

Сборник заданий по темам: УГЛЕВОДЫ, АМИНЫ, АМИНОКИСЛОТЫ

I. УГЛЕВОДЫ

- 1.1. Дисахаридом является углевод, название которого
1) крахмал 2) сахароза 3) глюкоза 4) целлюлоза
- 1.2. При восстановлении глюкозы образуется
1) кислота 2) сложный эфир 3) соль 4) спирт
- 1.3. Конечным продуктом гидролиза крахмала является
1) глюкоза 2) фруктоза 3) мальтоза 4) декстрины
- 1.4. Альдегидоспиртом является
1) глюкоза 2) фруктоза 3) сахароза 4) крахмал
- 1.5. Полисахаридом является
1) глюкоза 2) рибоза 3) сахароза 4) крахмал
- 1.6. Гидролизу **не подвергается**
1) крахмал 3) глюкоза
2) целлюлоза 4) сахароза
- 1.7. Сахароза **не реагирует** с
1) гидроксидом меди (II)
2) аммиачным раствором оксида серебра (I)
3) уксусной кислотой
4) кислородом
- 1.8. При окислении глюкозы аммиачным раствором оксида серебра образуется
1) соль глюконовой кислоты и металлическое серебро
2) глюконовая кислота и вода
3) этанол и оксид серебра (I)
4) сорбит и металлическое серебро
- 1.9. Этанол образуется при спиртовом брожении
1) целлюлозы 3) крахмала
2) глюкозы 4) сорбита
- 1.10. Верны ли следующие суждения о свойствах глюкозы?
А. Раствор глюкозы проводит электрический ток.
Б. Для глюкозы характерна реакция брожения.
1) верно только А 3) верны оба суждения
2) верно только Б 4) оба суждения неверны
- 1.11. Газообразным продуктом спиртового брожения глюкозы является
1) H_4 2) CO_2 3) O_2 4) CO
- 1.12. В результате брожения глюкозы образуется
1) метанол 2) этилен 3) этанол 4) кислород
- 1.13. Глюкоза взаимодействует с
1) водой 2) бензолом

3) оксидом цинка

4) водородом

1.14. Целлюлоза **не вступает** в реакции

1) горения

2) гидролиза

3) нитрования

4) хлорирования

1.15. Реакция «серебряного зеркала» характерна для каждого из двух веществ:

1) глюкозы и формальдегида

2) глюкозы и глицерина

3) сахарозы и глицерина

4) сахарозы и формальдегида

1.16. Крахмал **не взаимодействует** с

1) иодом

2) гидроксидом меди (II)

3) водой в присутствии кислот

4) водой в присутствии ферментов

1.17. В результате спиртового брожения глюкозы происходит образование

1) C_2H_5OH и CO

2) CH_3OH и CO_2

3) C_2H_5OH и CO_2

4) $CH_3 - CH(OH) - COOH$

1.18. Глюкоза **не вступает** в реакцию

1) окисления

2) гидролиза

3) гидрирования

4) этерификации

1.19. При взаимодействии этиламина с водным раствором HBr образуется

1) бромэтан

2) бромид аммония

3) бромид этиламмония

4) аммиак

1.20. Вещество, формула которого $NH_2 - CH_2 - COOH$, является

1) органической кислотой

2) органическим основанием

3) амфотерным веществом

4) амином

1.21. Гомологом аминокислоты является

1) $CH_3 - COOH$

2) $CH_3 - CH_2 - CO - NH_2$

3) $CH_3 - NH_2$

4) $CH_3 - CH(NH_2) - COOH$

1.22. В перечне веществ, формулы которых

А) CH_3CONH_2

В) $(CH_3)_2NH$

Д) NH_3

Б) $C_6H_5NH_2$

Г) $C_6H_5NO_2$

Е) CH_3NH_2 ,

к аминам относятся

1) АБВ

2) БВЕ

3) ВГД

4) БВД

1.23. Какие вещества образуются в организме в результате полного окисления глюкозы?

