

CENTRALNA KOMISJA EGZAMINACYJNA

OKRĘGOWE KOMISJE EGZAMINACYJNE

INFORMATOR
O EGZAMINIE MATURALNYM
Z CHEMII
OD ROKU SZKOLNEGO 2014/2015

2.1.

Przykładowe zadania z chemii na poziomie rozszerzonym
wraz z rozwiązaniami

Zadanie 1. (0–1)

Określ typ hybrydyzacji orbitali atomu węgla w cząsteczkach związków, których wzory podano poniżej. Uzupełnij tabelę.

Wzór cząsteczki		$\text{H}-\text{C}\equiv\text{N} $		$\text{O}=\text{C}=\text{O}$
Typ hybrydyzacji				

Wymagania ogólne

I. (IV.PR). Wykorzystanie i tworzenie informacji. Zdalający korzysta z chemicznych tekstów źródłowych [...]. Krytycznie odnosi się do pozyskiwanych informacji.

Wymagania szczegółowe

3.5) (IV.PR) Zdalający rozpoznaje typ hybrydyzacji (sp , sp^2 , sp^3) w prostych cząsteczkach związków nieorganicznych i organicznych.

Rozwiązanie	Wzór cząsteczki		$\text{H}-\text{C}\equiv\text{N} $		$\text{O}=\text{C}=\text{O}$	
	Typ hybrydyzacji	sp^3	sp	sp^2	sp	
Schemat punktowania	1 pkt – cztery poprawne odpowiedzi. 0 pkt – inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.					
Przykładowe ocenione odpowiedzi	Wzór cząsteczki		$\text{H}-\text{C}\equiv\text{N} $		$\text{O}=\text{C}=\text{O}$	1 pkt – cztery poprawne odpowiedzi.
	Typ hybrydyzacji	tetraedryczna	dygonalna	trygonalna	dygonalna	
	Wzór cząsteczki		$\text{H}-\text{C}\equiv\text{N} $		$\text{O}=\text{C}=\text{O}$	0 pkt – jedna poprawna odpowiedź.
	Typ hybrydyzacji	tetraedryczna	płaska	kątowa	płaska	

Zadanie 2. (0–1)

Wypełnij tabelę, wpisując literę P, jeżeli zdanie jest prawdziwe, lub literę F, jeśli jest fałszywe.

Zdanie		P/F
1.	Typ hybrydyzacji orbitali atomu azotu w cząsteczce amoniaku jest taki sam, jak typ hybrydyzacji orbitali atomu węgla w cząsteczce metanolu.	
2.	Hybrydyzację, w której uczestniczą jeden orbital s oraz dwa orbitale p, nazywamy hybrydyzacją sp^3 (tetraedryczną).	
3.	Kształt cząsteczki tlenku węgla(IV) wynika z liniowego ułożenia zhybrydyzowanych orbitali atomowych węgla.	

Wymagania ogólne

I. (IV.PR) Wykorzystanie i tworzenie informacji. Zdający korzysta z chemicznych tekstów źródłowych [...]. Krytycznie odnosi się do pozyskiwanych informacji.

Wymagania szczegółowe

3.5) (IV.PR) Zdający rozpoznaje typ hybrydyzacji (sp , sp^2 , sp^3) w prostych cząsteczkach związków nieorganicznych i organicznych.

Rozwiązanie	Zdanie		P/F
	1.	Typ hybrydyzacji orbitali atomu azotu w cząsteczce amoniaku jest taki sam, jak typ hybrydyzacji orbitali atomu węgla w cząsteczce metanolu.	P
	2.	Hybrydyzację, w której uczestniczą jeden orbital s oraz dwa orbitale p, nazywamy hybrydyzacją sp^3 (tetraedryczną).	F
	3.	Kształt cząsteczki tlenku węgla(IV) wynika z liniowego ułożenia zhybrydyzowanych orbitali atomowych węgla.	P
Schemat punktowania	1 pkt – trzy poprawne oceny. 0 pkt – inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.		

Zadanie 3. (0–2)

Wodór występuje w przyrodzie w postaci trzech izotopów: ^1H (wodór lekki, prot), ^2H (wodór ciężki, deuter), ^3H (wodór superciężki, tryt). Masę atomową wodoru oblicza się jako średnią ważoną mas atomowych protu i deuteru. W obliczeniach pomija się tryt, który w przyrodzie występuje w śladowych ilościach. Masa protu wynosi 1,0073 u, a masa deuteru 2,0140 u.

Na podstawie: K.-H. Lautenschläger, W. Schröter, A. Wanninger, *Nowoczesne kompendium chemii*, Warszawa 2007.

Oblicz masę atomową wodoru (stosując dane z dokładnością do czwartego miejsca po przecinku), jeśli wiadomo, że atomy ^1H stanowią 99,98% wszystkich atomów tego pierwiastka w przyrodzie. Wynik podaj z dokładnością do czwartego miejsca po przecinku.

Obliczenia:

Wymagania ogólne

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa i zjawiska chemiczne [...].

Wymagania szczegółowe

1.3) (IV.PR) Zdający oblicza masę atomową pierwiastka na podstawie jego składu izotopowego [...].

Rozwiązanie	$m = \frac{1,0073 \text{ u} \cdot 99,98\% + 2,0140 \text{ u} \cdot (100\% - 99,98\%)}{100\%} = \mathbf{1,0075 \text{ u}}$	
Schemat punktowania	2 pkt – poprawna metoda oraz poprawne obliczenia i wynik z jednostką. 1 pkt – poprawna metoda i poprawne obliczenia, poprawny wynik bez jednostki lub poprawna metoda i błędny wynik będący konsekwencją błędu rachunkowego lub zaokrągleń niezgodnych z poleceniem. 0 pkt – błędna metoda lub brak rozwiązania.	
Przykładowe ocenione odpowiedzi	$m = \frac{1,007 \text{ u} \cdot 99,98\% + 2,014 \text{ u} \cdot (100\% - 99,98\%)}{100\%} =$ $1,0068 \text{ u} + 0,0004 \text{ u} = 1,0072 \text{ u}$	1 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczenia i błędny wynik wynikający z zastosowania zaokrągleń danych niezgodnie z poleceniem.
	$99,98\% = \frac{1,0073}{x} \cdot 100\%$ $99,98 \cdot x = 100,73$ $x = 1,0075 \text{ u}$	0 pkt – zastosowanie błędnej metody obliczenia.

Zadanie 4. (0–2)

Kryształy metali i ich stopów mają postać sieci przestrzennych. Węzły tych sieci obsadzone są kationami metali, w tym przypadku nazywanymi rdzeniami (zrębami) atomowymi. Metale tworzą sieci różnego rodzaju. Metale, które tworzą taki sam rodzaj sieci, różnią się wartościami stałej sieciowej a , czyli odległościami pomiędzy środkami sąsiadujących rdzeni atomowych. Poniżej przedstawiono wartości stałej sieciowej a wybranych litowców i berylowców.

Litowce	Stała sieciowa a , m	Berylowce	Stała sieciowa a , m
Cez	$6,05 \cdot 10^{-10}$	Stront	$6,07 \cdot 10^{-10}$
Potas	$5,33 \cdot 10^{-10}$	Wapń	$5,56 \cdot 10^{-10}$
Sód	$4,28 \cdot 10^{-10}$	Bar	$5,02 \cdot 10^{-10}$

Zwykle ze wzrastającą liczbą elektronów walencyjnych i malejącą wartością stałej sieciowej a wzrasta temperatura topnienia metalu.

Na podstawie: K.-H. Lautenschläger, W. Schröter, A. Wanninger, *Nowoczesne kompendium chemii*, Warszawa 2007.

a) Na podstawie podanych informacji określ, który spośród wymienionych w tabeli berylowców charakteryzuje się najwyższą temperaturą topnienia. Uzasadnij swój wybór.

Najwyższą temperaturą topnienia charakteryzuje się:

Uzasadnienie:

b) Uzupełnij poniższe zdanie, podkreślając te określenia spośród oznaczonych literami A–F, które pozwolą utworzyć poprawny wniosek.

A. mniej B. więcej C. mniejszą D. większą E. niższa F. wyższa

Wapń w porównaniu z cezem ma (**A.** / **B.**) elektronów walencyjnych i (**C.** / **D.**) wartość stałej sieciowej a , dlatego temperatura topnienia wapnia jest (**E.** / **F.**) niż cezu.

Wymagania ogólne

I. (IV.PR) Wykorzystanie i tworzenie informacji. Zdający korzysta z chemicznych tekstów źródłowych [...]. Krytycznie odnosi się do pozyskiwanych informacji.

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa i zjawiska chemiczne; [...] samodzielnie formułuje i uzasadnia opinie i sądy.

Wymagania szczegółowe

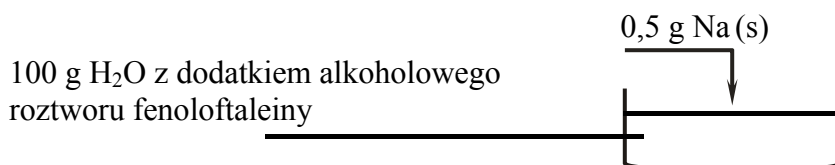
7.1) (IV.PR) Zdający opisuje właściwości fizyczne metali i wyjaśnia je w oparciu o znajomość natury wiązania metalicznego.

7.3) (IV.PR) Zdający analizuje i porównuje właściwości fizyczne i chemiczne metali grupy 1. i 2.

Rozwiązanie	a) Najwyższą temperaturą topnienia charakteryzuje się: bar lub Ba. Uzasadnienie, np. ma najniższą wartość stałej sieciowej spośród podanych w tabeli berylowców. b) Wapń w porównaniu z cezem ma (<u>A.</u> / <u>B.</u>) elektronów walencyjnych i (<u>C.</u> / <u>D.</u>) wartość stałej sieciowej a , dlatego temperatura topnienia wapnia jest (<u>E.</u> / <u>F.</u>) niż cezu.	
Schemat punktowania	2 pkt – poprawne odpowiedzi w części a) i b) zadania. 1 pkt – poprawna odpowiedź tylko w części a) albo tylko w części b) zadania. 0 pkt – każda inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.	
Przykładowe ocenione odpowiedzi	a) Najwyższą temperaturą topnienia charakteryzuje się: bar Uzasadnienie: z wymienionych w tabeli berylowców bar ma najwięcej elektronów walencyjnych i najniższą stałą sieciową. b) Wapń w porównaniu z cezem ma (<u>A.</u> / <u>B.</u>) elektronów walencyjnych i (<u>C.</u> / <u>D.</u>) wartość stałej sieciowej a , dlatego temperatura topnienia wapnia jest (<u>E.</u> / <u>F.</u>) niż cezu.	<i>1 pkt – poprawna odpowiedź tylko w części b) zadania.</i>

Informacja do zadań 5–7

Przeprowadzono doświadczenie zilustrowane poniższym rysunkiem.



Zaobserwowano, że:

- metal stapał się, tworząc kulkę, i pływał po powierzchni wody; objętość kulki zmniejszała się aż do zaniku,
- nastąpiła zmiana zabarwienia zawartości naczynia.

Zadanie 5. (0–2)

a) Uzupełnij opis przebiegu doświadczenia. Podkreśl T (tak), jeśli obserwacja jest prawdziwa, lub N (nie) – jeśli jest nieprawdziwa.

Wytrącił się biały osad.	T	N
Wydzielił się bezbarwny gaz.	T	N

b) Dokończ zdanie, podkreślając wniosek A. albo B. i jego uzasadnienie 1. albo 2.

