

## ВАРІАНТ 1

### Частина I

У завданнях 1-10 оцінити твердження та вибрати правильний варіант відповіді, позначити в бланку відповідей.

#### 1. Які з тверджень є правильними?

1. Спирти – це органічні сполуки, які при розчиненні у воді дисоціюють на вуглеводневий радикал і гідроксильні групи.

2. В залежності від того, скільки гідроксогруп зв'язано з вуглеводневим радикалом, спирти поділяють на первинні, вторинні і третинні.

3. Ізомерія спиртів визначається як положенням гідроксогруп, так і будовою вуглеводневого радикала.

4. Спирти асоційовані за рахунок усіх чотирьох видів міжмолекулярної взаємодії.

А 1 і 2;

Б 1 і 3;

В 1 і 4;

Г 3 і 4.

#### 2. Оцініть твердження, та вкажіть вірні:

1. Метанол можна добути сухою перегонкою деревини.

2. Етанол добувають із синтез-газу за підвищених температур і тиску в присутності каталізатора.

3. Денатурація етанолу дозволяє використовувати його як перспективне паливо для двигунів внутрішнього згорання.

4. Гідролізний спирт – це метанол, що утворюється в процесі гідролізу та зброжування деревини.

Відповідь:

А 1 і 2;

Б 1 і 3;

В 1 і 4;

Г 3 і 4.

#### 3. Які з тверджень є правильними?

1. До складу карбонільних органічних сполук входять функціональні карбонільні групи  $>C=O$  та вуглеводневий радикал.

2. Карбоніли – це сполуки металів з карбонільними функціональними групами.

3. Альдегіди і кетони різняться числом функціональних груп.

4. Гомологічний ряд насичених альдегідів можна виразити загальною формулою  $C_nH_{2n}O$ .

Відповідь:

А 1 і 2;

Б 1 і 3;

В 1 і 4;  
Г 3 і 4.

**4. Оцініть твердження, та вкажіть вірні:**

1. Параформ – речовина, подібна за будовою і анестезуючою дією до хлороформу.
2. Паральдегід – це продукт димеризації ацетальдегіду.
3. Поліформальдегід – пластмаса, вироби з якої є заміниками металевих деталей.
4. Продуктами реакцій полімеризації і поліконденсації є високомолекулярні органічні сполуки - полімери.

Відповідь:

А 1 і 2;  
Б 1 і 3;  
В 1 і 4;  
Г 3 і 4.

**5. Які з тверджень є правильними?**

1. Карбонові кислоти – продукт “м’якого” окиснення альдегідів по місцю С-Н-зв’язку.
2. Слабкі кислотні властивості спиртів помітно підсилюються введенням до їх функціональної групи карбонільної групи  $>C=O$ .
3. Гідроксильний Оксиген у карбоксильній функціональній групі карбонових кислот підсилює позитивний заряд на групі СО, яка внаслідок цього втрачає ряд характерних для альдегідів властивостей.
4. Гетерофункціональні карбонові кислоти мають у своєму складі більше двох функціональних груп.

Відповідь:

А 1 і 2;  
Б 1 і 3;  
В 1 і 4;  
Г 3 і 4.

**6. Оцініть твердження, та вкажіть вірні:**

1. Розчинні солі вищих карбонових кислот входять до складу твердого й рідкого мила.
2. Олеїнова кислота складає основу соняшникової олії.
3. Незамінні жирні кислоти – лінолева і ліноленова – синтезуються виключно організмом людини.
4. Для добування оцтової кислоти у промисловості використовують насичені вуглеводні.

А 1 і 2;  
Б 1 і 3;

В 1 і 4;  
Г 3 і 4.

**7. Які з тверджень є правильними?**

1. Найпоширенішими серед моносахаридів є глюкоза і фруктоза.
2. До складу циклічної форми глюкози входить два ізомери –  $\alpha$ - і  $\beta$ -глюкози.
3.  $\alpha$ -Глюкоза – альдегідоспирт,  $\beta$ -глюкоза – кетоноспирт.
4. Будь-який із численних ізомерів глюкози дає реакцію “срібного дзеркала”.

Відповідь:

А 1 і 2;  
Б 1 і 3;  
В 1 і 4;  
Г 3 і 4.

