego równania reakcji w formie skróconej jonowej 1 pkt – poprawne zapisanie jednego z dwóch równań połówkowych oraz niepoprawne zapisanie zbilansowanego równania reakcji w formie skróconej jonowej 0 pkt – niepoprawne zapisanie dwóch równań połówkowych lub brak odpowiedzi</p>	0–3
9.	<p>Poprawna odpowiedź: a) w prawo b) w lewo c) nie zmienia się d) w prawo</p> <p>4 pkt – podanie czterech poprawnych odpowiedzi 3 pkt – podanie trzech poprawnych odpowiedzi 2 pkt – podanie dwóch poprawnych odpowiedzi 1 pkt – podanie jednej poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–4
10.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi: $Cu + HBr \rightarrow$ nie zachodzi $Zn + 2HBr \rightarrow ZnBr_2 + H_2$ 65 g Zn – 22,4 dm³ H₂ x – 0,0448 dm³ H₂ x = 0,13 g Zn $m_{Cu} = 0,2\text{ g} - 0,13\text{ g} = 0,07\text{ g}$ 0,2 g – 100% 0,13 g – x x = 65% Zn %Cu = 100% – 65% = 35% Odpowiedź: Skład procentowy stopu: 35% miedzi i 65% cynku.</p>	0–2

Numer zadania	Poprawna odpowiedź i zasady przyznawania punktów	Liczba punktów						
	2 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczeń, poprawne wykonanie obliczeń oraz podanie poprawnego wyniku obliczeń 1 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczeń, ale popełnienie błędów rachunkowych, co w konsekwencji daje błędny wynik 0 pkt – zastosowanie niepoprawnej metody obliczeń lub brak odpowiedzi							
11.	Poprawna odpowiedź: Kwas ortoborowy zachowuje się w roztworze wodnym jak <i>słaby jednozasadowy kwas Lewisa</i> . Częsteczką kwasu borowego jest <i> płaska </i> , natomiast anion tetrahydroksoboranowy posiada budowę <i>tetraedryczną</i> . 2 pkt – podkreślenie pięciu poprawnych odpowiedzi 1 pkt – podkreślenie czterech lub trzech poprawnych odpowiedzi 0 pkt – podkreślenie dwóch lub jednej poprawnej odpowiedzi, brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi	0–2						
12.	Poprawna odpowiedź: $\text{H}_6\text{Si}_2\text{O}_7$ 1 pkt – podanie poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnej odpowiedzi lub brak odpowiedzi	0–1						
13.	Poprawna odpowiedź: <i>sp</i> 1 pkt – podanie poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnej odpowiedzi lub brak odpowiedzi	0–1						
14.	Poprawna odpowiedź: Fe, Al 1 pkt – podanie poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnej odpowiedzi lub brak odpowiedzi	0–1						
15.	Poprawna odpowiedź: <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="padding: 2px;">Wodorki jonowe</td><td style="padding: 2px;">Wodorki kowalencyjne</td><td style="padding: 2px;">Wodorki metaliczne</td></tr> <tr> <td style="padding: 2px;">NaH, KH, CaH_2</td><td style="padding: 2px;">NH_3, H_2O</td><td style="padding: 2px;">CuH</td></tr> </table> 2 pkt – podanie sześciu poprawnych odpowiedzi 1 pkt – podanie pięciu lub czterech poprawnych odpowiedzi 0 pkt – podanie trzech, dwóch lub jednej poprawnej odpowiedzi, brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi	Wodorki jonowe	Wodorki kowalencyjne	Wodorki metaliczne	NaH , KH , CaH_2	NH_3 , H_2O	CuH	0–2
Wodorki jonowe	Wodorki kowalencyjne	Wodorki metaliczne						
NaH , KH , CaH_2	NH_3 , H_2O	CuH						
16.	Poprawna odpowiedź: a) 1. P; 2. F; 3. F 1 pkt – podanie trzech poprawnych odpowiedzi 0 pkt – podanie mniej niż trzech poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi b) Probówka 1: $\text{Zn} + 2 \text{H}^+ \rightarrow \text{Zn}^{2+} + \text{H}_2$ Probówka 3: $\text{SiO}_4^{4-} + 4 \text{H}^+ \rightarrow \text{H}_4\text{SiO}_4$ 2 pkt – poprawne zapisanie dwóch równań reakcji 1 pkt – poprawne zapisanie jednego równania reakcji 0 pkt – niepoprawne zapisanie dwóch równań reakcji lub brak odpowiedzi	0–3						
17.	Poprawna odpowiedź: <div style="text-align: center;">wzrastająca wartość pH $\xrightarrow{\hspace{10em}}$ $\text{HCl}_{(\text{aq})} < \text{CH}_3\text{COOH}_{(\text{aq})} < \text{NaCl}_{(\text{aq})} < \text{NH}_3_{(\text{aq})} < \text{NaOH}_{(\text{aq})}$ </div> 1 pkt – podanie poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnej odpowiedzi lub brak odpowiedzi	0–1						