Wnioskujemy, że otrzymany w naczyniu roztwór ma odczyn

A.	obojętny,	ponieważ	1.	uległ on odbarwieniu.
B.	zasadowy,		2.	zabarwił się na malinowo.

Wymagania ogólne do zadania 5 a)

III. (IV.PR) Opanowanie czynności praktycznych. Zdający [...] projektuje [...] doświadczenia chemiczne.

Wymagania szczegółowe do zadania 5 a)

8.3) (IV.PR) Zdający planuje [...] doświadczenie, w wyniku którego można otrzymać wodór [...].

6.3) (gimnazjum) Zdający planuje [...] doświadczenie, w wyniku którego można otrzymać wodorotlenek [...].

Wymagania ogólne do zadania 5 b)

III. (gimnazjum) Opanowanie czynności praktycznych. Zdający [...] projektuje [...] doświadczenia chemiczne.

Wymagania szczegółowe do zadania 5 b)

6.4) (gimnazjum) Zdający opisuje właściwości [...] wodorotlenków [...].

6.6) (gimnazjum) Zdający wskazuje na zastosowanie wskaźników (fenoloftaleiny [...]); rozróżnia doświadczalnie [...] zasady za pomocą wskaźników.

Rozwiązanie	a)				
	Wytrącił się biały osad.			T	N
	Wydzielił się bezbarwny gaz.			T	N
	b)				
	Wnioskujemy, że otrzymany w naczyniu roztwór ma odczyn				
	A.	obojętny,	ponieważ	1.	uległ on odbarwieniu.
	B.	zasadowy,		2.	zabarwił się na malinowo.
Schemat punktowania	2 pkt – poprawne wskazanie odpowiedzi w części a) i b) zadania.				
	1 pkt – poprawne wskazanie odpowiedzi tylko w części a) albo tylko w części b) zadania.				
	0 pkt – każda inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.				

Zadanie 6. (0–1)

Wybierz i podkreśl w tabeli spośród podanych A–F takie dokończenie każdego zdania, aby powstały poprawne wnioski z przeprowadzonego doświadczenia.

A. endoenergetyczna.

B. egzoenergetyczna.

C. wysoką temperaturę topnienia.

D. niską temperaturę topnienia.

E. gęstość większą od gęstości wody.

F. gęstość mniejszą od gęstości wody.

1.	Podczas doświadczenia opisanego w informacji przebiega reakcja	A.		B.	
2.	Pływanie metalu po powierzchni wody wskazuje, że ma on	C.	D.	E.	F.

Wymagania ogólne

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający [...] opisuje właściwości najważniejszych pierwiastków [...].

Wymagania szczegółowe

7.1) (IV.PR) Zdający opisuje podstawowe właściwości fizyczne metali [...].

1.1) (gimnazjum) Zdający opisuje właściwości substancji [...]; wykonuje doświadczenia w których bada właściwości wybranych substancji.

3.2) (gimnazjum) Zdający [...] obserwuje doświadczenia ilustrujące typy reakcji i formułuje wnioski.

Rozwiązanie	1.	Podczas doświadczenia opisanego w informacji przebiega reakcja	A.		<u>B.</u>	
	2.	Pływanie metalu po powierzchni wody, wskazuje, że ma on	C.	D.	E.	<u>F.</u>
Schemat punktowania	1 pkt – poprawne wskazanie dokończenia dwóch zdań. 0 pkt – każda inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.					
Przykładowe ocenione odpowiedzi	1.	Podczas doświadczenia opisanego w informacji przebiega reakcja	A.		<u>B.</u>	0 pkt – błędne wskazanie w punkcie 2.
	2.	Pływanie metalu po powierzchni wody, wskazuje, że ma on	C.	<u>D.</u>	E.	<u>F.</u>

Zadanie 7. (0–1)

Po zakończeniu doświadczenia poproszono uczniów o obliczenie stężenia procentowego otrzymanego roztworu w procentach masowych i podanie wyniku z dokładnością do drugiego miejsca po przecinku. Ustalono (wykonując poprawne obliczenia), że ilość wody biorącej udział w reakcji wynosi 0,39 g, a masa wodoru, który opuścił środowisko reakcji, jest równa 0,02 g. Poniżej przedstawiono rozwiązania pięciu uczniów, które poddano analizie i ocenie.

Uczeń	Sposób rozwiązania
I	2 mole Na – 2 mole NaOH 0,5 g Na – m_s $m_s = 0,5 \text{ g NaOH} \Rightarrow m_r = 0,5 \text{ g} + 100 \text{ g} = 100,5 \text{ g} \Rightarrow c_p = 0,50\%$
II	23 g Na – 40 g NaOH 0,5 g Na – $m_s \Rightarrow m_s = 0,87 \text{ g NaOH} \Rightarrow$ $m_r = 0,87 \text{ g} + 100 \text{ g} = 100,87 \text{ g} \Rightarrow c_p = 0,86\%$
III	23 g Na – 40 g NaOH 0,5 g Na – $m_s \Rightarrow m_s = 0,87 \text{ g NaOH} \Rightarrow$ $m_r = 100,5 \text{ g} - 0,02 \text{ g} = 100,48 \text{ g} \Rightarrow c_p = 0,87\%$
IV	46 g Na – 40 g NaOH 0,5 g Na – $m_s \Rightarrow m_s = 0,43 \text{ g NaOH} \Rightarrow$ $m_r = 100 \text{ g} \Rightarrow c_p = 0,43\%$
V	23 g Na – 40 g NaOH 0,5 g Na – $m_s \Rightarrow m_s = 0,87 \text{ g NaOH} \Rightarrow$ $m_r = 0,87 \text{ g} + (100 \text{ g} - 0,39 \text{ g}) = 100,48 \text{ g} \Rightarrow c_p = 0,9\%$

Przeczytaj poniższy tekst. Uzupełnij luki, wpisując numery uczniów (I–V), do których odnoszą się poszczególne stwierdzenia.

Tylko rozwiązanie ucznia oznaczonego numerem ____ nie zawiera błędów. Uczeń ten prawidłowo powiązał dane z szukaną, nie popełnił błędów rachunkowych i podał wynik ze wskazaną dokładnością. Uczeń oznaczony numerem ____ zastosował poprawną metodę rozwiązania zadania, poprawnie wykonał obliczenia, jednak wynik końcowy podał z inną niż wymagana dokładnością. Nieuwzględnienie stechiometrii reakcji oraz niepoprawne wskazanie masy roztworu to błędy, które pojawiły się w rozwiązaniu ucznia oznaczonego numerem _____. W kolejnym rozwiązaniu przy poprawnie obliczonej masie substancji zapisano niepoprawne obliczenia dotyczące masy roztworu. Taki błąd wystąpił podczas rozwiązania zadania przez ucznia oznaczonego numerem _____. Niepoprawnie obliczona masa roztworu oraz błędnie zapisana zależność (proporcja) prowadząca do ustalenia masy substancji nie pozwoliły uczniowi oznaczonemu numerem ____ na zaprezentowanie poprawnego sposobu rozwiązania zadania.

Wymagania ogólne

I. (IV.PR) Wykorzystanie i tworzenie informacji. Zdający korzysta z chemicznych tekstów źródłowych [...]. Krytycznie odnosi się do pozyskiwanych informacji.

Wymagania szczegółowe

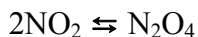
1.6) (IV.PR) Zdający wykonuje obliczenia z uwzględnieniem [...] mas substratów i produktów ([...] stechiometria [...] równań chemicznych) [...].

5.2) (IV.PR) Zdający wykonuje obliczenia związane z przygotowaniem [...] roztworów z zastosowaniem pojęcia stężenie procentowe [...].

Rozwiązanie	Tylko rozwiązanie ucznia oznaczonego numerem III nie zawiera błędów. Uczeń ten prawidłowo powiązał dane z szukaną, nie popełnił błędów rachunkowych i podał wynik ze wskazaną dokładnością. Uczeń oznaczony numerem V zastosował poprawną metodę rozwiązania zadania, poprawnie wykonał obliczenia, jednak wynik końcowy podał z inną niż wymagana dokładnością. Nieuwzględnienie stechiometrii reakcji oraz niepoprawne wskazanie masy roztworu to błędy, które pojawiły się w rozwiązaniu ucznia oznaczonego numerem IV . W kolejnym rozwiązaniu przy poprawnie obliczonej masie substancji zapisano niepoprawne obliczenia dotyczące masy roztworu. Taki błąd wystąpił podczas rozwiązania zadania przez ucznia oznaczonego numerem II . Niepoprawnie obliczona masa roztworu oraz błędnie zapisana zależność (proporcja) prowadząca do ustalenia masy substancji nie pozwoliły uczniowi oznaczonemu numerem I na zaprezentowanie poprawnego sposobu rozwiązania zadania.
Schemat punktowania	1 pkt – poprawne uzupełnienie pięciu luk. 0 pkt – każda inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.

Informacja do zadań 8–10

Brunatnoczerwony tlenek azotu(IV) NO_2 oraz jego bezbarwny dimer N_2O_4 w postaci gazowej występują zawsze jako mieszanina równowagowa. W układzie między tymi tlenkami ustala się równowaga dynamiczna:



W temperaturze pokojowej mieszaninę tlenków NO_2 i N_2O_4 wprowadzono do trzech probówek i szczelnie zamknięto. Następnie mieszaniny doprowadzono do różnych temperatur.

Wyniki obserwacji zapisano w tabeli.

Temperatura, °C	– 10	20	90
Barwa mieszaniny gazów	bezbarwna	żółtobrazowa	brunatnoczerwona

Zadanie 8. (0–1)

Napisz, czy dimeryzacja NO_2 jest reakcją egzoenergetyczną, czy endoenergetyczną. Odpowiedź uzasadnij.

Reakcja dimeryzacji NO_2 jest reakcją

Uzasadnienie:

.....

Wymagania ogólne

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa i zjawiska chemiczne [...].

Wymagania szczegółowe

4.3) (IV.PR). Zdający stosuje pojęcia egzoenergetyczny, endoenergetyczny, [...] do opisu efektów energetycznych przemian.

4.6) (IV.PR). Zdający wykazuje się znajomością i rozumieniem pojęć: stan równowagi dynamicznej [...].

4.7) (IV.PR). Zdający stosuje regułę przekory do jakościowego określania wpływu zmian temperatury [...] na układ pozostający w stanie równowagi dynamicznej.

Rozwiązanie	Reakcja dimeryzacji NO_2 jest egzoenergetyczna . Uzasadnienie: np.: Obniżenie temperatury układu powoduje zwiększenie wydajności reakcji dimeryzacji NO_2. Zgodnie z regułą przekory w układzie zacznie przebiegać reakcja, której będzie towarzyszyło wydzielanie ciepła (reakcja egzoenergetyczna).
Schemat punktowania	1 pkt – poprawne wskazanie i uzasadnienie. 0 pkt – poprawne wskazanie i błędne uzasadnienie lub każda inna odpowiedź, lub brak odpowiedzi.

Przykładowe ocenione odpowiedzi	Reakcja jest egzoenergetyczna. Uzasadnienie: Ponieważ z układu zostaje wydzielone ciepło, energia substratów jest większa od energii produktów.	0 pkt – poprawne wskazanie, ale błędne uzasadnienie.
	Reakcja jest egzoenergetyczna. Uzasadnienie: Wydajność reakcji otrzymywania dimeru maleje ze wzrostem temperatury.	0 pkt – błędna nazwa oraz poprawne uzasadnienie.

Zadanie 9. (0–3)

Do naczynia o objętości $10,0 \text{ dm}^3$ wprowadzono 1 mol NO_2 . Naczynie szczelnie zamknięto i ogrzewano do temperatury T , do osiągnięcia stanu równowagi.

a) Napisz wyrażenie na stężeńową stałą równowagi reakcji K_c dimeryzacji NO_2 .