**8. Які з тверджень є правильними?**

1. У будь-якій із форм глюкози гідроксильні групи за хімічною активністю рівноцінні.
2. Кінцевими продуктами бродіння глюкози і фруктози є вуглекислий газ і вода.
3. Молекула сахарози поєднує піранозний і фуранозний цикли.
4. Циклічна форма сахарози при розчиненні у воді не розкривається і реакцію “срібного дзеркала” не дає.

Відповідь:

А 1 і 2;  
Б 1 і 3;  
В 1 і 4;  
Г 3 і 4.

**9. Оцініть твердження, та вкажіть вірні:**

1. Органічні нітросполуки складаються з вуглеводневого радикала та зв'язаної з ним функціональної групи  $-\text{NO}_2$ .
2. Введення в органічну речовину нітрогрупи називається нітруванням.
3. За реакцією Коновалова можна одержати будь-яку органічну нітросполуку.
4. Суміш концентрованих азотної і соляної кислот називається нітруючою сумішшю.

Відповідь:

А 1 і 2;  
Б 1 і 3;  
В 1 і 4;  
Г 3 і 4.

**10. Які з тверджень є правильними?**

1. Амінокислоти можна розглядати як похідні карбонових кислот, у яких один чи декілька атомів Гідрогену заміщені на аміногрупу.

2. Амінокислоти – це будь-які кислоти, до складу яких входять аміногрупи.

3. Індикатор у водному розчині будь-якої амінокислоти вказує на кисле середовище.

4. Амінокислоти – амфотерні органічні сполуки.

Відповідь:

А 1 і 2;

Б 1 і 3;

В 1 і 4;

Г 3 і 4.

**Частина II**

У завданнях 11-15 розташували певні дії (поняття, формули, характеристики, процеси) у правильній послідовності. Записати букви в табл. 2 в певній послідовності.

**11. Розмістіть сполуки в ряд за збільшенням їх відносних молекулярних мас:**

А) глюкоза

Б) етанол

В) крохмаль

Г) сахароза

**12. Встановіть генетичний ланцюжок утворення натрій етаноату.**

А)  $C_2H_6$

Б)  $CH_3COOH$

В)  $C_2H_4$

Г)  $C_2H_5OH$

**13. Розташуйте речовини в ряд за посиленням кислотних властивостей.**

А)  $CH_3OH$

Б)  $C_2H_5OH$

В)  $C_6H_5OH$

Г)  $HOH$

**14. Розташуйте речовини в ряд за зменшенням атомів карбону в їх молекулах.**

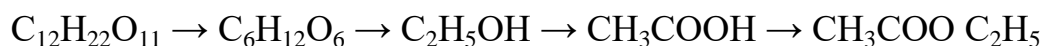
А) ментол

Б) гліцерол

В) сорбіт

Г) етанол

15. Розташуйте реагенти та процеси у послідовності за поданою схемою.



- А)  $t^0, H^+$   
 Б)  $[O]$   
 В)  $C_2H_5OH, H^+$   
 Г) фермент дріжджі

### Частина III

У завданнях 16-20 до кожного із завдань позначених буквами, виберіть один правильний варіант відповіді, позначений цифрою (встановіть відповідність).

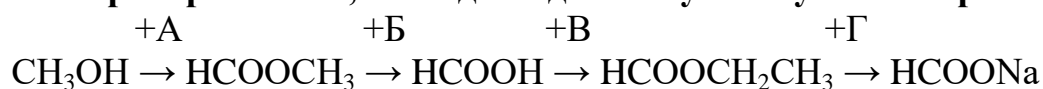
16. Встановіть відповідність між реагентами та продуктами реакцій:

|   |   |   |                    |
|---|---|---|--------------------|
| А | $CH_3OH + Na \rightarrow$               | 1 | $HCHO + H_2O$      |
| Б | $CH_3OH + HBr \rightarrow$              | 2 | $CH_3CH_2Na + H_2$ |
| В | $CH_3OH + [O] \rightarrow$              | 3 | $CH_3ONa + H_2$    |
| Г | $CH_3CH_2OH \rightarrow [H_2SO_{4(k)}]$ | 4 | $CH_3Br + H_2O$    |
|   |   | 5 | $CH_2=CH_2 + H_2O$ |

17. Встановіть відповідність між загальною формулою та гомологічним рядом, до якого належать дані сполуки.

|   |               |   |           |
|---|---------------|---|-----------|
| А | $CH_3COOCH_3$ | 1 | вуглеводи |
| Б | $CH_3OCH_3$   | 2 | етери     |
| В | $CH_3CH_2OH$  | 3 | естери    |
| Г | $CH_3COOH$    | 4 | кислоти   |
|   |               | 5 | спирти    |