1) CO_2 , H_2O , NH_3

2) CO , H_2O , NH_3

3) CO , H_2O

4) CO_2 , H_2O

1.24. И глюкоза, и целлюлоза реагируют с

1) водородом

2) сульфатом меди (II)

3) уксусной кислотой

4) гидроксидом железа (III)

5) азотной кислотой

6) кислородом

1.25. Глюкоза реагирует с

1) этаном

2) водородом

3) гидроксидом меди (II)

4) оксидом углерода (IV)

5) серной кислотой (конц.)

6) сульфатом меди (II)

1.26. Глюкоза взаимодействует с

1) карбонатом кальция

2) гидроксидом меди (II)

3) водородом

4) сульфатом натрия

5) аммиачным раствором оксида серебра (I)

б) водой

1.27. В отличие от сахарозы глюкоза

- 1) реагирует с кислородом
- 2) реагирует с серной кислотой (конц.)
- 3) восстанавливается водородом
- 4) окисляется аммиачным раствором оксида серебра
- 5) реагирует с уксусной кислотой
- 6) окисляется гидроксидом меди (II)

1.28. Глюкоза реагирует с

- | | | |
|-----------------------------------------------|-----------------------------|----------------------------|
| 1) Ag_2O (NH_3 р-р) | 3) C_6H_6 | 5) Al_2O_3 |
| 2) H_2O | 4) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ | 6) O_2 |

1.29. Для крахмала и целлюлозы верны следующие утверждения:

- 1) имеют общую формулу $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$
- 2) имеют одинаковую степень полимеризации
- 3) являются природными полимерами
- 4) вступают в реакцию «серебряного зеркала»
- 5) не подвергаются гидролизу
- 6) состоят из остатков молекул глюкозы

II. АМИНЫ

2.1. К аминам относится

- | | |
|--------------------------------------|----------------------------------------|
| 1) $\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2$ | 3) $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONO}_2$ |
| 2) $\text{C}_2\text{H}_5\text{CN}$ | 4) $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH}$ |

2.2. В водном растворе метиламина среда раствора

- | | |
|----------------|-----------------|
| 1) кислая | 3) щелочная |
| 2) нейтральная | 4) слабо кислая |

2.3. Изомером этиламина является

- | | |
|-----------------------------------------------------|----------------------------------------------|
| 1) $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{NH} - \text{CH}_3$ | 3) $\text{NH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$ |
| 2) $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{NH}_2$ | 4) $\text{CH}_3 - \text{NH} - \text{CH}_3$ |

2.4. Соединения, содержащие функциональную группу $-\text{NH}_2$, относятся к классу

- | | |
|--------------------|----------------------|
| 1) аминов | 3) карбоновых кислот |
| 2) нитросоединений | 4) альдегидов |

2.5. Более сильные основные свойства проявляет

- | | |
|-----------|----------------|
| 1) анилин | 3) диметиламин |
| 2) аммиак | 4) метиламин |

2.6. К ароматическим аминам относится

- | | |
|--------------|----------------|
| 1) метиламин | 3) триэтиламин |
| 2) бутиламин | 4) дифениламин |

2.7. Этиламин может быть получен при взаимодействии нитроэтана с

- | | |
|------------------|-------------------|
| 1) кислородом | 3) водородом |
| 2) бромной водой | 4) хлороводородом |

2.8. В схеме превращений $\text{CH}_4 \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{CH}_3\text{NH}_2$ веществом «X» является

- | | |
|------------------------------|-----------------------------|
| 1) CH_3NO_2 | 3) CH_3OH |
| 2) CH_3ONO_2 | 4) CH_3COOH |

2.9. Метиламин взаимодействует с

- | | |
|--------------------|-----------------------|
| 1) серной кислотой | 2) гидроксидом натрия |
|--------------------|-----------------------|

3) оксидом алюминия

4) толуолом

2.10. Анилин образуется при

1) восстановлении нитробензола

3) дегидрировании нитроциклогексана

2) окислении нитробензола

4) нитровании бензола

2.14. В порядке увеличения основных свойств вещества расположены в ряду:

1) CH_3NH_2 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$, $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$

3) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$, CH_3NH_2 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$

2) $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$, CH_3NH_2 , $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$