.....

b) Ustal stężenia molowe składników mieszaniny poreakcyjnej dimeryzacji NO_2 w temperaturze T , jeśli w chwili osiągnięcia przez układ stanu równowagi dynamicznej przereagowało 52% NO_2 . Wynik podaj z dokładnością do trzeciego miejsca po przecinku.

Obliczenia:

Wymagania ogólne do zadania 9 a)

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa i zjawiska chemiczne [...].

Wymagania szczegółowe do zadania 9 a)

4.6) (IV.PR). Zdający wykazuje się znajomością i rozumieniem pojęć: stan równowagi dynamicznej i stała równowagi; zapisuje wyrażenie na stałą równowagi podanej reakcji.

Wymagania ogólne do zadania 9 b)

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa i zjawiska chemiczne [...].

Wymagania szczegółowe do zadania 9 b)

4.6) (IV.PR). Zdający wykazuje się znajomością i rozumieniem pojęć: stan równowagi dynamicznej [...].

1.5) (IV.PR). Zdający dokonuje interpretacji [...] ilościowej równania reakcji w ujęciu molowym [...].

5.2) (IV.PR). Zdający wykonuje obliczenia [...] z zastosowaniem pojęcia stężenie [...] molowe.

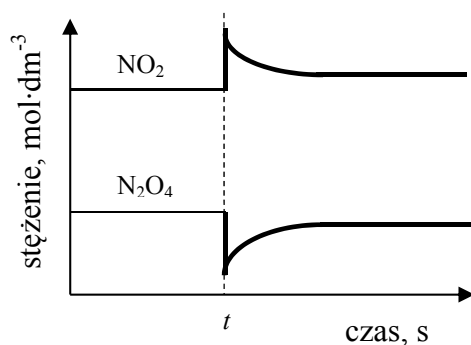
Rozwiązanie	<p>a) $K_c = \frac{[N_2O_4]}{[NO_2]^2}$</p> <p>b) np.:</p> $n_{NO_2} \div n_{N_2O_4} = 2 \div 1$ <p>Liczba moli NO_2, który przereagował:</p> $n_{NO_2} = 0,52 \text{ mola}$ <p>Liczba moli NO_2, który nie przereagował:</p> $n'_{NO_2} = 1 - 0,52 \text{ mola} \quad n'_{NO_2} = 0,48 \text{ mola}$ <p>Liczba moli dimeru, który powstał:</p> $n_{N_2O_4} = \frac{0,52}{2} \text{ mola}$ $n_{N_2O_4} = 0,26 \text{ mola}$ <p>Stężenia składników mieszaniny w stanie równowagi wynoszą:</p> $c_{NO_2} = \frac{0,48 \text{ mol}}{10 \text{ dm}^3} = \mathbf{0,048 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}}$ $c_{N_2O_4} = \frac{0,26 \text{ mol}}{10 \text{ dm}^3} = \mathbf{0,026 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}}$	
Schemat punktowania	<p>a)</p> <p>1 pkt – poprawne napisanie wyrażenia na stężeńową stałą równowagi. 0 pkt – inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.</p> <p>b)</p> <p>2 pkt – poprawna metoda obliczenia stężenia składników mieszaniny poreakcyjnej i poprawne obliczenia oraz podanie wyniku z właściwą dokładnością i jednostką. 1 pkt – poprawna metoda obliczenia stężenia składników mieszaniny poreakcyjnej i popełnienie błędów rachunkowych lub podanie wyniku z błędną dokładnością lub błędną jednostką. 0 pkt – błędna metoda obliczenia stężenia składników mieszaniny poreakcyjnej lub brak rozwiązania.</p>	
Przykładowe ocenione odpowiedzi	<p>a) $K = \frac{[N_2O_4]^{\frac{1}{2}}}{[NO_2]}$</p>	1 pkt – wyrażenie odpowiada stanowi równowagi reakcji.
	<p>b) 1 mol NO_2 - 0,5 mola N_2O_4 0,52 mola - n_x $n_x = 0,26 \text{ mola}$ $n_{N_2O_4} = 0,26 \text{ mola}$ $n_{NO_2} = 1 - 0,52 = 0,38 \text{ mola}$ $c_{n_1} = 0,026 \text{ mol} / \text{dm}^3$ $c_{n_2} = 0,038 \text{ mol} / \text{dm}^3$</p>	1 pkt – poprawna metoda obliczenia stężenia składników mieszaniny poreakcyjnej, ale popełnienie błędów rachunkowych.
	<p>b) 1 mol N_2O_4 – 100% 0,52 mola – 52% 1 mol – 0,52 mola = 0,48 mola NO_2 $c_{NO_2} = \frac{0,48 \text{ mol}}{10 \text{ dm}^3} = 0,048 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$ $c_{N_2O_4} = \frac{0,52 \text{ mol}}{10 \text{ dm}^3} = 0,052 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$</p>	0 pkt – zastosowano błędną metodę obliczenia, nie uwzględniono stechiometrii przemiany.

Zadanie 10. (0–1)

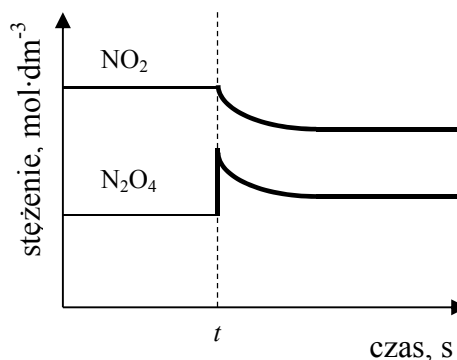
Do naczynia, w którym ustalił się stan równowagi dynamicznej dimeryzacji NO_2 , w czasie t wprowadzono dodatkową ilość tego tlenku.

Wskaż, który wykres, przedstawiający zależność stężenia reagentów od czasu, ilustruje zmiany stężenia NO_2 i N_2O_4 wywołane wprowadzeniem do naczynia dodatkowej ilości NO_2 .

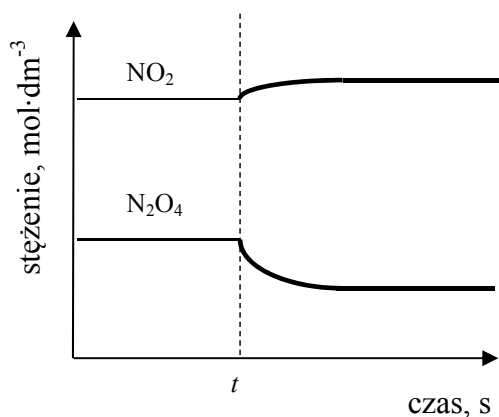
A.



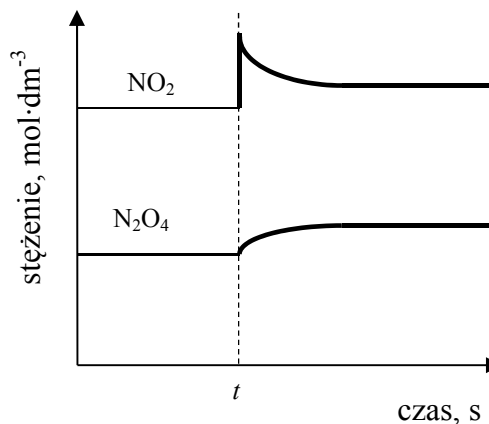
B.



C.



D.

**Wymagania ogólne**

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa i zjawiska chemiczne [...].

Wymagania szczegółowe

4.6) (IV.PR). Zdający wykazuje się znajomością i rozumieniem pojęć: stan równowagi dynamicznej [...].

Rozwiązanie	Odpowiedź: D
Schemat punktowania	1 pkt – poprawne wskazanie. 0 pkt – każda inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.

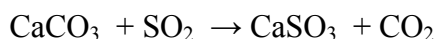
Informacja do zadań 11–13

Jedną z metod usuwania tlenku siarki(IV) z gazów spalinowych w instalacjach przemysłowych jest odsiarczanie, zachodzące w dwóch etapach. W etapie I przepuszcza się gazy spalinowe przez zawiesinę węglanu wapnia. W wyniku reakcji powstaje, również w formie zawiesiny, siarczan(IV) wapnia. Etap II tego procesu ma na celu otrzymanie takiego produktu, który można łatwo usunąć z instalacji przemysłowej. W tym celu przepuszcza się przez zawiesinę siarczanu(IV) wapnia powietrze i przemywa powstającą w tym procesie gęstniejącą porowatą masę wodą. Końcowym produktem w opisanej metodzie jest gips krystaliczny – sól o wzorze $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$.

Na podstawie: www.rafako.com.pl/produkty/575 [dostęp w dniu 24.01.2013]

Zadanie 11. (0–2)

Etap I procesu odsiarczania gazów spalinowych przebiega zgodnie z równaniem:



Przez zawiesinę zawierającą 100 g CaCO_3 przepuszczono 20 dm³ SO_2 (w przeliczeniu na warunki normalne).

Oblicz, o ile gramów wzrosła masa zawiesiny, jeśli w gazach opuszczających naczynie z CaCO_3 znajdowało się 10% początkowej objętości SO_2 . Wynik podaj z dokładnością do liczby całkowitej.

Obliczenia:

Wymagania ogólne

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa i zjawiska chemiczne [...].

Wymagania szczegółowe

1.5) (IV.PR). Zdający dokonuje interpretacji jakościowej i ilościowej równania reakcji w ujęciu molowym, masowym i objętościowym (dla gazów).

1.6) (IV.PR). Zdający wykonuje obliczenia z uwzględnieniem wydajności reakcji i mola dotyczące: mas substratów i produktów (stechiometria wzorów i równań chemicznych), objętości gazów w warunkach normalnych.

Rozwiązanie	<p>Np.: Objętość SO₂, która wzięła udział w reakcji chemicznej: $V_{\text{SO}_2} = 20 \text{ dm}^3 - 20 \text{ dm}^3 \cdot 0,1$ $V_{\text{SO}_2} = 18 \text{ dm}^3$ Liczba moli SO₂, która wzięła udział w reakcji chemicznej: $n = \frac{V}{V_0}$ $n = \frac{18 \text{ dm}^3}{22,4 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}} = 0,8 \text{ mola}$ $n \text{ SO}_2 : n \text{ CO}_2$ wynosi 1 : 1 $M_{\text{SO}_2} = 64 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$, $m_{\text{SO}_2} = 64 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot 0,8 \text{ mola} = 51,2 \text{ g}$ $M_{\text{CO}_2} = 44 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$, $m_{\text{CO}_2} = 44 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot 0,8 \text{ mola} = 35,2 \text{ g}$ Przyrost masy jest różnicą: $\Delta m = m_{\text{SO}_2} - m_{\text{CO}_2}$ $\Delta m = 51,2 \text{ g} - 35,2 \text{ g} = 16 \text{ g}$ lub 16</p>	
Schemat punktowania	<p>2 pkt – poprawna metoda obliczenia przyrostu masy zawiesiny, wykonanie obliczeń i podanie wyniku z właściwą dokładnością. 1 pkt – poprawna metoda obliczenia i popełnienie błędów rachunkowych lub podanie wyniku z błędną dokładnością. 0 pkt – błędna metoda obliczenia lub brak rozwiązania.</p>	
Przykładowe ocenione odpowiedzi	$\text{CaCO}_3 + \text{SO}_2 \rightarrow \text{CaSO}_3 + \text{CO}_2$ $\begin{matrix} y & 18 \text{ dm}^3 & x \\ 100 \text{ g} & 22,4 \text{ dm}^3 & 120 \text{ g} \\ y = 80,36 \text{ g} & & x = 96,43 \text{ g} \\ 96,43 \text{ g} - 80,36 \text{ g} = 15,1 \text{ g} \end{matrix}$	1 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczenia, ale popełnienie błędu rachunkowego.
	$\frac{10\% \cdot 20 \text{ dm}^3}{100\%} = 2 \text{ dm}^3 \text{ SO}_2$ $20 \text{ dm}^3 + 2 \text{ dm}^3 = 22 \text{ dm}^3$ $M_{\text{CaSO}_3} = 120 \text{ g/mol}$ $M_{\text{CaCO}_3} = 100 \text{ g/mol}$ $\frac{22 \text{ dm}^3}{22,4 \text{ dm}^3} = x$ $x = 0,982 \text{ mola}$ $1 \text{ mol} - 0,982 \text{ mola} = 0,018 \text{ mola}$ $m_{\text{CaCO}_3} = 0,018 \cdot 100 = 1,8 \text{ g}$ (pozostało) $m_{\text{CaSO}_3} = 0,982 \cdot 120 = 117,84 \text{ g}$ (pozostało) $m_{\text{końcowa}} = 1,8 \text{ g} + 117,84 \text{ g} = 119,64 \text{ g}$ $119,64 \text{ g} - 100 \text{ g} = 19,64 \text{ g} \approx 20 \text{ g}$	0 pkt – zastosowano błędną metodę obliczenia, zakładając przyrost objętości SO ₂ .