18. Виберіть речовини, які відповідають буквам у схемі перетворень.



|   |              |
|---|--------------|
| 1 | $CH_3CH_2OH$ |
| 2 | $HCOOH$      |
| 3 | $H_2$        |
| 4 | $H_2O$       |
| 5 | $NaOH$       |

19. Встановіть відповідність між реагентами та продуктами реакції.

|   |                                     |   |                       |
|---|-------------------------------------|---|-----------------------|
| А | $CH_3COOH + CH_3OH \rightarrow$     | 1 | $HCOOCH_3 + H_2O$     |
| Б | $CH_3COOH + CH_3CH_2OH \rightarrow$ | 2 | Метилетаноат + $H_2O$ |
| В | $HCOOH + CH_3OH \rightarrow$        | 3 | $HCOCH_2CH_3 + H_2O$  |
| Г | $HCOOH + CH_3CH_2OH \rightarrow$    | 4 | Етилетаноат + $H_2O$  |
|   |                                     | 5 | $HCOOCH_2CH_3 + H_2O$ |

**20. Встановіть відповідність між речовинами та галуззю їх застосування.**

|   |                    |   |                              |
|---|--------------------|---|------------------------------|
| А | Триацетат целюлози | 1 | Вибухова речовина            |
| Б | Етилен             | 2 | Синтез каучуку               |
| В | Гліцерол           | 3 | Штучне волокно               |
| Г | Піроксилін         | 4 | Прискорювач досягання плодів |
|   |                    | 5 | Парфумерна промисловість     |

**Частина IV**

**Завдання передбачають безпосередній розв'язок задач с поясненнями.**

21. У якої із сполук більше ізомерів – бутанолу чи бутану і чому? Наведіть формули і назви цих ізомерів.

22. Через трубку з нагрітим каталізатором пропустили 200 г спирту і одержали 67,2 л (н.у.) етену. Який відсоток спирту прореагував?

23. Густина пари деякого альдегіду за метаном складає 4,5. Визначте молекулярну формулу альдегіду. Запропонуйте (складіть рівняння реакцій) 2-3 способи добування даного альдегіду.

24. Сполука А, емпірична формула якої  $C_3H_8O$ , внаслідок окиснення перетворилась на речовину Б, яка, реагуючи з аміачним розчином оксиду аргентуму, утворює металічний осад і речовину В. Складіть рівняння реакцій для такого перетворення та структурні формули речовин А, Б і В.

25. Наведіть рівняння реакцій, за допомогою яких можна здійснити перетворення:  $C_2H_6 \rightarrow C_2H_5Cl \rightarrow C_2H_5OH \rightarrow ? \rightarrow CH_3COOH \rightarrow CH_2ClCOOH$ . Вкажіть назви продуктів та умови перебігу реакцій.

26. На нейтралізацію 1,2 г одноосновної карбонової кислоти затратили 2 г 40%-го розчину гідроксиду натрію. Визначте молярну масу і молекулярну формулу кислоти.

27. Газ, що виділився під час бродіння 0,2 моль сахарози поглинули вапняною водою. Обчисліть масу осаду, що утворився.

28. Чому з целюлози можна одержати штучне волокно, а із крохмалю – ні? Чим відрізняються: а) волокно природне й хімічне; б) волокно штучне й синтетичне.

29. При згорянні 0,93 г деякої газуватої речовини, густина якої за повітрям 1,07, виділилось 0,672 мл  $CO_2$  (н.у.), 1,35 г  $H_2O$  і азот. Визначте

формулу речовини, складіть рівняння реакції горіння, розберіть його за схемою ОВР.

30. Скільки аніліну утвориться із 49,2 г нітробензолу та 28 л водню (н.у.), якщо вихід продукту від теоретичного складає 94%?

Таблиці для відповідей.  
Частина 1

|   | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|
| А |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |
| Б |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |
| В |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |
| Г |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |

Частина 2

|   | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |
|---|----|----|----|----|----|
| 1 |    |    |    |    |    |
| 2 |    |    |    |    |    |
| 3 |    |    |    |    |    |
| 4 |    |    |    |    |    |

Частина 3

|   | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
|---|----|----|----|----|----|
| А |    |    |    |    |    |
| Б |    |    |    |    |    |
| В |    |    |    |    |    |
| Г |    |    |    |    |    |



## ВАРІАНТ 2

### Частина I

У завданнях 1-10 оцінити твердження та вибрати правильний варіант відповіді, позначити в бланку відповідей.