4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$, CH_3NH_2

2.15. Вещество, относящееся к аминам, имеет формулу

1) $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{NO}_2$

3) $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{CH}_3$

2) $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{NH}_2$

4) $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{OH}$

2.16. В схеме превращений $\text{C}_6\text{H}_6 \rightarrow \text{X}_1 \rightarrow \text{X}_2 \rightarrow [\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3]^+ \text{Cl}^-$

веществами « X_1 » и « X_2 » соответственно являются:

1) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$ и $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$

3) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ и $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$

2) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ и $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$

4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$ и $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$

2.17. Амины получают в результате

1) нитрования алканов

2) окисления альдегидов

3) восстановления нитросоединений

4) взаимодействия карбоновых кислот с аммиаком

2.18. В реакцию с анилином **не вступает**

1) Br_2 (p-p)

2) NaOH

3) HCl

4) HNO_3

2.19. Какое органическое соединение реагирует с натрием, гидроксидом калия и бромной водой?

1) анилин

2) глицерин

3) фенол

4) этанол

2.20. К первичным аминам **не относится**

1) изопропиламин

3) метилэтиламин

2) бутиламин

4) анилин

2.21. Ароматические амины проявляют

1) слабые кислотные свойства

3) слабые основные свойства

2) сильные кислотные свойства

4) амфотерные свойства

2.22. Более слабым основанием, чем аммиак, является

1) этиламин

3) диэтиламин

2) диметиламин

4) дифениламин

2.23. Диметиламин

1) твердое вещество

4) проявляет кислотные свойства

2) плохо растворим в воде

5) взаимодействует с раствором хлорида цинка

3) взаимодействует с серной кислотой

6) горит на воздухе

2.24. И метиламин, и анилин реагируют с

1) NaOH

3) O_2

5) HCl

2) H_2O

4) CH_4

6) H_2SO_4

2.25. Диметиламин может взаимодействовать с

1) сульфатом калия

3) гидроксидом кальция

2) водой

4) азотной кислотой

5) кислородом

6) карбонатом натрия

2.26. Диметиламин взаимодействует с

- 1) гидроксидом бария
- 2) кислородом
- 3) азотной кислотой

- 4) пропаном
- 5) уксусной кислотой
- 6) водой

2.27. Диметиламин взаимодействует с

- 1) глицерином
- 2) кислородом
- 3) муравьиной кислотой

- 4) этаном
- 5) соляной кислотой
- 6) гидроксидом бария

2.28. Пропиламин взаимодействует с

- 1) водой
- 2) муравьиной кислотой
- 3) бензолом

- 4) бутаном
- 5) хлороводородом
- 6) кислородом

2.29. И с анилином, и с аланином способны реагировать

- 1) хлор
- 2) бромоводород
- 3) этан

- 4) пропен
- 5) серная кислота
- 6) гидроксид калия

2.30. Метилэтиламин взаимодействует с

- 1) этаном
- 2) бромоводородной кислотой
- 3) кислородом

- 4) гидроксидом калия
- 5) пропаном
- 6) водой

2.31. Какие утверждения справедливы для пропиламина?

- 1) растворяется в воде
- 2) водный раствор пропиламина имеет слабокислую среду
- 3) реагирует с бромоводородной кислотой
- 4) при нагревании реагирует с C_2H_4
- 5) пары пропиламина тяжелее воздуха
- 6) как и другие амины, не имеет запаха

2.32. Метиламин

- 1) не имеет запаха
- 2) изменяет окраску лакмуса на синюю
- 3) является донором электронной пары

- 4) проявляет амфотерность
- 5) горит
- 6) реагирует с этаном

2.33. Пропиламин может взаимодействовать с

- 1) соляной кислотой
- 2) аммиаком
- 3) водой

- 4) гидроксидом калия
- 5) хлоридом натрия
- 6) кислородом

2.34. И диметиламин, и анилин взаимодействуют с

- 1) хлоридом кальция
- 2) гидроксидом натрия
- 3) бромоводородом

- 4) кислородом
- 5) серной кислотой
- 6) сульфатом железа(II)