Zadanie 12. (0–1)

Zapisz w formie cząsteczkowej równanie reakcji zachodzącej w etapie II procesu odsiarczania gazów spalinowych.

.....

Wymagania ogólne

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia [...] i zjawiska chemiczne [...].

Wymagania szczegółowe

6.1) (IV.PR). Zdający wykazuje się znajomością i rozumieniem pojęć: [...] utlenianie [...].

Rozwiązanie	Zapis równania reakcji $2\text{CaSO}_3 + \text{O}_2 + 4\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2(\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O})$	
Schemat punktowania	1 pkt – poprawny zapis równania. 0 pkt – każda inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.	
Przykładowe ocenione odpowiedzi	$2\text{CaSO}_3 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CaSO}_4$ $\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<i>1 pkt – poprawny zapis dwóch kolejnych równań ilustrujących proces zachodzący w II etapie.</i>
	$\text{CaSO}_3 + \frac{1}{2} \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<i>1 pkt – zapis równania odzwierciedla stechiometrię procesu.</i>

Zadanie 13. (0–1)

Siarczan(VI) wapnia może tworzyć uwodnione kryształy (hydraty). W tabeli podano liczbę moli cząsteczek wody przypadających na jeden mol siarczanu(VI) wapnia (liczbę hydratacji soli) w zależności od zakresu temperatur, w których krystalizuje siarczan(VI) wapnia.

Zakres temperatur	poniżej 120 °C	120 °C – 180 °C	powyżej 180 °C
Liczba hydratacji CaSO_4	2	$\frac{1}{2}$	0 (sól bezwodna)

Otrzymany w opisanej metodzie $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ został wyprażony w temperaturze 140 °C.

Podaj wzór produktu, który otrzymano po wyprażeniu.

Wzór

Wymagania ogólne

I. (IV.PR) Wykorzystanie i tworzenie informacji. Zdający korzysta z chemicznych tekstów źródłowych [...]. Krytycznie odnosi się do pozyskiwanych informacji.

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia [...] i zjawiska chemiczne [...].

Wymagania szczegółowe

1.5) (IV.PP). Zdający zapisuje wzory hydratów [...].

Rozwiązanie	Wzór: $\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$	
Schemat punktowania	1 pkt – poprawny zapis wzoru. 0 pkt – każda inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.	
Przykładowe ocenione odpowiedzi	$2\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	<i>1 pkt – zapis wzoru odzwierciedla stechiometrię produktu.</i>

Informacja do zadań 14–16

Podstawowym źródłem surowcowym wodoru na Ziemi jest woda. Wodór występuje także w złożach węgla kopalnych, ropy naftowej i gazu ziemnego, a także w materii organicznej (biomasa). Zastosowanie wodoru budzi ogromne nadzieje, a istniejące już rozwiązania, umożliwiające pozyskiwanie z niego energii, pozwalają przewidywać jego wykorzystanie do ogrzewania budynków, w transporcie i w przemyśle. Największe znaczenie, szczególnie dla krajów nieposiadających znaczących zasobów mineralnych, ma możliwość pozyskiwania wodoru z biomasy – nieograniczonego źródła surowcowego. Niestety, technologie związane z energetycznym zastosowaniem wodoru są w chwili obecnej bardzo drogie, może im podołać jedynie przemysł związany z lotami kosmicznymi.

Poniżej przedstawiono równania wybranych reakcji wykorzystywanych w technologiach pozyskiwania energii z wykorzystaniem wodoru. (Wartości entalpii podano dla reakcji, które przebiegają pod stałym ciśnieniem, a temperatura produktów została doprowadzona do temperatury początkowej substratów).

- A. $\text{CH}_4(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightarrow \text{CO}(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g})$ $\Delta H = 206 \text{ kJ}$
 B. $\text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$ $\Delta H = -42 \text{ kJ}$
 C. $\text{C}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightarrow \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$ $\Delta H = 131 \text{ kJ}$
 D. $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{c})$ $\Delta H = -286 \text{ kJ}$

Na podstawie: J. Kijeński, M. Kijeńska, *Droga do energii i surowców ze źródeł odnawialnych*, oprac. Misja Nauk Chemicznych, pod red. B. Marcińca, Poznań 2011.

Zadanie 14. (0–1)

Uzupełnij poniższe zdanie, podkreślając odpowiednie określenie w każdym nawiasie.

Reakcja oznaczona literą A. (wymaga / nie wymaga) dostarczenia energii, ponieważ proces ten jest (egzotermiczny / endotermiczny).

Wymagania ogólne

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa i zjawiska chemiczne [...].

Wymagania szczegółowe

4.3) (IV.PR) Zdający stosuje pojęcia: egzoenergetyczny, endoenergetyczny, [...] do opisu efektów energetycznych przemian.

4.4) (IV.PR) Zdający interpretuje zapis $\Delta H < 0$ i $\Delta H > 0$ do określenia efektu energetycznego reakcji.

Rozwiązanie	Reakcja oznaczona literą A. (<u>wymaga</u> / nie wymaga) dostarczenia energii, ponieważ proces ten jest (egzotermiczny / <u>endotermiczny</u>).
Schemat punktowania	1 pkt – podkreślenie dwóch poprawnych odpowiedzi. 0 pkt – inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.

Zadanie 15. (0–1)

Na podstawie tekstu wprowadzającego oceń prawdziwość podanych zdań. Wpisz literę P, jeżeli zdanie jest prawdziwe, lub literę F, jeśli jest fałszywe.

	Zdanie	P/F
1.	Wodór nazywany jest paliwem przyszłości, ponieważ obecnie <u>nie jest</u> wykorzystywany do pozyskiwania energii.	
2.	Podczas spalania wodoru <u>nie powstają</u> substancje powodujące zanieczyszczenie środowiska naturalnego.	
3.	Technologie pozyskiwania wodoru z biomasy i surowców mineralnych są tanie.	

Wymagania ogólne

II. (IV.PP) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający [...] posługuje się zdobytą wiedzą chemiczną w życiu codziennym w kontekście [...] ochrony środowiska naturalnego.

Wymagania szczegółowe

5.4) (IV.PP) Zdający proponuje alternatywne źródła energii – analizuje możliwości ich zastosowań ([...] wodór [...]).

5.5) (IV.PP) Zdający analizuje wpływ różnorodnych sposobów uzyskiwania energii na stan środowiska przyrodniczego.

4.2) (gimnazjum) Zdający opisuje właściwości [...] chemiczne [...] wodoru [...].

Rozwiązanie	Zdanie		P/F
	1.	Wodór nazywany jest paliwem przyszłości, ponieważ obecnie <u>nie jest</u> wykorzystywany do pozyskiwania energii.	F
	2.	Podczas spalania wodoru <u>nie powstają</u> substancje powodujące zanieczyszczenie środowiska naturalnego.	P
	3.	Technologie pozyskiwania wodoru z biomasy i surowców mineralnych są tanie.	F
Schemat punktowania	1 pkt – trzy poprawne oceny. 0 pkt – inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.		

Zadanie 16. (0–2)

Tlenek węgla(II) otrzymany w reakcji A. jest jednym z substratów reakcji B.

Oblicz, ile m³ wodoru, w przeliczeniu na warunki normalne, można otrzymać łącznie w reakcjach A. i B., jeśli początkowa objętość metanu w tych warunkach była równa 2 m³. Reakcja A. przebiegała z wydajnością 80%, a reakcja B. z wydajnością 60%.

Wynik podaj z dokładnością do liczby całkowitej.

Obliczenia:

Wymagania ogólne

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa i zjawiska chemiczne.

Wymagania szczegółowe

1.5) (IV.PR) Zdający dokonuje interpretacji jakościowej i ilościowej równania reakcji w ujęciu molowym, masowym i objętościowym (dla gazów).

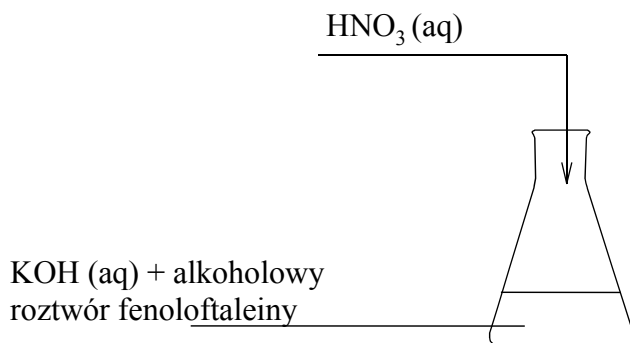
1.6) (IV.PR) Zdający wykonuje obliczenia z uwzględnieniem wydajności reakcji i mola dotyczące: mas substratów i produktów (stechiometria [...] równań chemicznych), objętości gazów w warunkach normalnych.

Rozwiązanie	<p>Np.:</p> <p>Obliczenie objętości wodoru powstającego w reakcji A:</p> $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + 3\text{H}_2$ <p>objętość H₂ (wydajność 100%) = $3 \cdot 2 \text{ m}^3 = 6,0 \text{ m}^3$ objętość H₂ (wydajność 80%) = $80\% \text{ z } 6 \text{ m}^3 = 4,8 \text{ m}^3$</p> <p>Obliczenie objętości tlenku węgla(II) powstającego w reakcji A:</p> <p>objętość CO (wydajność 100%) = 2 m^3 objętość CO (wydajność 80%) = $80\% \text{ z } 2 \text{ m}^3 = 1,6 \text{ m}^3$</p> <p>Obliczenie objętości wodoru powstającego w reakcji B:</p> $\text{CO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2$ <p>objętość H₂ (wydajność 100%) = $1,6 \text{ m}^3$ objętość H₂ (wydajność 60%) = $60\% \text{ z } 1,6 \text{ m}^3 = 0,96 \text{ m}^3$</p> <p>Obliczenie całkowitej objętości wodoru:</p> <p>objętość H₂ (całkowita) = $4,8 \text{ m}^3 + 0,96 \text{ m}^3 = 5,76 \text{ m}^3 \approx 6 \text{ m}^3$ lub 6</p>
Schemat punktowania	<p>2 pkt – poprawna metoda, poprawne obliczenia oraz podanie wyniku z wymaganą dokładnością.</p> <p>1 pkt – poprawna metoda obliczenia i popełnienie błędów rachunkowych lub podanie wyniku z niewłaściwą dokładnością.</p> <p>0 pkt – niepoprawne obliczenia wynikające z zastosowania błędnej metody lub brak rozwiązania.</p>

