



UZUPEŁNIA ZDAJĄCY

KOD

--	--	--

PESEL

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

PRÓBNY EGZAMIN MATURALNY Z CHEMII POZIOM ROZSZERZONY

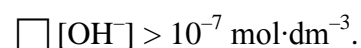
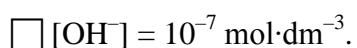
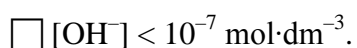
DATA: **7 grudnia 2016 r.**GODZINA ROZPOCZĘCIA: **12:00**CZAS PRACY: **180 minut**LICZBA PUNKTÓW DO UZYSKANIA: **60****Instrukcja dla zdającego**

1. Sprawdź, czy arkusz egzaminacyjny zawiera 16 stron (zadania 1-35). Ewentualny brak zgłoś przewodniczącemu zespołu nadzorującego egzamin.
2. Rozwiązania i odpowiedzi zapisz w miejscu na to przeznaczonym przy każdym zadaniu.
3. W rozwiązaniach zadań rachunkowych przedstaw tok rozumowania prowadzący do ostatecznego wyniku oraz pamiętaj o jednostkach.
4. Pisz czytelnie. Używaj długopisu/pióra tylko z czarnym tuszem/atramentem.
5. Nie używaj korektora, a błędne zapisy wyraźnie przekreśl.
6. Pamiętaj, że zapisy w brudnopisie nie będą oceniane.
7. Możesz korzystać z *Wybranych wzorów i stałych fizykochemicznych na egzamin maturalny z biologii, chemii i fizyki*, linijki oraz kalkulatora prostego.
8. Na tej stronie wpisz swój numer PESEL i KOD w celu zakodowania pracy.

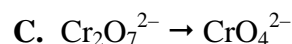
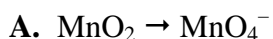
Zadanie 1. (0-1)

Uzupełnij poniższe zdania wzorami substancji chemicznych oraz wybierz i zaznacz, wpisując znak X w kratce, prawdziwe dokończenie ostatniego stwierdzenia.

Pierwiastek o liczbie atomowej 7 tworzy związek z tlenem, w którym przyjmuje najwyższy stopień utlenienia – tlenek ten ma wzór:, a z wodorem tworzy związek o wzorze: Tlenek po reakcji z wodą daje związek o wzorze:, w którego w roztworze wodnym:

**Informacja do zadań 2. i 3.**

Dane są trzy schematy przemian chemicznych:

**Zadanie 2. (0-2)**

Wskaż, która z przemian A. – C. może zachodzić wyłącznie w wyniku zmiany odczynu środowiska reakcji oraz określ pH roztworu, przy którym dana przemiana zachodzi. W każdym ze zdań zakreśl swój wybór złożony z cyfry (1. – 2.) i litery (a. – d.).

Na zachodzenie przemiany A., zmiana odczynu środowiska reakcji	1. ma wpływ,	gdyż	a. dodatek kwasu solnego powoduje zmianę barwy roztworu z brunatnej na fioletową.
	2. nie ma wpływu,		b. dodatek zasady sodowej powoduje rozpuszczenie osadu i zmianę barwy roztworu na fioletową.
			c. dodatek kwasu lub zasady nie powoduje powstania roztworu barwy fioletowej.
			d. dodatek kwasu lub zasady nie powoduje rozpuszczenia brunatnego osadu.

Na zachodzenie przemiany B., zmiana odczynu środowiska reakcji	1. ma wpływ,	gdyż	a. dodatek kwasu powoduje wytrącenie się niebieskiego osadu, który nie rozpuszcza się w nadmiarze kwasu.
	2. nie ma wpływu,		b. dodatek kwasu powoduje rozpuszczenie powstającego przejściowo osadu i otrzymanie bezbarwnego roztworu.
			c. dodatek kwasu lub zasady nie powoduje powstania klarownego roztworu.
			d. dodatek zasady nie powoduje rozpuszczenia białego osadu, który powstaje w probówce.