#### 1. Які з тверджень є правильними?

1. Внаслідок утворення взаємних водневих зв'язків усі без винятку спирти добре розчиняються у воді.
  2. Хімічні властивості спиртів зумовлені в основному наявністю у складі функціональної групи сильно електронегативного атома кисню.
  3. Як амфотерні сполуки, спирти взаємодіють як з кислотами, так і з лугами.
  4. Амфотерність спиртів зумовлена полярністю зв'язків С-О і Н-О та розривом їх за йонним механізмом.
- А 1 і 2;  
Б 1 і 3;  
В 1 і 4;  
Г 3 і 4.

#### 2. Оцініть твердження, та вкажіть вірні:

1. Проміжним продуктом "м'якого" окиснення аліфатичних одноатомних спиртів є двоатомний спирт.
  2. В реакціях естерифікації спирт виступає в ролі кислоти, а кислота – в ролі основи.
  3. За нагрівання спирти втрачають воду і перетворюються на насичені вуглеводні.
  4. На відкритому повітрі етанол горить кіптявим полум'ям.
- Відповідь:  
А 1 і 2;  
Б 1 і 3;  
В 1 і 4;  
Г 3 і 4.

#### 3. Які з тверджень є правильними?

1. Альдегіди і кетони з однаковим числом атомів Карбону – ізомери.
  2. Альдегідна функціональна група має площинну будову.
  3. Згідно з емпіричною формулою (СН<sub>2</sub>О) формальдегід слід віднести до вуглеводів
  4. Оксид аргентуму(І) відновлює альдегіди до карбонових кислот.
- Відповідь:  
А 1 і 2;  
Б 1 і 3;  
В 1 і 4;

Г 3 і 4.

**4. Оцініть твердження, та вкажіть вірні:**

1. Формалін – рідка безбарвна речовина, добре розчинна у воді.
2. Реакція “срібного дзеркала” є якісною на карбонільну групу CO.
3. Параформ – речовина, подібна за будовою і анестезуючою дією до хлороформу.
4. У водному розчині аміаку оксид аргентуму (I) утворює розчинну комплексну сполуку, яка й взаємодіє з альдегідом.

Відповідь:

А 1 і 2;

Б 1 і 3;

В 1 і 4;

Г 3 і 4.

**5. Які з тверджень є правильними?**

1. До складу функціональної групи карбонових кислот входить альдегідна функціональна група.
2. Кислотні властивості карбонових кислот зумовлені наявністю у складі їх функціональних груп карбонільного Оксигену.
3. Внаслідок реакції дегідратації карбонові кислоти в рідкому стані знаходяться у вигляді димерів.
4. Будь-який атом Гідрогену у вуглеводневому радикалі карбонових кислот легко заміщується на Галоген.

Відповідь:

А 1 і 2;

Б 1 і 3;

В 1 і 4;

Г 3 і 4.

**6. Оцініть твердження, та вкажіть вірні:**

1. Жодна з карбонових кислот не дає реакцію “срібного дзеркала”.
2. При дегідратації карбонових кислот утворюються ненасичені вуглеводні.
3. Карбонові кислоти взаємодіючи зі спиртами утворюють естери.
4. Синтетичні миючі засоби (пральні порошки й шампуні) – це естери (складні ефіри) алкіл- та арилсульфокислот.

А 1 і 2;

Б 1 і 3;

В 1 і 4;

Г 3 і 4.

**7. Які з тверджень є правильними?**

1. Вуглеводи – це органічні сполуки з загальною формулою  $C_n(H_2O)_m$ , де співвідношення між  $n$  і  $m$  довільно змінюється.

2. Дисахарид виноградний цукор – типовий представник олігосахаридів.
3. Вуглеводи поділяють на типи за здатністю їх до гідролізу.
4. Найпоширенішими серед моносахаридів є глюкоза і фруктоза.

Відповідь:

- A 1 і 2;
- Б 1 і 3;
- В 1 і 4;
- Г 3 і 4.