2.35. Метиламин может взаимодействовать с

- 1) пропаном

- 2) хлорметаном

- 3) кислородом
- 4) гидроксидом натрия

- 5) хлоридом калия
- 6) серной кислотой

2.36. И метиламин, и аланин реагируют с

- 1) хлороводородом
- 2) диэтиловым эфиром
- 3) водородом

- 4) кислородом
- 5) фосфорной кислотой
- 6) гидроксидом железа(III)

2.37. И метиламин, и фениламин

- 1) хорошо растворяются в воде
- 2) реагируют со щелочами
- 3) реагируют с азотной кислотой

- 4) взаимодействуют с $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 5) горят в атмосфере кислорода
- 6) относятся к первичным аминам

2.38. И с метиламином, и с глицином могут реагировать

- 1) гидроксид алюминия
- 2) уксусная кислота
- 3) хлороводород

- 4) кислород
- 5) нитрат натрия
- 6) гидроксид калия

2.39. Триметиламин реагирует с

- 1) CH_4
- 2) CH_3COOH
- 3) H_2SO_4
- 4) KCl

- 5) NaOH
- 6) O_2

2.40. Метиламин

- 1) газообразное вещество
- 2) имеет окраску
- 3) проявляет основные свойства

- 4) является менее сильным основанием, чем аммиак
- 5) реагирует с серной кислотой
- 6) реагирует с водородом

2.41. Этиламин взаимодействует с

- 1) метаном
- 2) водой
- 3) бромоводородом
- 4) бензолом

- 5) кислородом
- 6) азотной кислотой

2.42. Как бутиламин, так и анилин

- 1) относятся к первичным аминам
- 2) окисляются кислородом
- 3) образуют белый осадок с бромной водой
- 4) являются сильными основаниями
- 5) взаимодействуют с серной кислотой
- 6) реагируют с бензолом

2.43. Метиламин реагирует с

- 1) серной кислотой
- 2) анилином
- 3) гидроксидом калия

- 4) бензолом
- 5) иодоводородом
- 6) хлорэтаном

2.44. Анилин взаимодействует с

- 1) кислородом
- 2) пропионовой кислотой
- 3) хлором

- 4) толуолом
- 5) хлороводородом
- 6) метаном

2.45 Анилин реагирует с

- 1) Br_2
- 2) O_2
- 3) NaOH
- 4) HCl

- 5) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- 6) NaCl

2.46. Основные свойства каких аминов выражены слабее, чем у аммиака?

- 1) анилин
- 2) метиламин
- 3) дифениламин
- 4) триметиламин

5) диэтиламин

6) трифениламин

2.47. Соль может образоваться в результате взаимодействия между

1) $C_6H_5NH_2$ и HCl

4) NH_2-CH_2-COOH и C_2H_5OH

2) $C_6H_5NH_2$ и C_3H_7OH

5) CH_3NH_2 и H_2O

3) NH_2-CH_2-COOH и K_2O

6) $NH_2-CH_2-CH_2-COOH$ и Na_2CO_3

2.48. Этиламин получают при взаимодействии веществ:

1) C_2H_6 и $HONO_2$

4) C_2H_5OH и NH_3

2) $C_2H_5NO_2$ и H_2

5) $[C_2H_5NH_3]Cl$ и $NaOH$

3) C_2H_5OH и N_2

6) CH_3-CH_3 и NH_3

2.49. Диметиламин

1) имеет специфический запах

2) относится к третичным аминам

3) является жидкостью при комнатной температуре

4) содержит атом азота с неподеленной электронной парой

5) реагирует с кислотами

6) является более слабым основанием, чем аммиак

III. АМИНОКИСЛОТЫ

3.1. Формула аминокислоты

1) $CH_3 - COOH$

3) $NH_2 - CH_2 - COOH$

2) $CH_3 - CH_2 - COOH$

4) $Cl - CH_2 - COOH$

3.2. При гидролизе пептидов образуются

1) амины

3) карбоновые кислоты

2) аминокислоты

4) спирты

3.3. Аминокислоты не реагируют с

1) этиловым спиртом

3) карбонатом натрия

2) кислотами и основаниями

4) предельными углеводородами

3.4. При взаимодействии аминокислоты и соляной кислоты

1) образуется соль аминокислоты

2) образуется аммиак и карбоновая кислота

3) образуется соль аминокислоты и основание

4) выделяется водород

3.5. Аминокислоты не реагируют ни с одним из двух веществ:

1) $NaOH$ и CH_3OH

3) CH_3NH_2 и Na

2) $NaCl$ и CH_4

4) NH_3 и H_2O

3.6. Аминокислота реагирует с каждым из двух веществ:

1) HCl , KOH

3) C_2H_5OH , KCl

2) $NaCl$, NH_3

4) CO_2 , HNO_3

3.7. Изомером аминomásляной кислоты не является

1) $NH_2 - (CH_2)_3 - COOH$

3) $CH_3 - CH(NH_2) - CH_2 - COOH$

2) $CH_3 - CH_2CH(NH_2) - COOH$

4) $NH_2 - (CH_2)_2 - CH(NH_2) - COOH$

- 3.8. Аминоуксусную кислоту можно получить в одну стадию из кислоты
- 1) уксусной
 - 2) хлоруксусной
 - 3) пропионовой
 - 4) 2-хлорпропионовой
- 3.9. При взаимодействии аминокислот между собой образуется
- 1) сложный эфир
 - 2) пептид
 - 3) новая аминокислота
 - 4) соль аминокислоты
- 3.10. Амфотерность аланина проявляется при его взаимодействии с растворами
- 1) спиртов
 - 2) кислот и щелочей
 - 3) щелочей
 - 4) средних солей
- 3.11. Аминоуксусная кислота взаимодействует с
- 1) оксидом кальция
 - 2) бензолом
 - 3) бромоводородом
 - 4) хлороформом
 - 5) магнием
 - 6) толуолом
- 3.12. Гидролизу подвергается
- 1) диэтиловый эфир
 - 2) этиловый эфир аминоксусной кислоты
 - 3) аминоксусная кислота
 - 4) дипептид
 - 5) метиловый эфир аланина
 - 6) аминопропионовая кислота
- 3.13. Аминобутановая кислота может взаимодействовать с
- 1) оксидом кремния
 - 2) бутадиеном-1,3
 - 3) соляной кислотой
 - 4) гидроксидом калия
 - 5) сульфатом натрия
 - 6) пропанолом
- 3.14. Фенилаланин
- 1) имеет формулу $C_6H_5 - CH_2 - CH(COOH) - NH_2$
 - 2) относится к ароматическим аминам
 - 3) со спиртами образует сложные эфиры
 - 4) может участвовать в реакциях поликонденсации
 - 5) не реагирует с основаниями
 - 6) не взаимодействует с азотной кислотой
- 3.15. Вещество, формула которого $C_6H_5 - CH_2 - CH(NH_2) - COOH$,
- 1) не реагирует с кислотами
 - 2) не реагирует с щелочами
 - 3) образуется при гидролизе белков
 - 4) образует сильно кислый водный раствор
 - 5) образует сложные эфиры
 - 6) проявляет амфотерные свойства
- 3.16. Аминоуксусная кислота – это вещество, которое
- 1) является жидкостью при обычных условиях
 - 2) имеет резкий запах
 - 3) реагирует с муравьиной кислотой
 - 4) реагирует с бутаном
 - 5) реагирует со щелочами
 - 6) реагирует с этиловым спиртом
- 3.17. Аланин взаимодействует с
- 1) KOH
 - 2) H_2SO_4
 - 3) Na_2SO_4
 - 4) $NH_2(CH_2)_2COOH$
 - 5) Ag
 - 6) Si
- 3.18. Вещество состава: $NH_2CH_2CH(CH_3)COOH$ взаимодействует с

- | | |
|----------------------|--------------------------|
| 1) соляной кислотой | 4) этиловым спиртом |
| 2) хлоридом калия | 5) изобутаном |
| 3) гидроксидом калия | 6) оксидом углерода (II) |

3.19. С 2-аминопропановой кислотой реагируют

- | | |
|-------------------|--------------------|
| 1) этан | 4) толуол |
| 2) сульфат натрия | 5) гидроксид бария |
| 3) пропанол-1 | 6) бромоводород |