Numer zadania	Poprawna odpowiedź i zasady przyznawania punktów	Liczba punktów
18.	<p>Poprawna odpowiedź: 1. tlenek chromu(VI) 2. tlenek chromu(III) 3. tlenek chromu(II)</p> <p>3 pkt – podanie trzech poprawnych odpowiedzi 2 pkt – podanie dwóch poprawnych odpowiedzi 1 pkt – podanie jednej poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–3
19.	<p>Poprawna odpowiedź: a) HS^- b) H_3O^+ c) S^{2-}</p> <p>3 pkt – podanie trzech poprawnych odpowiedzi 2 pkt – podanie dwóch poprawnych odpowiedzi 1 pkt – podanie jednej poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–3
20.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi: $v = k[\text{A}][\text{B}]^2$ $v = k \cdot 2 \cdot 3^2$; $v = 18k$ $\text{A} + 2\text{B} = \text{C}$ $\text{C}_o \quad 2 \quad 3$ $\Delta \text{C} \quad 0,1 \quad 0,2$ $\text{C}_{po} \quad 1,9 \quad 2,8$ $v_1 = k \cdot 1,9 \cdot 2,8^2$; $v_1 = 14,9k$ $\frac{v}{v_1} = \frac{18k}{14,9k}$ $\frac{v}{v_1} = 1,2$ Szybkość reakcji zmalała 1,2 raza.</p> <p>2 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczeń, wykonanie poprawnych obliczeń oraz podanie poprawnego wyniku obliczeń 1 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczeń, ale popełnienie błędów rachunkowych, co w konsekwencji daje błędny wynik 0 pkt – zastosowanie niepoprawnej metody obliczeń lub brak odpowiedzi</p>	0–2
21.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi: W probówce 1 uczeń zaobserwował wydzielanie się pęcherzyków gazu, a w probówce 2 uczeń nie zaobserwował zmian. Kwas octowy jest kwasem mocniejszym od kwasu węglowego, zatem w probówce nr 1 nastąpiło wyparcie słabszego kwasu mocniejszym kwasem.</p> <p>1 pkt – podanie poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnej odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–1
22.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi: a) 1. diament; 2. grafit; 3. fuleren C_{60}; 4. nanorurki b) diament c) Grafit przewodzi prąd, natomiast diament nie przewodzi prądu elektrycznego. Jest to spowodowane tym, że w warstwie grafitu występują wiązania podwójne pomiędzy atomami węgla i wiązanie π, które jest zdelokalizowane, zatem elektrony tworzące te wiązania przewodzą prąd. Z kolei atomy węgla w diamencie są w ten sposób ułożone, że od każdego atomu węgla odchodzą po 4 wiązania kowalencyjne, zatem w strukturze diamentu brak jest elektronów, które mogłyby brać udział w przewodzeniu prądu.</p>	0–3