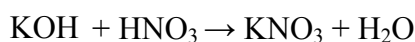
Przykładowe ocenione odpowiedzi	$\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + 3\text{H}_2$ $22,4 \text{ dm}^3 \text{ CH}_4 - 3 \cdot 22,4 \text{ dm}^3 \text{ H}_2$ $200 \text{ dm}^3 - x \text{ dm}^3 \quad x = 600 \text{ dm}^3 \text{ H}_2$ $600 \text{ dm}^3 \text{ H}_2 - 100\%$ $x_1 \text{ dm}^3 - 80\% \quad x_1 = 480 \text{ dm}^3 \text{ H}_2$ $22,4 \text{ dm}^3 \text{ CH}_4 - 22,4 \text{ dm}^3 \text{ CO}$ $200 \text{ dm}^3 - x_2 \text{ dm}^3 \quad x_2 = 200 \text{ dm}^3 \text{ CO}$ $200 \text{ dm}^3 \text{ CO} - 100\%$ $x_3 \text{ dm}^3 - 80\% \quad x_3 = 160 \text{ dm}^3 \text{ CO}$ $\text{CO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2$ $160 \text{ dm}^3 \text{ CO} \Rightarrow 160 \text{ dm}^3 \text{ H}_2$ $160 \text{ dm}^3 \text{ H}_2 - 100\%$ $x_4 \text{ dm}^3 - 60\% \quad x_4 = 96 \text{ dm}^3 \text{ H}_2$ $V_c = 480 + 96 = 576 \text{ dm}^3 = 6 \text{ m}^3$	<i>1 pkt – zastosowano poprawną metodę obliczenia, ale popełniono błędy w przeliczaniu jednostek.</i>
	<p>A. $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2$</p> $2000 \text{ dm}^3 \quad 2000 \text{ dm}^3$ $22,4 \text{ dm}^3 - 1 \text{ mol}$ $2000 \text{ dm}^3 - x \text{ moli} \quad x = 89,3 \text{ mola}$ $1 \text{ mol CH}_4 - 3 \text{ mole H}_2$ $89,3 \text{ mola CH}_4 - x \text{ moli H}_2$ $x = 267,9 \text{ mola}$ $267,9 \text{ mola H}_2 - 100\%$ $x - 80\%$ $x = 214,32 \text{ mola}$ $1 \text{ mol} - 22,4 \text{ dm}^3$ $214,32 \text{ mola} - x \text{ dm}^3$ $x = 4800,77 \text{ dm}^3$ <p>B. $3\text{CO} + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 3\text{CO}_2 + 3\text{H}_2$</p> $V \text{ H}_2 = 2000 \text{ dm}^3$ $2000 \text{ dm}^3 - 100\%$ $x - 60\% \quad x = 1200 \text{ dm}^3$ $4800,77 \text{ dm}^3 + 1200 \text{ dm}^3 = 6001 \text{ dm}^3 = 6 \text{ m}^3$	<i>0 pkt – zastosowano błędną metodę obliczenia.</i>

Zadanie 17. (0–3)

Wykonano doświadczenie przedstawione na schematycznym rysunku.



W kolbie zaszła reakcja opisana równaniem:



W doświadczeniu zużyto $78,00 \text{ cm}^3$ roztworu kwasu azotowego(V) o stężeniu 35% masowych i gęstości $1,21 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$ oraz $250,00 \text{ cm}^3$ wodnego roztworu wodorotlenku potasu o stężeniu $2,00 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$.

Po dodaniu kwasu do roztworu wodorotlenku potasu z dodatkiem fenoloftaleiny zaobserwowano, że malinowa barwa roztworu w kolbie zanikła.

Na podstawie obserwacji postawiono następującą hipotezę:

Zanik malinowej barwy roztworu w kolbie wskazuje na to, że kwas azotowy(V) przereagował z wodorotlenkiem potasu i roztwór w kolbie uzyskał odczyn obojętny.

Zweryfikuj tę hipotezę, wykonując odpowiednie obliczenia. Uzasadnij swoją opinię przez podkreślenie właściwego zwrotu w każdym nawiasie i dokończenie zdania.

Obliczenia:

Hipoteza (była / nie była) poprawna. Odczyn roztworu (jest / nie jest) obojętny, ponieważ

.....

Wymagania ogólne

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa i zjawiska chemiczne [...] stawia hipotezy dotyczące wyjaśniania problemów chemicznych [...] samodzielnie formułuje i uzasadnia opinie i sądy.

Wymagania szczegółowe

5.2) (IV.PR) Zdający wykonuje obliczenia [...] z zastosowaniem pojęć stężenie procentowe i molowe.

5.7) (IV.PR) Zdający przewiduje odczyn roztworu po reakcji [...] substancji zmieszanych w ilościach stechiometrycznych i niestechiometrycznych.

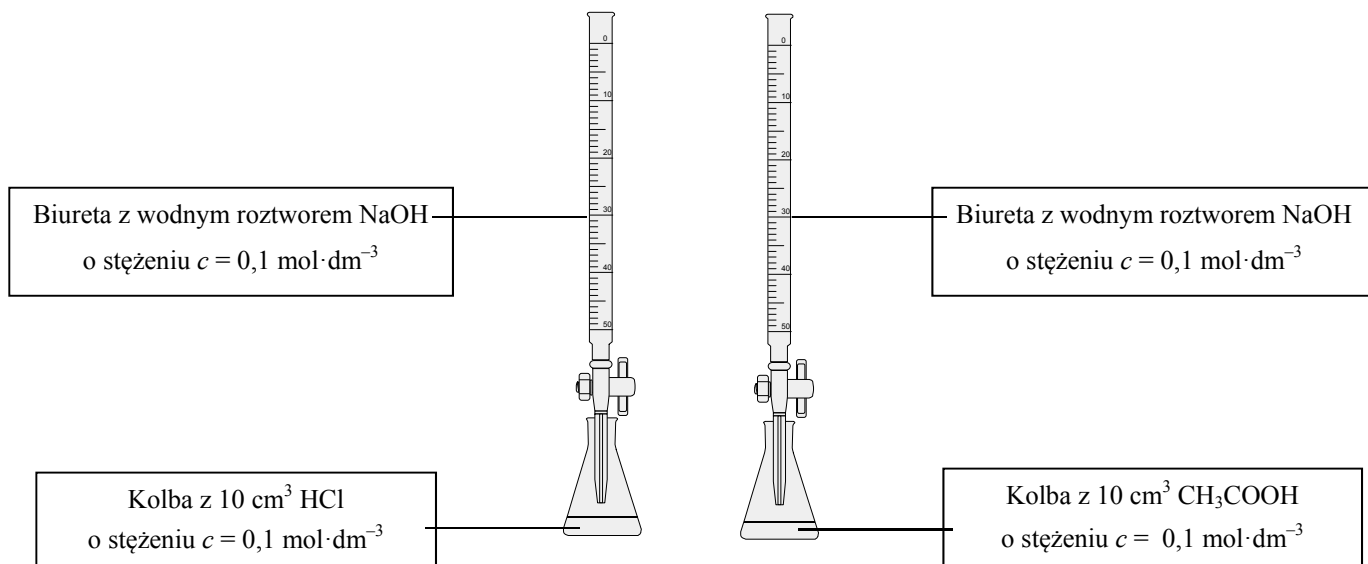
5.9) (IV.PR) Zdający podaje przykłady wskaźników pH (fenoloftaleina [...]); bada odczyn roztworu.

Rozwiązanie	<p>Np.: kwas (HNO_3) i zasada (KOH) reagują w stosunku molowym 1 : 1 obliczenie masy roztworu HNO_3 $m_r = 78,00 \text{ cm}^3 \cdot 1,21 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3} = 94,38 \text{ g}$ obliczenie masy substancji (HNO_3) $m_s = \frac{35\% \cdot 94,38 \text{ g}}{100\%} = 33,03 \text{ g}$ Masa molowa HNO_3 $M_{\text{HNO}_3} = 1,01 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} + 14,01 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} + 3 \cdot 16,00 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} = 63,02 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ obliczenie liczby moli HNO_3 $n_s = \frac{33,03 \text{ g}}{63,02 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}} = \mathbf{0,52 \text{ mola}}$ obliczenie liczby moli KOH $n_{\text{KOH}} = 2,00 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3} \cdot 0,25 \text{ dm}^3 = \mathbf{0,50 \text{ mola}}$ i porównanie liczby moli Hipoteza była / nie była poprawna. Odczyn roztworu jest / nie jest obojętny ponieważ w roztworze znajdują się kationy wodorowe pochodzące z dysocjacji nadmiaru kwasu azotowego(V). Fenoloftaleina nie pozwala na jednoznaczne określenie, czy roztwór ma odczyn obojętny, słabo zasadowy, czy kwasowy.</p>
Schemat punktowania	<p>3 pkt – poprawna metoda obliczeń, poprawne obliczenia oraz poprawna ocena i uzasadnienie. 2 pkt – poprawna metoda obliczeń, obliczenia z błędem rachunkowym oraz ocena spójna z obliczeniami i poprawne uzasadnienie. 2 pkt – poprawna metoda obliczeń, poprawne obliczenia oraz błędna ocena i uzasadnienie lub brak oceny. 1 pkt – poprawna metoda obliczeń, obliczenia z błędem rachunkowym, błędna ocena i uzasadnienie lub brak oceny. 0 pkt – brak odpowiedzi lub ocena bez obliczeń i uzasadnienia, lub ocena bez uzasadnienia niezgodna z obliczeniami, lub ocena z niepoprawnym uzasadnieniem.</p>

Przykładowe ocenione odpowiedzi	$c_m = \frac{c_p \cdot d \cdot 1000}{M \cdot 100\%} = 6,72 \text{ mol/dm}^3$ $78 \text{ cm}^3 = 0,078 \text{ dm}^3 \quad c_m = 6,72 \text{ mol/dm}^3$ $n = 0,52 \text{ mola}$ $250 \text{ cm}^3 = 0,25 \text{ dm}^3 \quad c_m = 2 \text{ mol/dm}^3$ $n = 0,5 \text{ mola}$ <p>Hipoteza była poprawna. Odczyn roztworu jest obojętny, ponieważ znajduje się w nim tyle samo jonów H^+ co OH^-, tworzy się woda, a więc odczyn jest obojętny.</p>	<p>2 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczenia, i poprawne wykonanie obliczeń, ale błędna ocena i jej uzasadnienie.</p>
	$m_r = 78,00 \text{ cm}^3 \cdot 1,21 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3} = 94,38 \text{ g HNO}_3$ $m_s = 35\% \cdot 94,38 \text{ g} : 100\% = 33,03 \text{ g HNO}_3$ $M_s = 1,01 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} + 14,01 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} + 3 \cdot 16,00 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} = 63,02 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} \text{ HNO}_3$ $n_s = 33,03 \text{ g} : 63,02 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} = 0,52 \text{ mola HNO}_3$ $n_s = 2,00 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3} \cdot 0,25 \text{ dm}^3 \cdot 2 = 1 \text{ mol KOH}$ <p>Hipoteza nie była poprawna. Odczyn roztworu jest zasadowy, ponieważ w roztworze znajduje się więcej jonów OH^- (pochodzących z dysocjacji nadmiaru zasady) niż jonów H^+.</p>	<p>0 pkt – zastosowanie błędnej metody obliczenia, (ocena i jej uzasadnienie są zgodne z wynikami obliczeń zdającego, ale niezgodne z opisem wyników doświadczenia umieszczonym w informacji do zadania).</p>
	<p>KOH</p> $V = 250 \text{ cm}^3 = 0,25 \text{ dm}^3$ $c_m = 2 \text{ mol/dm}^3$ $n = 0,5 \text{ mola KOH}$ <p>HNO₃</p> $V = 78 \text{ cm}^3 = 0,078 \text{ dm}^3$ $c_p = 35\%$ $d = \frac{m}{V} \quad 1,21 \text{ g/cm}^3 = \frac{x}{78 \text{ cm}^3}$ $x = n = 0,26 \text{ mola HNO}_3$ <p>Hipoteza nie była poprawna. Odczyn roztworu jest kwasowy ponieważ znajduje się w nim więcej jonów H^+ (pochodzących z dysocjacji nadmiaru kwasu) niż jonów OH^-.</p>	<p>0 pkt – zastosowanie błędnej metody obliczenia (ocena i uzasadnienie są niezgodne z obliczeniami, mimo że są zgodne z opisem wyników doświadczenia umieszczonym w informacji do zadania).</p>