Na zachodzenie przemiany C., zmiana odczynu środowiska reakcji	1. ma wpływ,	gdyż	a. dodatek kwasu powoduje zmianę barwy roztworu z pomarańczowej na żółtą.
	2. nie ma wpływu,		b. dodatek zasady powoduje zmianę barwy roztworu z pomarańczowej na żółtą.
			c. dodatek kwasu powoduje zmianę barwy roztworu z pomarańczowej na zieloną.
			d. dodatek kwasu lub zasady nie powoduje zachodzenia opisanej schematem reakcji redoks.

Zadanie 3. (0-1)

Zapisz równania tych reakcji, podanych w formie schematu w informacji wstępnej, w formie jonowej (zapis skrócony), które zachodzą pod wpływem zmiany odczynu środowiska reakcji.

.....

Zadanie 4. (0-1)

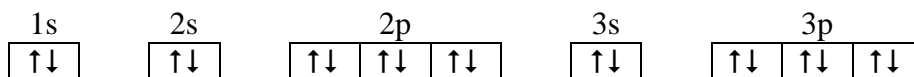
W czterech naczyniach znajdowały się w przypadkowej kolejności: chlorek baru, azotan(V) srebra(I), siarczan(VI) amonu oraz wodorotlenek potasu. Eksperymentator wykonując doświadczenia jedynie z wykorzystaniem tych roztworów wypełnił tabelę obserwacji

zamieszczoną poniżej. Ustal zawartość naczyń i wpisz wzory substancji w wykropkowane miejsca w tabeli.

naczynie	1. -	2. -	3. -	4. -
1.	gaz, zapach	—	biały, brunatniejący osad
2.	gaz, zapach	biały osad	biały osad
3.	—	biały osad	biały, fioletowiejący osad
4.	biały, brunatniejący osad	biały osad	biały, fioletowiejący osad

Zadanie 5. (0-1)

Rozważ następujący zapis konfiguracji elektronowej podany systemem klatkowym. **Podaj wzory: atomu oraz dowolnego jonu, który może istnieć w roztworze wodnym, które posiadają taki zapis konfiguracji elektronowej.**

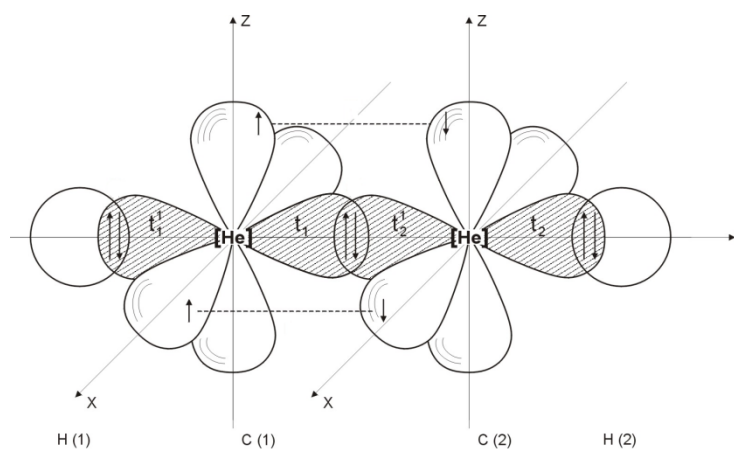


Atom:

Jon istniejący w roztworze wodnym:

Zadanie 6. (0-1)

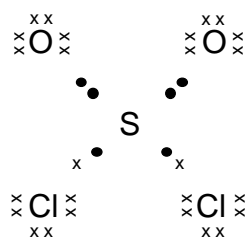
Poniższy rysunek przedstawia schemat nakładania się orbitali w cząsteczce etynu (acetylenu). **Wskaż i podpisz typy wiązań w ujęciu kwantowym (σ i π) pokazanych na schemacie.**



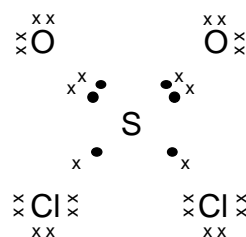
Informacja do zadań 7. – 10.