### 8. Які з тверджень є правильними?

1. Крохмаль – це природний полімер, утворений залишками  $\alpha$ -глюкози.
2. Крохмаль при розчиненні у гарячій воді дає реакцію “срібного дзеркала”.
3. Полімолекули крохмалю утворюють комплексну сполуку з йодом, що й є якісною реакцією на останній.
4. За рахунок гідроксильних груп крохмаль і целюлоза можуть утворювати як етери, так і естери.

Відповідь:

- A 1 і 2;
- Б 1 і 3;
- В 1 і 4;
- Г 3 і 4.

### 9. Оцініть твердження, та вкажіть вірні:

1. Аміни – це органічні основи.
2. Загальна формула насичених аліфатичних амінів  $C_nH_{2n+2}N$ .
3. В залежності від того, де стоїть аміногрупа у вуглеводневому ланцюгу, аміни розрізняють первинні, вторинні і третинні.
4. На одній з гібридних орбіталей атома Нітрогену в аміногрупі амінів знаходиться неподілена електронна пара, яка й зумовлює їх основні властивості.

Відповідь:

- A 1 і 2;
- Б 1 і 3;
- В 1 і 4;
- Г 3 і 4.

### 10. Які з тверджень є правильними?

1. Луги перетворюють солі амінів на вільні аміни.
2. За допомогою реакції з нітритною кислотою можна визначити тип аміну.
3. М.М.Зінін добув анілін, відновлюючи нітробензол сульфідом амонію.

4. Зміщення неподіленої електронної пари атома Нітрогену у бензолне кільце підсилює основні властивості феніламіну.

Відповідь:

А 1 і 2;

Б 1 і 3;

В 1 і 4;

Г 3 і 4.

## Частина II

У завданнях 11-15 розташували певні дії (поняття, формули, характеристики, процеси) у правильній послідовності. Записати букви в табл. 2 в певній послідовності.

**11. Розмістіть сполуки в ряд за зменшенням їх відносних молекулярних мас:**

А) сахароза

Б) глюкоза

В) целюлоза

Г) сорбіт

**12. Встановіть генетичний ланцюжок утворення бута-1,3-дієну.**

А)  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$

Б)  $\text{CH}_3\text{Cl}$

В)  $\text{CH}_3\text{-CH}_3$

Г)  $\text{CH}_2=\text{CH}_2$

**13. Встановіть послідовність зростання основних властивостей речовин.**

А)  $\text{NH}_3$

Б)  $\text{NH}_2\text{CH}_3$

В)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$

Г)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$

**14. Розташуйте речовини в ряд за збільшенням атомів кисню в їх молекулах.**

А) крохмаль

Б) гліцерол

В) етанол

Г) метилпропаноат

**15. Розташуйте реагенти у послідовності за поданою схемою.**

крохмаль → глюкоза → етанол → етаналь → етанова кислота

А)  $\text{Ag}_2\text{O}$ ,  $(\text{NH}_3)$

Б)  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $(\text{H}^+)$

В) [O]

Г) спиртове бродіння+зимаза

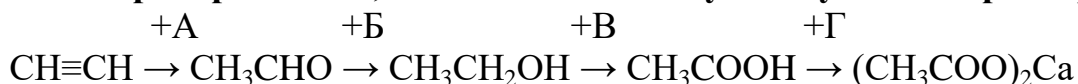
### Частина III

У завданнях 16-20 до кожного із завдань позначених буквами, виберіть один правильний варіант відповіді, позначений цифрою (встановіть відповідність).

**16. Встановіть відповідність між загальною формулою та гомологічним рядом, до якого належать сполуки:**

|   |                |   |             |
|---|----------------|---|-------------|
| А | $C_nH_{2n+2}O$ | 1 | Циклоалкани |
| Б | $C_nH_{2n}O$   | 2 | Спирти      |
| В | $C_nH_{2n}$    | 3 | Кислоти     |
| Г | $C_nH_{2n}O_2$ | 4 | Альдегіди   |
|   |                | 5 | Естери      |

**17. Виберіть речовини, які відповідають буквам у схемі перетворень.**



|   |        |
|---|--------|
| 1 | $H_2O$ |
| 2 | $CuO$  |
| 3 | $Ca$   |
| 4 | $H_2$  |
| 5 | [O]    |