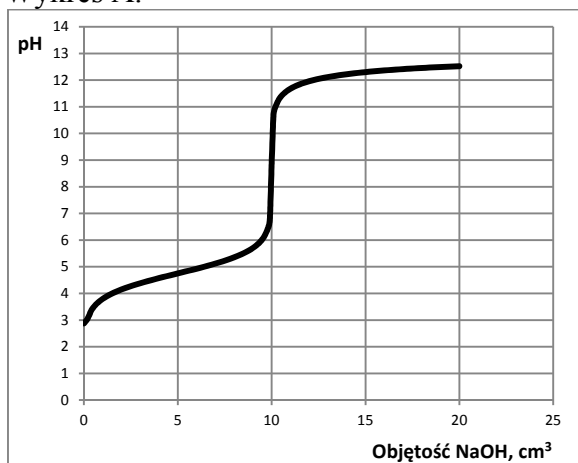
Zadanie 18. (0–5)

Przeprowadzono dwa doświadczenia w temperaturze T . Podczas pierwszego doświadczenia do kwasu solnego dodawano kroplami wodny roztwór wodorotlenku sodu i za pomocą pehametru mierzono pH mieszaniny reakcyjnej. Podczas drugiego doświadczenia do wodnego roztworu kwasu etanowego (octowego) dodawano kroplami wodny roztwór wodorotlenku sodu i za pomocą pehametru mierzono pH mieszaniny reakcyjnej. Przebieg doświadczeń zilustrowano poniższym schematem.

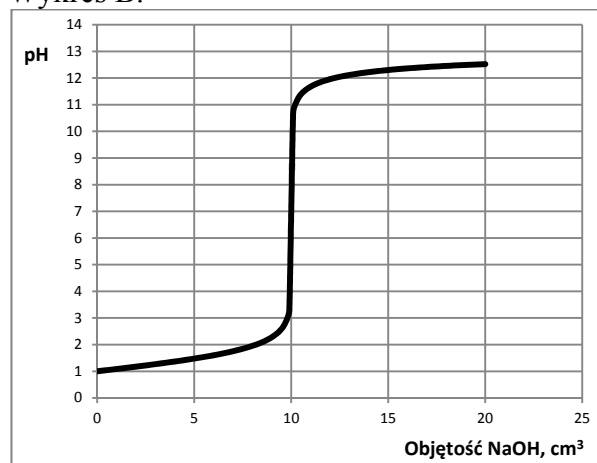


Otrzymane podczas wykonywanych doświadczeń wyniki umieszczono na poniższych wykresach A. i B., ilustrujących zależność pH od objętości dodanego roztworu wodorotlenku sodu.

Wykres A.



Wykres B.



- a) Odczytaj z wykresów A. i B. początkowe (przed dodaniem wodnego roztworu NaOH) wartości pH roztworów kwasów. Na tej podstawie wskaż wykres (A. lub B.), który przedstawia wyniki doświadczenia z użyciem kwasu solnego. Uzasadnij swój wybór.

Odczyt pH z wykresu A.:

Odczyt pH z wykresu B.:

Wykres, przedstawiający wyniki doświadczenia z użyciem kwasu solnego, oznaczony jest literą

Uzasadnienie wyboru:

Odczytana z wykresu A. wartość pH roztworu otrzymanego po zmieszaniu stechiometrycznych ilości reagentów wynosi około 9, natomiast wartość pH roztworu, otrzymanego po zmieszaniu stechiometrycznych ilości reagentów, odczytana z wykresu B. jest równa 7.

b) Wyjaśnij, dlaczego roztwory otrzymane po zmieszaniu stechiometrycznych ilości reagentów w obu doświadczeniach mają różne pH. Zapisz w formie jonowej skróconej równania reakcji, które potwierdzą Twoje wyjaśnienia dotyczące odczynu roztworów otrzymanych w obu doświadczeniach.

Wyjaśnienie:

.....

Równania reakcji:

.....

Wymagania ogólne

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa i zjawiska chemiczne [...]; dostrzega zależność pomiędzy budową substancji a jej właściwościami [...] chemicznymi [...].

Wymagania szczegółowe

a)

4.9) (IV.PR) Zdający interpretuje wartości [...] pH [...].

4.10) (IV.PR) Zdający porównuje moc elektrolitów [...].

b)

5.8) (IV.PR) Zdający uzasadnia (ilustrując równaniami reakcji) przyczynę [...] odczynu niektórych roztworów soli (hydroliza).

5.10) (IV.PR) Zdający pisze równania reakcji [...] zobojętnienia [...] hydrolizy soli w formie [...] jonowej ([...] skróconej).

Rozwiązanie	<p>a)</p> <p>Odczyt pH z wykresu A: (około) 2,9 lub 3</p> <p>Odczyt pH z wykresu B: 1</p> <p>Wykres, przedstawiający wyniki doświadczenia z użyciem kwasu solnego, oznaczony jest literą B.</p> <p>Uzasadnienie wyboru, np. Podczas opisanych doświadczeń użyto dwóch kwasów o takim samym stężeniu: mocnego (HCl) oraz słabego (CH₃COOH). Mocny kwas ma niższe pH.</p> <p>b) Np.:</p> <p>Odczytane wartości pH są różne, ponieważ podczas przebiegu pierwszego doświadczenia w roztworze występują jony soli pochodzącej od mocnej zasady i mocnego kwasu. Sól ta nie ulega hydrolizie, pH wynosi 7. Podczas drugiego doświadczenia powstaje sól mocnej zasady i słabego kwasu, a jej roztwór ma odczyn zasadowy z powodu zachodzącego procesu hydrolizy anionów pochodzących od słabego kwasu.</p> $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}$ $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^-$
Schemat punktowania	<p>a)</p> <p>2 pkt – dokonanie poprawnych odczytów wartości pH dla obu wykresów oraz wskazanie wykresu przedstawiającego wyniki doświadczenia z użyciem kwasu solnego i uzasadnienie wyboru.</p> <p>1 pkt – dokonanie poprawnych odczytów wartości pH dla obu wykresów oraz wskazanie wykresu przedstawiającego wyniki doświadczenia z użyciem kwasu solnego i błędne uzasadnienie wyboru.</p> <p>0 pkt – dokonanie błędnych odczytów wartości pH dla obu wykresów i błędny wybór wykresu oraz błędne uzasadnienie wyboru lub brak odpowiedzi.</p> <p>b)</p> <p>3 pkt – poprawne wyjaśnienie dotyczące pH roztworów otrzymanych w obu doświadczeniach i zapis równań reakcji zobojętnienia i reakcji hydrolizy jonu octanowego w formie jonowej skróconej.</p> <p>2 pkt – poprawne wyjaśnienie dotyczące pH roztworów otrzymanych w obu doświadczeniach i błędny zapis jednego równania reakcji (zobojętnienia lub hydrolizy jonu octanowego) lub brak jednego równania reakcji, lub brak wyjaśnienia i zapis równań reakcji zobojętnienia i reakcji hydrolizy jonu octanowego w formie jonowej skróconej.</p> <p>1 pkt – poprawne wyjaśnienie dotyczące pH roztworów otrzymanych w obu doświadczeniach i błędny zapis równań reakcji (zobojętnienia i hydrolizy jonu octanowego) lub błędne/niepełne wyjaśnienie i poprawny zapis tylko jednego równania reakcji (zobojętnienia lub hydrolizy jonu octanowego), lub brak wyjaśnienia i poprawny zapis tylko jednego równania reakcji.</p> <p>0 pkt – inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.</p>

Przykładowe ocenione odpowiedzi	Odczytane wartości pH są różne, ponieważ podczas pierwszego doświadczenia powstaje sól pochodząca od mocnej zasady i mocnego kwasu, a podczas drugiego doświadczenia powstaje sól mocnej zasady i słabego kwasu, która ulega hydrolizie. $H^+ + OH^- \rightleftharpoons H_2O$ $CH_3COOH + OH^- \rightleftharpoons CH_3COO^- + H_2O$	2 pkt – poprawne wyjaśnienie dotyczące obu roztworów (doświadczeń) i brak równania reakcji hydrolizy jonu octanowego.
	Odczytane wartości pH są różne, ponieważ w reakcji kwasu octowego z zasadą powstaje sól ulegająca hydrolizie. $CH_3COONa + H_2O \rightleftharpoons CH_3COOH + NaOH$	0 pkt – poprawne wyjaśnienie dotyczące tylko jednego roztworu (doświadczenia) i niezgodny z poleceniem zapis równania reakcji hydrolizy jonu octanowego (forma cząsteczkowa zamiast formy jonowej skróconej) oraz brak równania reakcji zobojętnienia.

Informacja do zadań 19–20

Pewien węglowodór zawiera 92,3% węgla w procentach masowych.

Na lekcji chemii uczniowie zastanawiali się, jaki związek spełnia podane powyżej założenie. Na podstawie informacji o zawartości procentowej węgla jeden z uczniów ustalił, wykonując poprawne obliczenia, że stosunek liczby atomów węgla do liczby atomów wodoru w cząsteczce tego związku wynosi 1 : 1. Na tej podstawie stwierdził, że związkiem tym jest acetylen (etyń) o wzorze C_2H_2 , ponieważ jest on węglowodorem i węgiel stanowi 92,3% masy jego cząsteczki. Jako dodatkowy argument przytoczył opinię, że danemu składowi (wyrażonemu w procentach masowych) odpowiada jeden, określony związek chemiczny.

Zadanie 19. (0–2)

Wypełnij poniższą tabelę, a następnie oceń poprawność przytoczonej przez ucznia opinii i uzasadnij swoje stanowisko.

	Związek o wzorze		
	C_2H_4	C_4H_8	C_6H_6
Zawartość węgla w procentach masowych (z dokładnością do jednego miejsca po przecinku)			

Ocena poprawności opinii wraz z uzasadnieniem:

.....

.....

.....

.....

Wymagania ogólne

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa [...]; stawia hipotezy dotyczące wyjaśniania problemów chemicznych [...].

Wymagania szczegółowe

1.4) (IV.PR) Zdający ustala wzór empiryczny i rzeczywisty związku chemicznego ([...] organicznego) na podstawie jego składu wyrażonego w % masowych i masy molowej.

Rozwiązanie	Wypełnienie tabeli:			
	Związek o wzorze			
		C ₂ H ₄	C ₄ H ₈	C ₆ H ₆
	Zawartość węgla w procentach masowych (z dokładnością do jednego miejsca po przecinku)	85,7%	85,7%	92,3%
	Ocena poprawności przytoczonej opinii ucznia i uzasadnienie stanowiska, np. Opinia ucznia, że danemu składowi (wyrażonemu w procentach masowych) odpowiada jeden, określony związek chemiczny, nie jest prawdziwa. Zarówno benzen jak i acetylen zawierają 92,3% węgla oraz 7,7% wodoru. Związki te mają odmienne właściwości fizyczne i chemiczne, są to więc różne związki, należące do różnych szeregów homologicznych, mimo że mają taki sam skład (wyrażony w procentach masowych).			
Schemat punktowania	2 pkt – poprawne wypełnienie tabeli i poprawna ocena opinii wraz z uzasadnieniem. 1 pkt – poprawne wypełnienie tabeli i błędna ocena opinii wraz z uzasadnieniem. 1 pkt – błędne wypełnienie tabeli i poprawna ocena opinii wraz z uzasadnieniem. 0 pkt – inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.			
Przykładowe ocenione odpowiedzi	Związek o wzorze			1 pkt – błędne obliczenia, ale poprawna opinia i jej uzasadnienie.
		C ₂ H ₄	C ₄ H ₈	
	Zawartość węgla w procentach masowych (z dokładnością do jednego miejsca po przecinku)	50,0%	85,7%	92,3%
	Opinia jest nieprawdziwa, gdyż C ₆ H ₆ też zawiera 92,3% węgla (tyle co C ₂ H ₂).			