Dichlorek ditlenek siarki(VI), czyli chlorek sulfurylu, to w temperaturze pokojowej lotna, bezbarwna ciecz o ostrym zapachu, która w wodzie ulega reakcji hydrolizy z utworzeniem dwóch mocnych kwasów: beztlenowego i tlenowego. Związkowi temu można przypisać dwa wzory elektronowe:

wzór A



wzór B



Zadanie 7. (0-1)

Określ liczbę i typy wiązań w ujęciu teorii elektronowej Lewisa-Kossela dla podanych wzorów chlorku siarczyny. W tym celu uzupełnij poniższą tabelę.

Liczba wiązań:	We wzorze A:	We wzorze B:
atomowych		
kowalencyjnych-spolaryzowanych		
w tym koordynacyjnych		

Zadanie 8. (0-1)

Wyjaśnij dlaczego dla cząsteczki chlorku siarczyny można zapisać dwa wzory elektronowe. Wyjaśnienie oprzyj o położenie atomu siarki w układzie okresowym pierwiastków.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Zadanie 9. (0-1)

Korzystając z wzoru sumarycznego chlorku siarczyny określ typ hybrydyzacji, jaką zakłada się dla orbitali walencyjnych atomu centralnego, a na tej podstawie opisz kształt cząsteczki tego związku oraz oszacuj wartość momentu dipolowego jako: równy lub różny od zera. **Uzupełnij poniższe zdania.**

Dla atomu centralnego w cząsteczce chlorku siarczyny zakłada się hybrydyzację dla orbitali walencyjnych tego atomu. Cząsteczka tego związku ma kształt

Wartość wypadkowego momentu dipolowego dla cząsteczki jest

Zadanie 10. (0-2)

Zapisz równanie reakcji hydrolizy, o której mowa we wstępie do zadania i określ prawdziwość poniższych zdań w odniesieniu do zapisanego równania reakcji. Wpisz literę P, gdy zdanie jest prawdziwe, a literę F – gdy fałszywe.

Równanie reakcji:

.....

	P / F
Dla atomów siarki w cząsteczkach obecnych w tym równaniu nie zakłada się zmiany hybrydyzacji ich orbitali powłok walencyjnych podczas zachodzenia reakcji.	
Suma liczb wiązań σ i π w cząsteczkach substratów z uwzględnieniem współczynników stechiometrycznych jest równa sumie liczb tych wiązań w cząsteczkach produktów.	
Suma liczb wolnych par elektronowych na atomach chloru w cząsteczkach substratów jest równa sumie liczb tych par na atomach chloru w cząsteczkach produktów.	

Zadanie 11. (0-2)

Do gorącego roztworu zawierającego fioletowy anion manganu wprowadzono po uprzednim zakwaszeniu etyn. W wyniku reakcji nastąpiło odbarwienie roztworu oraz wydzielił się gaz będący kwasowym tlenkiem węgla. W produktach znajduje się także woda. **Zapisz jonowe równanie przeprowadzonej reakcji (zapis skrócony), a współczynniki stechiometryczne dobierz metodą bilansu elektronowo-jonowego.**

Równanie utlenienia:

.....

Równanie redukcji:

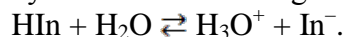
.....

Równanie sumaryczne (zapis jonowy):

.....

Zadanie 12. (0-2)

Pewien wskaźnik kwasowo-zasadowy ma charakter słabego kwasu i dysocjuje według równania:



Zmiana barwy wskaźnika świadcząca o gwałtownej zmianie pH, nastąpiła przy pH=10, po zdysocjowaniu 40% wskaźnika. **Oblicz stałą dysocjacji tego kwasu.** Wynik podaj z dokładnością do trzech cyfr znaczących.