**18. Встановіть відповідність між реагентами та продуктами реакції.**

|   |                                      |   |                          |
|---|--------------------------------------|---|--------------------------|
| А | $CH_3COOH + KOH \rightarrow$         | 1 | $CH_3COOH + Ag$          |
| Б | $CH_3COOH + Zn \rightarrow$          | 2 | $CO_2 + H_2O + Ag$       |
| В | $CH_3COOH + K_2CO_3 \rightarrow$     | 3 | $CH_3COOK + CO_2 + H_2O$ |
| Г | $CH_3CHO + Ag_2O \rightarrow (NH_3)$ | 4 | $(CH_3COO)_2Zn + H_2$    |
|   |                                      | 5 | $CH_3COOK + H_2O$        |

**19. Встановіть відповідність між реагентами та продуктами реакції.**

|   |                                      |   |                          |
|---|--------------------------------------|---|--------------------------|
| А | $CH_3CHO + Ag_2O \rightarrow (NH_3)$ | 1 | $(CH_3COO)_2Cu + H_2O$   |
| Б | $CH_3CHO + H_2 \rightarrow$          | 2 | $CH_3COOH + CuOH + H_2O$ |
| В | $CH_3CHO + Cu(OH)_2 \rightarrow$     | 3 | $CH_3COOH + Ag$          |
| Г | $CH_3COOH + Cu(OH)_2 \rightarrow$    | 4 | $CH_2CH_3OH$             |
|   |                                      | 5 | $CH_3COOH$               |

**20. Встановіть відповідність між речовинами та галуззю їх застосування.**

|   |          |   |                                |
|---|----------|---|--------------------------------|
| А | Формалін | 1 | Штучне волокно                 |
| Б | Капрон   | 2 | Консервування анатом. препарат |
| В | Бензен   | 3 | Синтетичне волокно             |

|   |         |   |                          |
|---|---------|---|--------------------------|
| Г | Віскоза | 4 | Виготовлення полістиролу |
|   |         | 5 | Харчова промисловість    |

#### Частина IV

**Завдання передбачають безпосередній розв'язок задач с поясненнями.**

21. Наведіть приклади ізомерів первинних, вторинних і третинних спиртів. Як змінюється температура їх кипіння й кислотний характер?
22. 115 г розчину етанолу в бензолі обробили надлишком металічного натрію і одержали 8,4 л газу (н.у.). Обчисліть масову частку спирту в розчині.
23. Внаслідок спалювання 6 г органічної речовини, густина за етаном якої дорівнює 1, утворилось 8,8 г оксиду карбону(IV) і 3,6 г води. Визначте емпіричну та структурну формули речовини. Складіть рівняння реакції відновлення її воднем та полімеризації з утворенням тримера.
24. Газову суміш, що складається з 5,6 л формальдегіду та 10 л водню (н.у.), пропустили над нагрітим каталізатором. Скільки спирту утворилось?
25. З якими з указаних речовин реагує оцтова кислота: етан; етанол; бензол; гашене вапно; пісок; крейда; вапняк; мідь; гідроксид купруму(II), формальдегід? Складіть рівняння відповідних реакцій.
26. На нейтралізацію 0,2 моль деякої карбонової кислоти з молярною масою 90 г/моль, затрачено 22,4 г гідроксиду калію. Визначте основність кислоти, складіть її структурну формулу, запропонуйте спосіб добування.
- 27 В чому схожі та чим відрізняються крохмаль і целюлоза? Складіть рівняння реакцій утворення: а) динітрату целюлози; б) триацетату целюлози.
28. На одному із заводів протягом доби з відходів деревини одержали 50 тонн 96%-го етанолу. Обчисліть об'єм вуглекислого газу, що виділився.
29. Продукти згоряння 1,8 г первинного аміну пропустили через концентрований розчин луку. Об'єм газу, що не поглинувся, складає 448 мл (н.у.). Про який амін йдеться в умові? Рівняння реакції горіння даного аміну розберіть за схемою ОВР.
30. Який об'єм 3%-го розчину бромної води ( $\rho = 1,03$  г/мл) потрібно для того, щоб одержати 6,6 г продукту взаємодії її з аніліном?

Таблиці для відповідей.

Частина 1

|   | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|
| А |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |
| Б |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |
| В |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |
| Г |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |

Частина 2

|   | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |
|---|----|----|----|----|----|
| 1 |    |    |    |    |    |
| 2 |    |    |    |    |    |
| 3 |    |    |    |    |    |
| 4 |    |    |    |    |    |

Частина 3

|   | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
|---|----|----|----|----|----|
| А |    |    |    |    |    |
| Б |    |    |    |    |    |
| В |    |    |    |    |    |
| Г |    |    |    |    |    |