Zadanie 20. (0–2)

Oceń, czy do jednoznacznego ustalenia wzoru strukturalnego związku organicznego wystarczająca jest informacja o jego składzie wyrażonym w procentach masowych i masie molowej. Uzasadnij swoje stanowisko.

Odpowiedź wraz z uzasadnieniem:

.....

.....

Wymagania ogólne

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa [...]; stawia hipotezy dotyczące wyjaśniania problemów chemicznych [...].

Wymagania szczegółowe

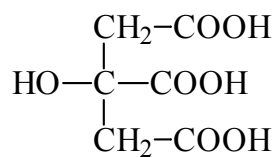
1.4) (IV.PR) Zdający ustala wzór [...] związku chemicznego ([...] organicznego) na podstawie jego składu wyrażonego w % masowych i masy molowej.

9.4) (IV.PR) Zdający [...] wykazuje się rozumieniem pojęcia [...] izomeria.

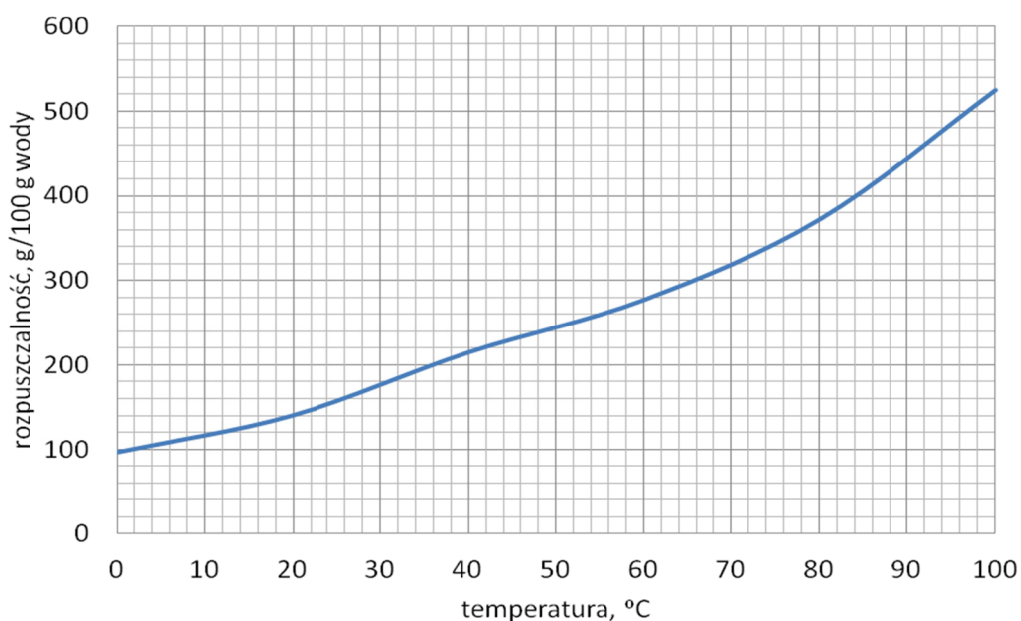
Rozwiązanie	<p>Np.: W przypadku niektórych związków organicznych, takich jak np. acetylen, benzen czy etan, informacja o składzie wyrażonym w procentach masowych i masie molowej pozwala na jednoznaczne ustalenie wzoru strukturalnego. Aby jednak narysować wzór strukturalny np. alkenu o czterech atomach węgla w cząsteczce nie wystarczy znajomość składu związku w procentach masowych oraz znajomość jego masy molowej, ponieważ istnieje więcej niż jeden alken o wzorze sumarycznym C_4H_8, są to izomery o tym samym wzorze sumarycznym (rzeczywistym), lecz odmiennej budowie cząsteczki.</p>	
Schemat punktowania	<p>2 pkt – poprawna odpowiedź uwzględniająca dwa przypadki: <u>przypadek 1.</u> – gdy informacja o składzie wyrażonym w procentach masowych i masie molowej wystarcza do ustalenia wzoru strukturalnego związku, np. C_2H_4; <u>przypadek 2.</u> – gdy informacja o składzie wyrażonym w procentach masowych i masie molowej nie jest wystarczająca do ustalenia wzoru strukturalnego związku ze względu na występowanie zjawiska izomerii, np. C_4H_8; wraz z uzasadnieniem (po 1 punkcie za każdy przypadek). 1 pkt – poprawna odpowiedź uwzględniająca tylko jeden przypadek wraz z uzasadnieniem. 0 pkt – inna odpowiedź lub brak odpowiedzi.</p>	
Przykładowe ocenione odpowiedzi	Nie można jednoznacznie ustalić wzoru strukturalnego związku, bo występują izomery, np. 2-metylobutan i pentan.	1 pkt – zwrócono uwagę wyłącznie na występowanie izomerii.
	W każdym przypadku można jednoznacznie ustalić wzór związku, bo masa molowa i skład procentowy są charakterystyczne.	0 pkt – błędna odpowiedź.

Informacja do zadań 21–23

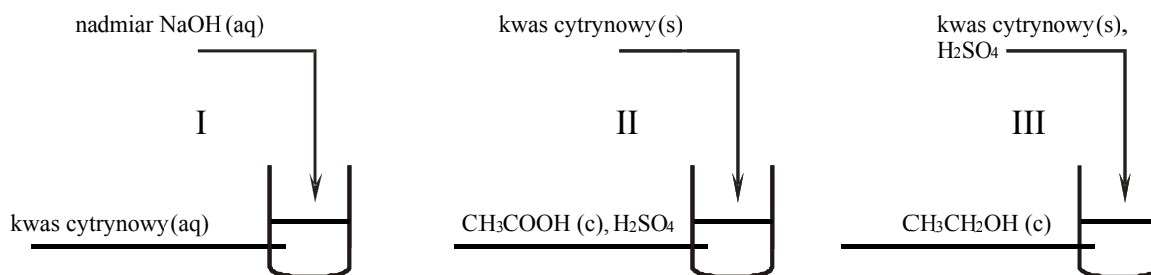
Poniżej przedstawiono wzór półstrukturalny (grupowy) kwasu cytrynowego.



Wykres zamieszczony poniżej przedstawia zależność rozpuszczalności kwasu cytrynowego od temperatury.



Przeprowadzono doświadczenie zilustrowane poniższym rysunkiem.



Naczynie II dodatkowo ogrzewano. W naczyniu III otrzymano kilka produktów, wśród nich związki, których cząsteczki są chiralne.

Zadanie 21. (0–3)

Oceń, czy można przygotować wodny roztwór kwasu cytrynowego o stężeniu 75% masowych o temperaturze 20 °C. Wykonaj odpowiednie obliczenia oraz uzasadnij swoją ocenę.

Obliczenia:

Ocena i jej uzasadnienie:

.....

.....

.....

.....

Wymagania ogólne

II. (IV.PR) Rozumienie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia [...] samodzielnie formułuje i uzasadnia opinie i sądy.

Wymagania szczegółowe

5.2) (IV.PR) Zdający wykonuje obliczenia związane

z przygotowaniem [...] roztworów z zastosowaniem pojęć stężenie procentowe [...].

5.5) (gimnazjum) Zdający odczytuje rozpuszczalność substancji z wykresu jej rozpuszczalności; oblicza ilość substancji, którą można rozpuścić w określonej ilości wody w podanej temperaturze.

5.6) (gimnazjum) Zdający prowadzi obliczenia z wykorzystaniem pojęć: stężenie procentowe [...] oblicza stężenie procentowe roztworu [...] w danej temperaturze (z wykorzystaniem wykresu rozpuszczalności).

Rozwiązanie	<p>Np.: $\frac{140}{240} \cdot 100\% = 58,33\%$ Ocena i jej uzasadnienie: Nie można. Obliczona maksymalna wartość stężenia roztworu w temp. 20 °C jest mniejsza od 75%.</p>	
Schemat punktowania	<p>3 pkt – zastosowanie poprawnej metody, poprawne wykonanie obliczeń oraz podanie poprawnej oceny wraz z uzasadnieniem. 2 pkt – zastosowanie poprawnej metody i popełnienie błędów rachunkowych prowadzących do błędnego wyniku oraz podanie (w stosunku do otrzymanego wyniku) poprawnej oceny wraz z uzasadnieniem; – zastosowanie poprawnej metody, poprawne wykonanie obliczeń oraz podanie poprawnej oceny bez uzasadnienia; – zastosowanie poprawnej metody, poprawne wykonanie obliczeń oraz brak poprawnej oceny i uzasadnienia. 1 pkt – zastosowanie poprawnej metody i popełnienie błędu w obliczeniach oraz nieprawidłowa ocena (w stosunku do otrzymanego wyniku) wraz z uzasadnieniem lub ocena bez uzasadnienia; – zastosowanie błędnej metody i w stosunku do otrzymanego wyniku podanie poprawnej oceny wraz z uzasadnieniem. 0 pkt – każda inna odpowiedź lub brak rozwiązania.</p>	
Przykładowe ocenione odpowiedzi	$\frac{75 \text{ g}}{x} = \frac{(100 - 75) \text{ g}}{100 \text{ g}} \quad x = 300 \text{ g}$ <p>Nie można. Obliczona wartość rozpuszczalności jest większa od odczytanej z wykresu (140 g/100 g wody).</p>	3 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczenia, poprawne wykonanie obliczeń, poprawna ocena i jej uzasadnienie.
	$\frac{120}{220} \cdot 100\% = 54,54\%$ <p>Nie można. Obliczona wartość stężenia roztworu jest mniejsza niż podano.</p>	2 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczenia, błąd rachunkowy wynikający z błędnego odczytania rozpuszczalności oraz poprawna ocena i jej uzasadnienie.
	$\frac{140}{240} \cdot 100\% = 5,8\%$ <p>Nie można.</p>	1 pkt – zastosowanie poprawnej metody obliczenia, błąd rachunkowy, poprawna ocena, ale brak uzasadnienia.
	$\frac{75 \text{ g}}{x} = \frac{100 \text{ g}}{25 \text{ g}} \quad x = 18,75 \text{ g}$ <p>Nie można. Obliczona wartość rozpuszczalności jest mniejsza od 140 g na 100 g wody.</p>	0 pkt – zastosowano błędną metodę obliczenia i podano błędną ocenę w stosunku do otrzymanego wyniku.

Zadanie 22. (0–2)

Zapisz w formie cząsteczkowej równania reakcji zachodzących w naczyniach I oraz II. Zastosuj wzory półstrukturalne (grupowe) związków organicznych.

a) Równanie reakcji zachodzącej w naczyniu I:

.....

b) Równanie reakcji zachodzącej w naczyniu II:

.....

Wymagania ogólne

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia [...] samodzielnie formułuje i uzasadnia opinie [...].

Wymagania szczegółowe

9.5) (IV.PR) Zdający rysuje wzory [...] półstrukturalne [...] izomerów optycznych [...].