Odpowiedź:

Informacja do zadań 13. i 14.

Jeśli do wodnego roztworu wprowadzi się sól żelaza(II), żelaza(III) oraz srebra(I), a następnie srebrną płytkę zaczyna przebiegać reakcja, w której jony żelaza(II) pełnią rolę reduktorów. W reakcji tej ustala się stan równowagi, charakteryzowany przez stałą steżeniową, $K_c = 3,00$ w temperaturze T i ciśnieniu p.

Zadanie 13. (0-1)

Zapisz równanie reakcji biegnącej w stanie równowagi, w opisanym w informacji do zadania układzie.

.....

Zadanie 14. (0-2)

W wodnym roztworze, w którym znajdowały się jony o steżeniach: $C_{\text{Ag}^+} = 0,4 \text{ mol}\cdot\text{dm}^{-3}$, $C_{\text{Fe}^{2+}} = 0,2 \text{ mol}\cdot\text{dm}^{-3}$, $C_{\text{Fe}^{3+}} = 0,4 \text{ mol}\cdot\text{dm}^{-3}$ wprowadzono płytkę ze srebra. **Ustal kierunek**

przebiegu reakcji do stanu równowagi i oblicz równowagowe stężenia jonów, jeśli reakcja była prowadzona w temperaturze T i ciśnieniu p. Wartości stężeń podaj z dokładnością do dwóch cyfr znaczących.

Odpowiedź:

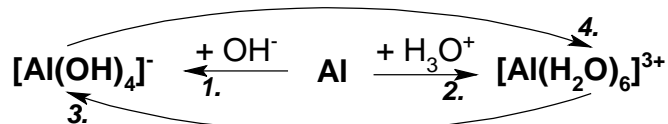
Zadanie 15. (0-1)

Uzpełnij tabelę określając odczyny (zasadowy, kwasowy, obojętny) wodnych roztworów wymienionych substancji i wyjaśniając słownie przyczynę ich powstawania.

substancja	odczyn	przyczyna powstawania obserwowanego odczynu
Mg(NO ₃) ₂		
NH ₄ NO ₂		

Zadanie 16. (0-1)

Glin jako metal o właściwościach amfoterycznych ulega reakcji z kwasami i z zasadami. Przedstaw równania reakcji w zapisie jonowym (zapis skrócony), których schematy obrazuje chemograf o numerach 1. i 4.



1.

4.

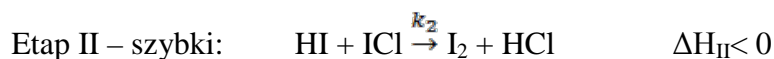
Zadanie 17. (0-2)

Oblicz objętość gazu, V, w temperaturze 300 K, pod ciśnieniem 1200 hPa wydzielającego się podczas działania stężonego, zimnego kwasu siarkowego(VI) na 5,85 g chlorku sodu. Wynik podaj z dokładnością do 0,1 dm³.

Odpowiedź:

Informacja do zadań 18. i 19.

Egzotermiczna reakcja pomiędzy chlorkiem jodu(I), ICl, a wodorem w fazie gazowej, w temperaturze T, zachodzi w dwóch etapach:



Zadanie 18. (0-2)

Zapisz równanie sumaryczne reakcji wodoru z chlorkiem jodu(I) oraz uzupełnij poniższe zdania.

