

Miejsce
na naklejkę
z kodem

(Wpisuje zdający przed
rozpoczęciem pracy)

--	--	--

KOD ZDAJĄCEGO

MCH-W1A1P-021

EGZAMIN MATURALNY Z CHEMII

Arkusz I

Czas pracy 90 minut

Instrukcja dla zdającego

1. Proszę sprawdzić, czy arkusz egzaminacyjny zawiera 12 stron. Ewentualny brak należy zgłosić przewodniczącemu zespołu nadzorującego egzamin.
2. Do arkusza dołączone są dwie karty stałych chemicznych. **Proszę je zatrzymać po zakończeniu pracy z arkuszem I.** Będą one służyć również do pracy z arkuszem II.
3. Proszę uważnie czytać wszystkie polecenia i informacje do zadań.
4. Rozwiązania i odpowiedzi należy zapisać czytelnie w miejscu na to przeznaczonym przy każdym zadaniu.
5. W rozwiązaniach zadań rachunkowych trzeba przedstawić tok rozumowania prowadzący do ostatecznego wyniku oraz pamiętać o jednostkach.
6. W trakcie obliczeń można korzystać z kalkulatora.
7. Proszę pisać tylko w kolorze niebieskim lub czarnym; nie pisać ołówkiem.
8. Nie wolno używać korektora.
9. Błędne zapisy trzeba wyraźnie przekreślić.
10. Brudnopis nie będzie oceniany.
11. Obok każdego zadania podana jest maksymalna liczba punktów, którą można uzyskać za jego poprawne rozwiązanie.
12. Do ostatniej kartki arkusza dołączona jest **karta odpowiedzi**, którą wypełnia egzaminator.

Życzymy powodzenia !

ARKUSZ I

MAJ
ROK 2002

Za rozwiązanie
wszystkich zadań
można otrzymać
łącznie **40 punktów**

(Wpisuje zdający przed rozpoczęciem pracy)

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

PESEL ZDAJĄCEGO

Zadanie 1. (1 pkt)Liczba cząstek elementarnych w atomie $^{56}_{26}\text{E}$ wynosi:

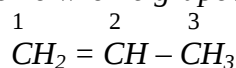
	liczba elektronów	liczba neutronów	liczba protonów
A.	30	26	26
B.	26	26	30
C.	30	30	26
D.	26	30	26

Zadanie 2. (1 pkt)Konfigurację elektronową $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ mają atomy i jony:

- A.** Mg^{2+} , Cl^- , K^+
B. Ar , S^{2-} , K^+
C. Ar , Na^+ , K^+
D. S^{2-} , Mg^{2+} , Cl^-

Informacja do zadań 3. i 4.

Przedstawicielem alkenów jest propen o wzorze grupowym:

**Zadanie 3. (1 pkt)**W cząsteczce propenu występuje następująca liczba wiązań σ i π :

	wiązania σ	wiązania π
A.	5	1
B.	6	1
C.	8	1
D.	9	0

Zadanie 4. (1 pkt)

Stopnie utlenienia atomów węgla 1, 2, 3 w cząsteczce propenu wynoszą:

	stopnie utlenienia atomów węgla		
	1	2	3
A.	-II	-I	-III
B.	II	I	III
C.	-II	-III	-I
D.	II	III	I

Informacja do zadania 5.

Uczeń otrzymał w trzech probówkach substancje: kwas octowy (etanowy), etanal i etanol. W celu identyfikacji substancji wykonał szereg doświadczeń, a wyniki zestawiał w tabeli:

substancje w probówkach		
I	II	III
- nie reaguje z wodorotlenkiem miedzi(II) - reaguje z sodem - po podgrzaniu tworzy z substancją z próbówki II wobec stęż. H_2SO_4 związek o przyjemnym zapachu	- tworzy z wodorotlenkiem miedzi(II) niebieski, klarowny roztwór - barwi papierek uniwersalny na kolor czerwony	reaguje z wodorotlenkiem miedzi(II), tworząc po ogrzaniu ceglastopomarańczowy osad

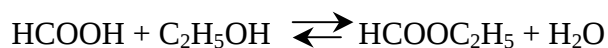
Zadanie 5. (1 pkt)

Wybierz odpowiedź, w której przedstawiono prawidłową identyfikację substancji w probówkach I, II, III.