12.5) (IV.PR) Zdający zapisuje równania reakcji z udziałem kwasów karboksylowych (których produktami są sole i estry) [...].

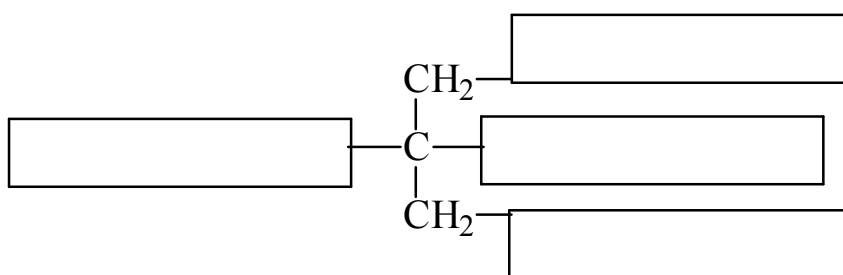
Rozwiązanie	<p>a) Równanie reakcji zachodzącej w naczyniu I:</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COOH} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2\text{-COOH} \end{array} + 3 \text{NaOH} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COONa} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{COONa} \\ \\ \text{CH}_2\text{-COONa} \end{array} + 3 \text{H}_2\text{O}$ <p>b) Równanie reakcji zachodzącej w naczyniu II:</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COOH} \\ \\ \text{OH}-\text{C}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2\text{-COOH} \end{array} + \text{CH}_3\text{COOH} \xrightleftharpoons[\text{lub H}^+]{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3-\text{C}(=\text{O})-\text{O}-\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COOH} \\ \\ \text{C}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2\text{-COOH} \end{array} + \text{H}_2\text{O}$	
Schemat punktowania	<p>2 pkt – poprawne zapisanie równań reakcji przebiegających w naczyniu I i II. 1 pkt – poprawne zapisanie jednego z równań reakcji przebiegającej w naczyniu I lub II. 0 pkt – brak odpowiedzi lub błędny zapis obu równań reakcji.</p>	
Przykładowe ocenione odpowiedzi	<p>a)</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COOH} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2\text{-COOH} \end{array} + 4 \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaO}-\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COONa} \\ \\ \text{C}-\text{COONa} \\ \\ \text{CH}_2\text{-COONa} \end{array} + 4 \text{H}_2\text{O}$ <p>b)</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COOH} \\ \\ \text{OH}-\text{C}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2\text{-COOH} \end{array} + \text{CH}_3\text{COOH} \xrightleftharpoons{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3-\text{C}(=\text{O})-\text{O}-\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COOH} \\ \\ \text{C}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2\text{-COOH} \end{array} + \text{H}_2\text{O}$	<p>1 pkt – poprawny zapis wyłącznie równania reakcji przebiegającej w naczyniu II.</p>

Zadanie 23. (0–2)

a) Czy cząsteczka kwasu cytrynowego jest chiralna, czy achiralna? Wybierz i podkreśl odpowiedź A. albo B. oraz jej uzasadnienie 1. albo 2. albo 3.

Cząsteczka kwasu cytrynowego jest	A.	chiralna,	ponieważ	1.	nie zawiera asymetrycznego atomu węgla.
	B.	achiralna,		2.	w cząsteczce istnieje atom węgla, który ma cztery różne podstawniki.
				3.	nie ma płaszczyzny symetrii.

b) Uzupełnij poniższy schemat, tak aby otrzymać wzór półstrukturalny chiralnego produktu organicznego reakcji przebiegającej w naczyniu III.

**Wymagania ogólne do zadania 23 a)**

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia [...] stawia hipotezy dotyczące wyjaśniania problemów chemicznych i planuje eksperymenty dla ich weryfikacji [...].

Wymagania szczegółowe do zadania 23 a)

9.1) (IV.PR) Zdający podaje założenia teorii strukturalnej budowy związków organicznych.

Wymagania ogólne do zadania 23 b)

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający [...] dostrzega zależność pomiędzy budową substancji a jej właściwościami [...] chemicznymi [...].

Wymagania szczegółowe do zadania 23 b)

9.5) (IV.PR) Zdający rysuje wzory [...] izomerów optycznych [...].

12.5) (IV.PR) Zdający zapisuje równania reakcji z udziałem kwasów karboksylowych, (których produktami są sole i estry) [...].

Rozwiązanie	<p>a)</p> <table><tr><td rowspan="3">Cząsteczka kwasu cytrynowego jest</td><td>A.</td><td>chiralna,</td><td rowspan="3">ponieważ</td><td>1.</td><td>nie zawiera asymetrycznego atomu węgla.</td></tr><tr><td>B.</td><td>achiralna,</td><td>2.</td><td>w cząsteczce istnieje atom węgla, który ma cztery różne podstawniki.</td></tr><tr><td></td><td></td><td>3.</td><td>nie ma płaszczyzny symetrii.</td></tr></table>					Cząsteczka kwasu cytrynowego jest	A.	chiralna,	ponieważ	1.	nie zawiera asymetrycznego atomu węgla.	B.	achiralna,	2.	w cząsteczce istnieje atom węgla, który ma cztery różne podstawniki.			3.	nie ma płaszczyzny symetrii.
Cząsteczka kwasu cytrynowego jest	A.	chiralna,	ponieważ	1.	nie zawiera asymetrycznego atomu węgla.														
	B.	achiralna,		2.	w cząsteczce istnieje atom węgla, który ma cztery różne podstawniki.														
				3.	nie ma płaszczyzny symetrii.														
	<p>b)</p> <div><div><div></div><div>HO</div><div>CH₂</div></div><div><div>CH₂</div><div>C</div><div>CH₂</div></div><div><div>COOH</div><div>COOH</div><div>COOCH₂CH₃</div></div></div> <p>lub</p> <div><div><div></div><div>HO</div><div>CH₂</div></div><div><div>CH₂</div><div>C</div><div>CH₂</div></div><div><div>COOH</div><div>COOCH₂CH₃</div><div>COOCH₂CH₃</div></div></div>																		
Schemat punktowania	<p>a)</p> <p>1 pkt – poprawny wybór odpowiedzi B. oraz 1. 0 pkt – każdy inny wybór lub brak odpowiedzi.</p> <p>b)</p> <p>1 pkt – poprawne uzupełnienie schematu. 0 pkt – błędne uzupełnienie schematu lub brak odpowiedzi.</p>																		
Przykładowe ocenione odpowiedzi	<p>b)</p> <div><div><div></div><div>CH₃COO</div><div>CH₂</div></div><div><div>CH₂</div><div>C</div><div>CH₂</div></div><div><div>COOH</div><div>COOH</div><div>COOCH₂CH₃</div></div></div>				<p>0 pkt – błędne uzupełnienie schematu.</p>														

Zadanie 24. (0–3)

Punkt izoelektryczny aminokwasu (pI) to wartość pH roztworu, w której dominuje aminokwas w formie jonu obojnego. W roztworze o pH innym niż pI dominuje forma kationowa lub anionowa aminokwasu.

Jeśli roztwór aminokwasu o pH innym niż jego pI umieści się w porowatym ośrodku i podda działaniu pola elektrycznego, to odpowiedni jon będzie przemieszczał się w kierunku jednej z elektrod. Szybkość poruszania się jonu jest odwrotnie proporcjonalna do masy molowej aminokwasu.

- a) Na podstawie wartości punktów izoelektrycznych (pI) izoleucyny i glicyny napisz wzór tej formy jonowej, która będzie dominować w roztworze tego aminokwasu o $\text{pH} = 7$. Skorzystaj z *Karty wybranych wzorów i stałych fizykochemicznych na egzamin maturalny z biologii, chemii i fizyki*.

Wzór formy jonowej izoleucyny	Wzór formy jonowej glicyny

Przygotowano roztwór mieszaniny izoleucyny i glicyny o takim pH, w którym oba aminokwasy występują w formie kationów. Następnie otrzymany roztwór naniesiono na bibułę nasączoną roztworem elektrolitu. Przygotowaną bibułę umieszczono w polu elektrycznym, przykładając do jej końców elektrody podłączone do źródła prądu stałego.

- b) Dokończ poniższe zdanie, podkreślając odpowiedź A. albo B. i jej uzasadnienie C. albo D.

Kation aminokwasu (A. / B.) będzie poruszał się szybciej do elektrody w zewnętrznym polu elektrycznym, gdyż ma on masę molową (C. / D.) niż kation drugiego aminokwasu.

A. izoleucyny

B. glicyny

C. większą

D. mniejszą

Wymagania ogólne do zadania 24 a)

I. (IV.PR) Wykorzystanie i tworzenie informacji. Zdający korzysta z chemicznych tekstów źródłowych [...]. Krytycznie odnosi się do pozyskiwanych informacji.

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa i zjawiska chemiczne [...].

Wymagania szczegółowe do zadania 24 a)

14.11) (IV.PR). Zdający opisuje właściwości kwasowo-zasadowe aminokwasów [...].

Wymagania ogólne do zadania 24 b)

I. (IV.PR) Wykorzystanie i tworzenie informacji. Zdający korzysta z chemicznych tekstów źródłowych [...]. Krytycznie odnosi się do pozyskiwanych informacji.

II. (IV.PR) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający rozumie podstawowe pojęcia, prawa i zjawiska chemiczne [...].

Wymagania szczegółowe do zadania 24 b)

14.11) (IV.PR). Zdający opisuje właściwości kwasowo-zasadowe aminokwasów [...].

Rozwiązanie	a)			
	<table border="1"> <tr> <th>Wzór formy jonowej izoleucyny</th><th>Wzór formy jonowej glicyny</th></tr> <tr> <td> $\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ \text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ </td><td> $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COO}^-$ </td></tr> </table>	Wzór formy jonowej izoleucyny	Wzór formy jonowej glicyny	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ \text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
Wzór formy jonowej izoleucyny	Wzór formy jonowej glicyny			
$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ \text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COO}^-$			
	b) Kation aminokwasu (A. / <u>B.</u>) będzie poruszał się szybciej do elektrody w zewnętrznym polu elektrycznym, gdyż ma on masę molową (C. / <u>D.</u>) niż kation drugiego aminokwasu.			
Schemat punktowania	a) 2 pkt – poprawne zapisanie wzorów dwóch jonów. 1 pkt – poprawne zapisanie wzoru tylko jednego jonu. 0 pkt – błędne wzory obu jonów lub brak odpowiedzi. b) 1 pkt – poprawne podkreślenie liter B. i D. 0 pkt – inne wskazania lub brak odpowiedzi.			

Zadanie 25. (0–1)

Białka są składnikami włókien naturalnych pochodzenia zwierzęcego, np. wełny i jedwabiu naturalnego. W celu odróżnienia jedwabiu naturalnego od jedwabiu sztucznego przeprowadzono doświadczenie, w którym próbki tych włókien (I i II) umieszczono w płomieniu palnika. W poniższej tabeli zanotowano obserwacje.

Numer próbki	Opis obserwacji
I	Wyczuwa się charakterystyczny zapach palonych włosów. Próbka zwiększa swoją objętość.
II	Wyczuwa się zapach palonego papieru. Substancja spala się jasnym płomieniem.

Wskaż próbkę (I lub II), która jest włóknem naturalnym.

.....

Wymagania ogólne

II. (IV.PP) Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. Zdający zdobywa wiedzę chemiczną w sposób badawczy – obserwuje [...], wnioskuje [...].

Wymagania szczegółowe

6.5) (IV.PP) Zdający projektuje doświadczenie pozwalające zidentyfikować włókna białkowe i celulozowe [...].

Rozwiązanie	(Włóknem naturalnym jest próbka oznaczona numerem) I .
Schemat punktowania	1 pkt – poprawne wskazanie próbki I. 0 pkt – inne wskazanie lub brak odpowiedzi.