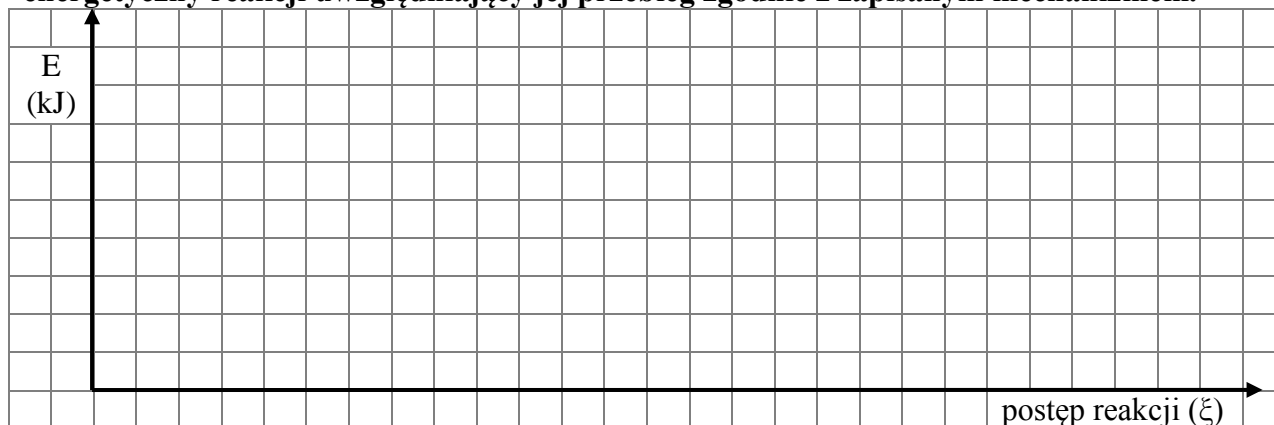
Równanie reakcji wodoru z chlorkiem jodu(I):

.....

Etapem determinującym szybkość przebiegu reakcji jest etap, zatem na tej podstawie można zaproponować równanie kinetyczne w postaci:, co oznacza, że będzie wówczas reakcją o sumarycznym rzędzie: Molekularność każdej z reakcji elementarnych wynosi:

Zadanie 19. (0-1)

Przedstawiony mechanizm reakcji w informacji do zadań pozwala wnioskować o energiach aktywacji poszczególnych etapów reakcji. **Narysuj poglądowy wykres przedstawiający profil energetyczny reakcji uwzględniający jej przebieg zgodnie z zapisanym mechanizmem.**

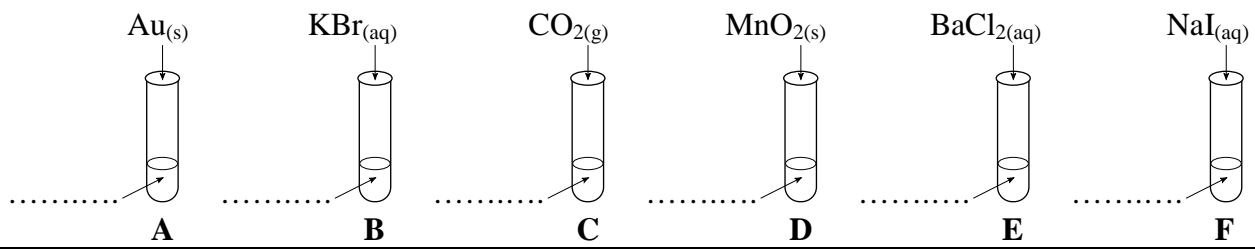


Zadanie 20.

„Chemiczne wody” stosowane jako odczynniki mają różne przeznaczenie. W podanym zbiorze zebrano kilka przykładów takich odczynników:

woda barytowa, woda bromowa, woda gipsowa, woda królewska, woda chlorowa, woda utleniona, woda ciężka

1. (0-3) Wpisz wzory chemiczne substancji będących składnikami wymienionych „chemicznych wód”, w wykropkowane miejsca na schematach doświadczeń, które są odpowiedzialne za przebieg reakcji. Dopasuj oznaczenie (I. – VI.) jednej obserwacji do każdego ze schematów doświadczeń i wpisz je w kratce pod wybraną probówką. Jedna z „chemicznych wód” nie pasuje do żadnego z przedstawionych przykładów.