	I	II	III
A.	kwas octowy	etanol	etanal
B.	etanol	etanal	kwas octowy
C.	etanol	kwas octowy	etanal
D.	etanal	kwas octowy	etanol

Zadanie 6. (1 pkt)

Aby przesunąć stan równowagi reakcji

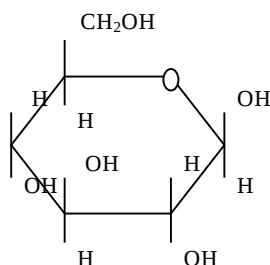
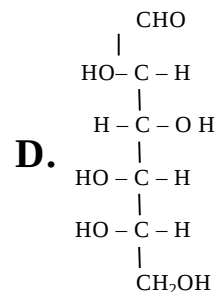
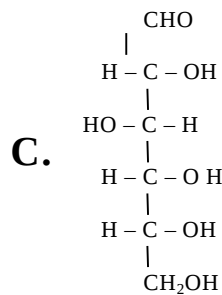
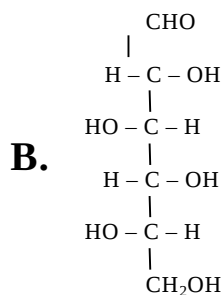
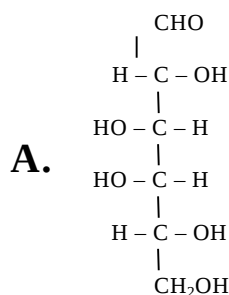


w kierunku tworzenia estru należy:

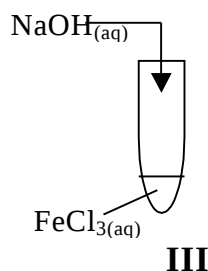
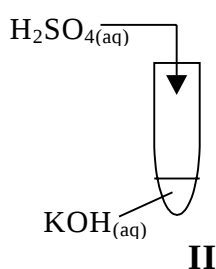
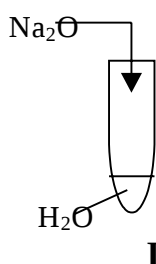
- A. dodać wody,
- B. zmniejszyć stężenie kwasu mrówkowego,
- C. oddestylować ze środowiska reakcji mrówczan etylu,
- D. zmniejszyć ilość alkoholu etylowego.

Zadanie 7. (1 pkt)

Wzorowi Hawortha (I) dla formy pierścieniowej cukru przyporządkuj właściwy wzór Fischera (A, B, C lub D) dla formy łańcuchowej.

**I****Informacja do zadania 8.**

W laboratorium przeprowadzono doświadczenia (jak pokazano na rysunku), w wyniku których otrzymano związki chemiczne:

**Zadanie 8. (3 pkt)**

Napisz w formie jonowej równania reakcji chemicznych zachodzących w probówkach: I, II i III.

Równanie I

Równanie II

Równanie III

Informacja do zadania 9.

Sporządzono dwa wodne roztwory soli:

siarczanu(VI) sodu,
azotanu(III) sodu.

Zadanie 9. (3 pkt)

Który z wyżej wymienionych roztworów soli **nie** będzie miał odczynu obojętnego? Uzasadnij odpowiedź i napisz w formie jonowej skróconej równanie odpowiedniej reakcji chemicznej.

.....
.....
.....

Równanie

Zadanie 10. (3 pkt)

Wyjaśnij, jak zmieni się pH wody po rozpuszczeniu w niej siarkowodoru.

Uzasadnij swoją odpowiedź i zapisz w formie jonowej równanie zachodzącej reakcji.

.....
.....
.....

Równanie

Informacja do zadania 11.

Na skalę przemysłową chlorek miedzi(II) można otrzymać, między innymi, w wyniku reakcji siarczanu(VI) miedzi(II) z chlorkiem baru.

Zadanie 11. (3 pkt)

Napisz równanie reakcji otrzymywania chlorku miedzi(II) podaną w informacji metodą. Wyjaśnij, dlaczego w tym procesie stosuje się chlorek baru, a nie można stosować tańszej soli kamiennej (chlorek sodu).

Równanie

.....

.....

.....

.....

.....

Informacja do zadania 12.

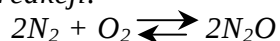
W pracowni chemicznej otrzymuje się chlor w wyniku utleniania kwasu solnego. Reakcja przebiega według równania:

**Zadanie 12. (3 pkt)**

Oblicz, ile gramów manganianu(VII) potasu wzięło udział w reakcji z kwasem solnym, jeżeli powstało 5,6 dm³ chloru odmierzonego w warunkach normalnych?

Informacja do zadania 13.

W pewnych warunkach równowaga reakcji:



ustaliła się przy następujących stężeniach: $[\text{N}_2]=0,72 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$, $[\text{O}_2]=1,12 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$, $[\text{N}_2\text{O}]=0,84 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$.

Zadanie 13. (2 pkt)

Oblicz stałą równowagi dla podanej w informacji reakcji chemicznej.

Informacja do zadania 14.

Podczas spalania węgla na potrzeby energetyki powstają pyły, które zaliczane są do pierwotnych zanieczyszczeń powietrza. Pyły nie zatrzymane przez urządzenia odpylające wydostają się do atmosfery i tworzą dymy zanieczyszczające środowisko naturalne. Dym jest układem dyspersyjnym.