Numer zadania	Poprawna odpowiedź i zasady przyznawania punktów	Liczba punktów
	3 pkt – podanie trzech poprawnych odpowiedzi 2 pkt – podanie dwóch poprawnych odpowiedzi 1 pkt – podanie jednej poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi	
23.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi: a) W pierwszej kolejności w 3 probówkach uczeń zaobserwował rozwarstwienie się cieczy. Probówka 1: uczeń obserwował zabarwienie dolnej warstwy na kolor pomarańczowy. Probówka 2 i 3: uczeń obserwował zabarwienie dolnej warstwy na kolor różowy (fioletowy). b) Chlor to pierwiastek wykazujący się większą aktywnością niż brom i jod, natomiast brom to pierwiastek bardziej aktywny chemicznie niż jod.</p> <p>2 pkt – podanie dwóch poprawnych odpowiedzi 1 pkt – podanie jednej poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–2
24.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi: $\text{Al(OH)}_3 + \text{OH}^- \rightarrow [\text{Al(OH)}_4]^-$ lub $\text{Al(OH)}_3 + 3 \text{OH}^- \rightarrow [\text{Al(OH)}_6]^{3-}$</p> <p>1 pkt – poprawne zapisanie równania reakcji 0 pkt – niepoprawne zapisanie równania reakcji lub brak odpowiedzi</p>	0–1
25.	<p>Poprawna odpowiedź:</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{H}_3\text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$ <p>1 pkt – podanie poprawnego wzoru związku 0 pkt – brak poprawnej odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–1
26.	<p>Poprawna odpowiedź:</p>  <p>3 pkt – podanie trzech poprawnych wzorów produktów 2 pkt – podanie dwóch poprawnych wzorów produktów 1 pkt – podanie jednego poprawnego wzoru produktu 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–3

Numer zadania	Poprawna odpowiedź i zasady przyznawania punktów	Liczba punktów
27.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi:</p> $C_m = \frac{n}{V_r}$ $n = C_m \cdot V_r$ $n_{\text{HCl}} = 0,5 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3} \cdot 0,02 \text{ dm}^3 = 0,01 \text{ mol}$ $n_{\text{NH}_3} = 0,5 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3} \cdot 0,01 \text{ dm}^3 = 0,005 \text{ mol}$ $\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$ <p>Z równania reakcji i z obliczonych początkowych liczb moli kwasu i zasady wynika, że po reakcji pozostanie 0,005 mol kwasu w roztworze, zatem będzie w nim więcej jonów hydroniowych.</p> <p>2 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczeń, wykonanie poprawnych obliczeń oraz podanie poprawnej odpowiedzi 1 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczeń i popełnienie błędów rachunkowych, co w konsekwencji daje błędną odpowiedź 0 pkt – zastosowanie niepoprawnej metody obliczeń lub brak odpowiedzi</p>	0–2
28.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi:</p> <p>A.</p> <div style="text-align: center;">  </div> <p>B.</p> $\text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{OH} + \text{KCl}$ <p>2 pkt – poprawne zapisanie dwóch równań reakcji 1 pkt – poprawne zapisanie jednego równania reakcji 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–2
29.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi:</p> <p>a) Po roztarciu ziarna ryżu w moździerzu dodano do niego kilka kropli płynu Lugola lub jodiny. b) Zaobserwowano zabarwienie granatowe na ziarenku ryżu c) W ziarnie ryżu zawarta jest skrobia.</p> <p>3 pkt – poprawne przedstawienie opisu doświadczenia, zapisanie obserwacji oraz zapisanie równania reakcji 2 pkt – poprawne przedstawienie opisu doświadczenia i zapisanie obserwacji oraz niepoprawne zapisanie równania reakcji 1 pkt – poprawne przedstawienie opisu doświadczenia oraz niepoprawne zapisanie obserwacji i równania reakcji 0 pkt – niepoprawne przedstawienie opisu doświadczenia lub brak odpowiedzi</p>	0–3
30.	<p>Poprawna odpowiedź:</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{HO} \quad \text{OH} \end{array}$ <p>1 pkt – podanie poprawnego wzoru związku Y 0 pkt – brak poprawnej odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–1