--	--	--	--	--	--

Oznaczenia obserwacji:

- I. Powstaje biały osad, rozpuszczalny w nadmiarze wprowadzanego odczynnika.
- II. Wydziela się bezbarwny, bezwonny gaz.
- III. Wydziela się brunatny gaz.
- IV. Mieszanka poreakcyjna ma barwę pomarańczową.
- V. Mieszanka poreakcyjna ma barwę brunatno-czerwoną.
- VI. Wytrąca się biały osad.

2. (0-2) Zapisz równania reakcji zachodzących w probówkach:

B

C (dwa równania)

E

Zadanie 21. (0-3)

Oblicz pH roztworu kwasu etanowego (octowego), a także wodnego roztworu jodowodoru o stężeniach $0,05 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$ każdy. Wyniki podaj z dokładnością do 0,1 jednostki pH.

Odpowiedź:

Zadanie 22. (0-3)

Wodny roztwór amoniaku o stężeniu $0,5 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$ rozcieńczono wodą tak, że stopień dysocjacji w tym roztworze zmienił się dwukrotnie. **W jakim stosunku objętościowym zmieszano ten roztwór z wodą? Odpowiedź uzasadnij obliczeniami i uzupełnij poniższe zdanie.**

Wartość stopnia dysocjacji w roztworze po rozcieńczeniu była niż w roztworze przed rozcieńczeniem.

Odpowiedź: $\frac{V}{V_{H_2O}} =$

Zadanie 23. (0-1)

Do dwóch zlewek zawierających nasycone, pozostające w równowadze termodynamicznej z osadem, roztwory chlorku srebra(I), dodano do pierwszej H₂O, a do drugiej AgNO₃. **Opisz co zaobserwowano w poszczególnych zlewkach.**

zlewka 1.

.....
.....

zlewka 2.

.....
.....

Zadanie 24. (0-2)

Rozrywanie wiązań chemicznych to proces endotermiczny. Entalpię reakcji można obliczyć jako różnicę między sumą energii wszystkich wiązań, które podczas reakcji ulegają rozerwaniu, a sumą energii wszystkich wiązań, które się tworzą podczas reakcji.

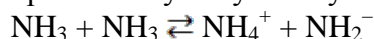
Dane są wartości energii wiązań, E (kJ·mol⁻¹): E_{H-H}= 436; E_{N≡N}= 946; E_{N-H}= 390.

Oblicz entalpię reakcji otrzymywania amoniaku. Dokończ formułowaną odpowiedź.

Odpowiedź: Entalpia reakcji otrzymywania amoniaku wynosi:, co oznacza, że proces ten jest reakcją (egzotermiczną / endotermiczną).

Informacja do zadań 25. i 26.

W bezwodnym amoniaku zachodzi proces nazywany autodysocjacją:



Proces ten zachodzi również w innych bezwodnych, czystych substancjach ciekłych i zapis tego procesu opiera się o definicje kwasu i zasady według teorii Brønsteda.

Zadanie 25. (0-2)

Zapisz równanie procesu autodysocjacji biegnącego w bezwodnym kwasie azotowym(V) (równanie a.). Wskaż jaką rolę w tym procesie (kwasu, zasady) pełnią substraty i sprzężone z nimi jony.

równanie a.

.....

Powstający w procesie autodysocjacji kwasu azotowego(V) kation ulega odwodnieniu. **Zapisz równanie odwodnienia tego jonu** (równanie b.).

równanie b.

.....

Zapisz równanie sumaryczne, wynikające z procesów opisanych równaniami a. i b.

.....

Zadanie 26. (0-1)

Taki sam „odwodniony” kation, powstaje również w mieszaninie nitrującej, stosowanej w reakcjach substytucji prowadzonych dla węglowodorów aromatycznych. **Zapisz równanie otrzymywania tego kationu w mieszaninie nitrującej i określ jego rolę w mechanizmie reakcji substytucji dla węglowodorów aromatycznych.**

.....