3.20. Вещество, формула которого $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$, взаимодействует с

- | | |
|----------------------|-------------------------|
| 1) хлороводородом | 4) аминокислотой |
| 2) фенолом | 5) циклогексаном |
| 3) гидроксидом бария | 6) оксидом кремния (IV) |

3.21. С 3-аминопропановой кислотой способны реагировать:

- | | |
|---------------|--------------------|
| 1) натрий | 4) бромоводород |
| 2) пропанол-2 | 5) вода |
| 3) гексен-1 | 6) оксид азота(II) |

3.22. С аминокислотой реагирует

- | | |
|---------------------|----------------|
| 1) водород | 4) метанол |
| 2) гидроксид натрия | 5) иодоводород |
| 3) нитрат калия | 6) бензол |

3.23. С аминокислотой может реагировать:

- | | |
|-----------------------|----------------------|
| 1) сульфат натрия | 4) этанол |
| 2) хлороводород (p-p) | 5) анилин |
| 3) лакмус | 6) гидроксид кальция |

3.24. Аминокислота может взаимодействовать с

- | | |
|----------------------|---------------------|
| 1) водородом | 4) аммиаком |
| 2) бензолом | 5) этиловым спиртом |
| 3) сульфатом кальция | 6) соляной кислотой |

3.25. Установите соответствие между названием вещества и классом (группой) органических соединений, к которому(-ой) оно принадлежит.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА

- А) глицерин
- Б) глицин
- В) бутанол
- Г) толуол

КЛАСС (ГРУППА) ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

- 1) альдегиды
- 2) аминокислоты
- 3) простые эфиры
- 4) спирты
- 5) углеводороды
- 6) углеводы

3.26. Установите соответствие между названием вещества и классом (группой) органических соединений, к которому(-ой) оно принадлежит.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА

- А) толуол
- Б) глицерин
- В) этиленгликоль
- Г) анилин

КЛАСС (ГРУППА) ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

- 1) спирты
- 2) фенолы
- 3) углеводороды
- 4) карбоновые кислоты
- 5) амины
- 6) простые эфиры

3.27. Установите соответствие между названием соединения и его принадлежностью к определенному классу органических веществ.

СОЕДИНЕНИЕ

- А) глицин
- Б) 1,2-диметилбензол
- В) метилбензоат
- Г) 1,2-пропандиол

КЛАСС ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

- 1) спирты
- 2) аминокислоты
- 3) фенолы
- 4) сложные эфиры
- 5) ароматические углеводороды

3.28. Установите соответствие между названием вещества и классом (группой) органических соединений, к которому(-ой) оно принадлежит.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА

- А) метилбензол
- Б) рибоза
- В) стирол
- Г) фенилаланин

КЛАСС (ГРУППА) ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

- 1) карбоновые кислоты
- 2) аминокислоты
- 3) углеводороды
- 4) углеводы
- 5) фенолы

3.29. Установите соответствие между названием органического соединения и классом (группой), к которому(-ой) оно относится.

НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ

- А) аланин
- Б) бутин
- В) метанол
- Г) изопрен

КЛАСС (ГРУППА)

- 1) альдегиды
- 2) спирты
- 3) аминокислоты
- 4) алкины
- 5) диены
- 6) арены

3.30. Установите соответствие между формулой вещества и классом (группой) органических соединений, к которому(-ой) оно принадлежит.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
- Б) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NO}_2$
- В) $\text{C}_2\text{H}_5\text{NHCH}_3$
- Г) $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$

КЛАСС (ГРУППА) ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

- 1) амины
- 2) аминокислоты
- 3) сложные эфиры
- 4) альдегиды
- 5) карбоновые кислоты
- 6) нитросоединения

3.31. Установите соответствие между названием органического соединения и классом, к которому оно принадлежит.

НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ

- А) 2-метилпропанол-2
- Б) рибоза
- В) цис-бутен-2
- Г) фенилаланилглицин

КЛАСС ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

- 1) спирты
- 2) пептиды
- 3) углеводороды
- 4) эфиры
- 5) амины
- 6) углеводы