Zadanie 14. (2 pkt)

Określ, który składnik dymu jest fazą rozpraszającą (dyspersyjną), a który fazą rozproszoną (zdyspersowaną).

Faza rozpraszająca

Faza rozproszona

Informacja do zadania 15.

W tabeli przedstawiono rozpuszczalność chlorku potasu .

T [K]	273	293	298	313
Rozpuszczalność [g w 100g H ₂ O]	27,78	34,03	35,54	40,04

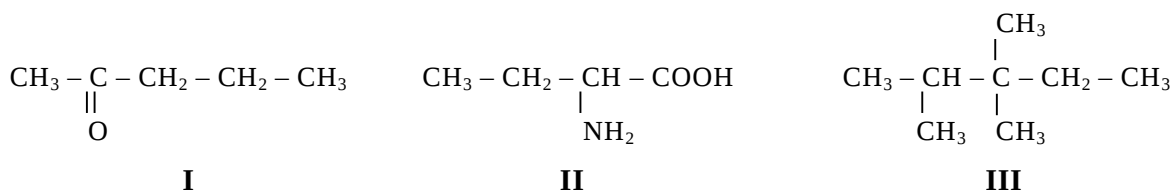
Zadanie 15. (1 pkt)

Określ, jaki roztwór (nasycony, nienasycony) powstanie, jeżeli rozpuści się 16 g chlorku potasu w 50g wody w T=298K.

.....
.....

Zadanie 16. (3 pkt)

Podaj nazwy systematyczne (IUPAC) związków:



Nazwa związku I

Nazwa związku II

Nazwa związku III

Zadanie 17. (3 pkt)

Podaj wzory grupowe (półstrukturalne) alkoholi:

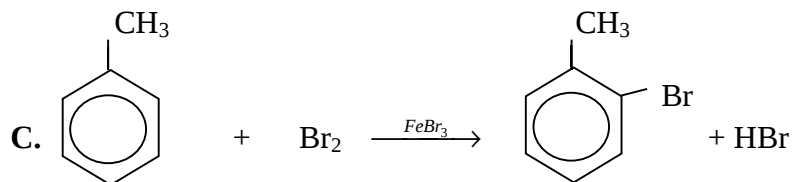
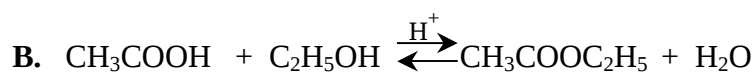
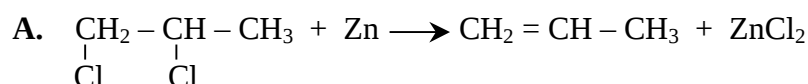
- a) 2-metylopentan-3-olu,
 b) 2-metylopropan-2-olu,
 c) 3-metylobutan-1-olu,

zapisując je w odpowiednim miejscu tabeli.

	wzór grupowy alkoholu
alkohol I-rzędowy	
alkohol II-rzędowy	
alkohol III-rzędowy	

Informacja do zadania 18.

Dane są równania reakcji:

**Zadanie 18. (2 pkt)**

Z podanych równań reakcji A, B, C wybierz te, które przedstawiają reakcję substytucji i reakcję eliminacji.

Reakcja substytucji

Reakcja eliminacji

Informacja do zadań 19. i 20.

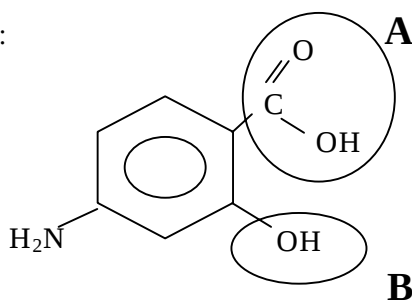
Kwas salicylowy ma właściwości antyseptyczne. Alkoholowy roztwór tego kwasu pod nazwą spirytusu salicylowego używany jest do dezynfekcji. Pochodne kwasu salicylowego, np. aspiryna, salol, PAS to leki.

Zadanie 19. (2 pkt)

Oblicz, ile gramów kwasu salicylowego potrzeba do sporządzenia 250 gramów 2% spirytusu salicylowego.

Zadanie 20. (2 pkt)

Lek przeciwgruźliczy PAS ma wzór:



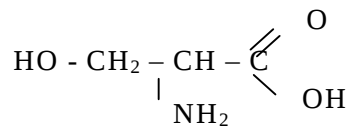
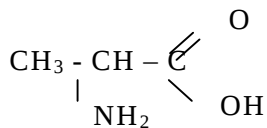
Podaj nazwy zaznaczonych grup.

Nazwa grupy **A**

Nazwa grupy **B**

Zadanie 21. (1 pkt)

Utwórz wzór grupowy (półstrukturalny) dipeptydu powstałego w wyniku polikondensacji aminokwasów:



BRUDNOPIS¹

Więcej arkuszy znajdziesz na stronie: arkusze.pl

¹ nie podlega ocenie