Kation ten pełni rolę w mechanizmie reakcji substytucji dla węglowodorów aromatycznych.

Zadanie 27. (0-2)

Narysuj wzór półstrukturalny alkanu, który zawiera w cząsteczce jeden czwartorzędowy atom węgla, jeden drugorzędowy atom węgla, a pozostałe atomy węgla w cząsteczce są pierwszorzędowe. **Podaj nazwę systematyczną narysowanego węglowodoru.**

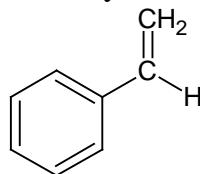
Nazwa systematyczna:

Przeanalizuj budowę narysowanego alkanu, a następnie odpowiedz, **ile monochloropochodnych może powstać w wyniku chlorowania tego alkanu w obecności światła. Podaj nazwę systematyczną głównego produktu monochlorowania.**

Monochlorowanie powyższego alkanu może wytworzyć, a głównym produktem będzie pochodna o nazwie:

Zadanie 28. (0-1)

Przeanalizuj strukturę podanego węglowodoru, a następnie z podanych stwierdzeń wybierz wszystkie te, które poprawnie opisują ten związek:



a. Nazwa tego związku to fenyloeten.

b. Tworzy izomery geometryczne.

- c. Jest związkiem aromatycznym, zatem nie odbarwia wodnego roztworu KMnO_4 .
- d. Wszystkie atomy węgla leżą w jednej płaszczyźnie.
- e. Reaguje z chlorem w obecności chlorku żelaza(III).
- f. Ulega substytucji rodnikowej.

Zadanie 29. (0-3)

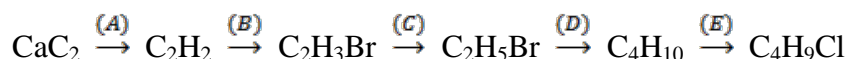
Do spalenia próbki związku organicznego $\text{C}_x\text{H}_y\text{O}_z$ zużyto 28 dm^3 tlenu odmierzonego w warunkach normalnych. Uzyskano 44 g tlenku węgla(IV) i 18 g wody. **Na podstawie obliczeń wyznacz wzór sumaryczny spalanego związku. Wskaż prawidłowe uzupełnienie zdań przez podkreślenie wybranego określenia z każdego z nawiasów.**

Odpowiedź:

Wyznaczony wzór sumaryczny związku jest jego wzorem (empirycznym / rzeczywistym). Na podstawie tego wzoru (można zaproponować wzór strukturalny / nie można zaproponować wzoru strukturalnego) istniejącej cząsteczki, zgodnie z założeniami teorii strukturalnej.

Informacja do zadań 30. – 32.

Dany jest ciąg reakcji opisany poniższym chemografem. Reakcje te były prowadzone w warunkach umożliwiających zachodzenie ich z możliwie maksymalną wydajnością:



Zadanie 30. (0-1)

Wskaż te oznaczenia reakcji (A) – (E), których przebieg związany jest z powstawaniem produktów przejściowych jako:

- karbokationów w reakcji addycji:
- karborodników w reakcji substytucji:

Zadanie 31. (0-2)

Zapisz równanie reakcji (A) i oblicz jaką objętość gazowego produktu reakcji można uzyskać (w przeliczeniu na warunki normalne) z 20 kg 80% CaC_2 , gdy reakcja biegnie z 95% wydajnością. Wynik podaj z dokładnością do 10^{-1} m^3 .

Odpowiedź:

Zadanie 32. (0-1)

Określ prawdziwość poniższych zdań. Wpisz literę P – gdy zdanie jest prawdziwe, a literę F – gdy fałszywe.