Numer zadania	Poprawna odpowiedź i zasady przyznawania punktów	Liczba punktów				
31.	<p>Poprawna odpowiedź:</p> <p>A. $\text{CH}_3-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$ D. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$</p> <p>B. $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$ E. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$</p> <p>C. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{CH}_3$ F. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$</p> <p>2 pkt – podanie sześciu poprawnych wzorów związków 1 pkt – podanie pięciu lub czterech poprawnych wzorów związków 0 pkt – podanie trzech, dwóch lub jednego poprawnego wzoru związku, brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–2				
32.	<p>Poprawna odpowiedź:</p> <table><tr><td>Tłuszcze stałe</td><td>Tłuszcze ciekłe</td></tr><tr><td>masło kakaowe, tłuszcz kokosowy, masło, smalec</td><td>tran, oliwa z oliwek, olej</td></tr></table> <p>2 pkt – podanie siedmiu lub sześciu poprawnych odpowiedzi 1 pkt – podanie pięciu lub czterech poprawnych odpowiedzi 0 pkt – podanie trzech, dwóch lub jednej poprawnej odpowiedzi, brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	Tłuszcze stałe	Tłuszcze ciekłe	masło kakaowe, tłuszcz kokosowy, masło, smalec	tran, oliwa z oliwek, olej	0–2
Tłuszcze stałe	Tłuszcze ciekłe					
masło kakaowe, tłuszcz kokosowy, masło, smalec	tran, oliwa z oliwek, olej					
33.	<p>Poprawna odpowiedź:</p> $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{H}_2\text{N} \quad \text{NH}_2 \end{array} + \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{CO}_2\uparrow + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{H}_2\text{N} \quad \text{NH}_2 \end{array} + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{H}^+ \longrightarrow \text{CO}_2\uparrow + 2 \text{NH}_4^+$ $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{H}_2\text{N} \quad \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + 2 \text{NH}_3\uparrow$ $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{H}_2\text{N} \quad \text{NH}_2 \end{array} + 2 \text{OH}^- \longrightarrow \text{CO}_3^{2-} + 2 \text{NH}_3\uparrow$ <p>2 pkt – zapisanie czterech lub trzech poprawnych równań reakcji 1 pkt – zapisanie dwóch lub jednego poprawnego równania reakcji 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–2				