	P / F
W równaniu reakcji (B) atomy węgla nie zmieniają stopni utlenienia.	
Tylko w równaniach reakcji (A), (D) i (E) tworzą się nieorganiczne produkty uboczne.	
Spośród wszystkich substancji, których wzory są w powyższym chemografie, tylko w: CaC_2 , C_2H_2 i $\text{C}_2\text{H}_3\text{Br}$ istnieje przynajmniej jedno wiązanie π między atomami węgla.	
W wyniku zachodzenia reakcji (E) można otrzymać wyłącznie jedną monochloropochodną.	

Zadanie 33. (0-2)

Pewien alken A poddano reakcjom:



Wiedząc, że alken A ma pięć atomów węgla w cząsteczce zaproponuj jego wzór półstrukturalny i podaj nazwę systematyczną.

Nazwa systematyczna alkenu A:

Jeden z alkenów z chemografu tworzy nierozgałęzione izomery różniące się przestrzennym rozmieszczeniem grup atomów względem wiązania podwójnego. Narysuj wzór półstrukturalny jednego z nich i podaj jego nazwę systematyczną.

Nazwa systematyczna:

Zadanie 34. (0-2)

Związek o wzorze C_4H_6 tworzy kilka izomerów alifatycznych o nierozgałęzionych łańcuchach węglowych. Na podstawie przedstawionych opisów zidentyfikuj te izomery podając ich wzory półstrukturalne.

- W cząsteczce izomeru A dla wszystkich atomów węgla zakłada się hybrydyzację sp^2 ich orbitali walencyjnych.
- Izomer B jest jedynym izomerem tego związku, dla którego wszystkie atomy węgla są współliniowe.
- Izomer C posiada jeden atom węgla, dla którego zakłada się hybrydyzację sp^3 jego orbitali walencyjnych.

- Izomer D ma dwa atomy węgla, dla których zakłada się hybrydyzację sp ich orbitali walencyjnych oraz dwa atomy węgla tworzące wyłącznie wiązania pojedyncze z innymi atomami.

A	B	C	D

Zadanie 35.

Hydrodealkilacja to proces katalityczny polegający na usuwaniu wszystkich podstawników alkilowych z pochodnych benzenu przy udziale wodoru w celu pozyskania benzenu. Katalizatorami reakcji mogą być między innymi metaliczny molibden lub chrom, a reakcja taka biegnie w temperaturze 500 – 600 °C pod ciśnieniem 40 – 60 atm. (1 atm.= 100000 Pa). Wydajności takich procesów są wysokie i zwykle sięgają około 90 – 95%.

Pewien etylometylobenzen poddano hydrodealkilacji.

- (0-1)** Ustal ile moli wodoru zużyto na 1 mol tej pochodnej benzenu podczas zachodzenia tego procesu.

- (0-1)** W celu rozdzielenia składników mieszaniny poreakcyjnej zastosowano destylację frakcjonowaną. **Wymień kolejno nazwy wszystkich produktów reakcji hydrodealkilacji wraz z rosnącą lotnością poszczególnych frakcji.** Przyjmij, że nieprzereagowany substrat usunięto z mieszaniny poreakcyjnej inną metodą.

- (0-1)** **Opisz obserwacje związane z doświadczeniem polegającym na wprowadzeniu (osobno) najbardziej i najmniej lotnego składnika mieszaniny poreakcyjnej do probówek z roztworem bromu w CCl₄, w obecności światła UV, w warunkach standardowych.** Przyjmij, że nieprzereagowany substrat hydrodealkilacji usunięto z mieszaniny poreakcyjnej inną metodą. **W tym celu uzupełnij tabelę:**

	Barwa roztworu w probówce przed prowadzeniem składnika	Barwa mieszaniny poreakcyjnej
Najmniej lotny składnik		
Najbardziej lotny składnik		

===BRUDNOPIS===
NIE PODLEGA OCENIE

===BRUDNOPIS===
NIE PODLEGA OCENIE

===BRUDNOPIS===
NIE PODLEGA OCENIE