Numer zadania	Poprawna odpowiedź i zasady przyznawania punktów	Liczba punktów
34.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi:</p> <p>a) $\text{FeCl}_{3(\text{aq})}$ b) W próbówce 1 zaobserwowano fioletowe zabarwienie roztworu, a w próbówce 2 nie zaobserwowano zmian.</p> <p>2 pkt – podanie dwóch poprawnych odpowiedzi 1 pkt – podanie jednej poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–2
35.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi:</p> <p>Wzór kwasu</p> $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{COOH}$ <p>Wzór estru</p> $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_3}{\overset{\text{O}}{\text{C}}}$ <p>2 pkt – podanie dwóch poprawnych wzorów związków 1 pkt – podanie jednego poprawnego wzoru związku 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–2
36.	<p>Przykład poprawnej odpowiedzi:</p> <p>Nie można zastosować próby jodoformowej, ponieważ zarówno etanal, jak i propanon zawierają takie samo ugrupowanie $\text{CH}_3 - \text{C}(=\text{O})$</p> <p>1 pkt – podanie poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnej odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–1
37.	<p>Poprawna odpowiedź:</p> <p>a) $\text{H}_3\text{C} - \underset{\text{NH}_3^+}{\text{CH}} - \underset{\text{O}}{\overset{\parallel}{\text{C}}} - \text{O}^-$ c) $\text{H}_3\text{C} - \underset{\text{NH}_2}{\text{CH}} - \underset{\text{O}}{\overset{\parallel}{\text{C}}} - \text{O}^-$</p> <p>b) $\text{H}_3\text{C} - \underset{\text{NH}_3^+}{\text{CH}} - \underset{\text{O}}{\overset{\parallel}{\text{C}}} - \text{OH}$</p> <p>3 pkt – podanie trzech poprawnych wzorów 2 pkt – podanie dwóch poprawnych wzorów 1 pkt – podanie jednego poprawnego wzoru 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–3
38.	<p>Poprawna odpowiedź:</p> <p>a) $\text{H}_3\text{C} - \underset{\text{NH}_2}{\text{CH}} - \underset{\text{O}}{\overset{\parallel}{\text{C}}} - \text{OH} + \text{H}^+ \longrightarrow \text{H}_3\text{C} - \underset{\text{NH}_3^+}{\text{CH}} - \underset{\text{O}}{\overset{\parallel}{\text{C}}} - \text{OH}$</p> <p>b) $\text{H}_3\text{C} - \underset{\text{NH}_2}{\text{CH}} - \underset{\text{O}}{\overset{\parallel}{\text{C}}} - \text{OH} + \text{OH}^- \longrightarrow \text{H}_3\text{C} - \underset{\text{NH}_2}{\text{CH}} - \underset{\text{O}}{\overset{\parallel}{\text{C}}} - \text{O}^- + \text{H}_2\text{O}$</p>	0–2

Numer zadania	Poprawna odpowiedź i zasady przyznawania punktów	Liczba punktów
	2 pkt – zapisanie dwóch poprawnych równań reakcji 1 pkt – zapisanie jednego poprawnego równania reakcji 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi	
39.	<p>Poprawna odpowiedź:</p> <p>a) $6 \text{CO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{h\nu, \text{chlorofil}} \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6 \text{O}_2$</p> <p>b)</p> <pre> CHO HO — — H H — — OH HO — — H HO — — H CH₂OH </pre> <p>c) 4 asymetryczne atomy węgla d) proces endoenergetyczny</p> <p>4 pkt – podanie czterech poprawnych odpowiedzi 3 pkt – podanie trzech poprawnych odpowiedzi 2 pkt – podanie dwóch poprawnych odpowiedzi 1 pkt – podanie jednej poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–4
40.	<p>Poprawna odpowiedź:</p> <p>a) woda bromowa z dodatkiem wodnego roztworu wodorowęglanu sodu b) W probówkach 1 i 2 przed zmieszaniem obserwowano brunatne zabarwienie roztworu. Po zmieszaniu w probówce 1 nie zaobserwowano zmian, a w probówce 2 zaobserwowano odbarwienie roztworu i wydzielanie pęcherzyków gazu.</p> <p>c)</p> <pre> CH₂OH C=O HO — — H H — — OH H — — OH CH₂OH </pre> <p>$+ \text{Br}_2 + 2 \text{NaHCO}_3 \longrightarrow$ reakcja nie zachodzi</p> <pre> CHO H — — OH HO — — H H — — OH H — — OH CH₂OH </pre> <p>$+ \text{Br}_2 + 2 \text{NaHCO}_3 \longrightarrow$</p> <pre> COOH H — — OH HO — — H H — — OH H — — OH CH₂OH </pre> <p>$+ 2 \text{NaBr} + 2 \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>3 pkt – podanie trzech poprawnych odpowiedzi 2 pkt – podanie dwóch poprawnych odpowiedzi 1 pkt – podanie jednej poprawnej odpowiedzi 0 pkt – brak poprawnych odpowiedzi lub brak odpowiedzi</p>	0–3

OPERON Edukacja jest podrożą

Matura 2016

JEDYNE SPRAWDZONE VADEMECUM I TESTY NA RYNKU

matematyka język polski

BEZPŁATNA PLATFORMA ON-LINE

Wybierz pewną metodę!
www.sklep.operon.pl