

1. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует метиламин.

1. Пропан.
2. Хлорметан.
3. Водород.
4. Гидроксид натрия.
5. Соляная кислота.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

2. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы для диметиламина.

1. Водный раствор диметиламина имеет слабокислую среду.
2. Реагирует с бромоводородной кислотой.
3. При нагревании реагирует с C_2H_4 .
4. Пары диметиламина тяжелее воздуха.
5. Как и другие амины, не имеет запаха.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

3. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует $NH_2CH_2CH(CH_3)COOH$.

1. Толуол.
2. Гидроксид калия.
3. Аминокислотная кислота.
4. Циклогексан.
5. Оксид кремния (IV).

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

4. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми может взаимодействовать аминокислота.

1. С оксидом кремния.
2. Бутадиеном-1,3.
3. Соляной кислотой.
4. Сульфатом натрия.
5. Пропанолом.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

5. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагируют метиламин и анилин:

- 1) $NaOH$;
- 2) CO_2 ;
- 3) CH_4 ;
- 4) HCl ;
- 5) H_2SO_4 .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

6. Из предложенного перечня выберите два утверждения, характерные для фенилаланина.

1. Имеет формулу $C_6H_5-CH_2-CH(COOH)-NH_2$.
2. Относится к ароматическим аминам.
3. Взаимодействует со спиртами.
4. Не реагирует со щелочами.
5. Не взаимодействует с азотной кислотой.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

7. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми может взаимодействовать диметиламин.

1. Сульфат бария.
2. Хлороводород.
3. Гидроксид кальция.
4. Уксусная кислота.
5. Карбонат кальция.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

8. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует вещество состава: $NH_2CH_2CH(CH_3)COOH$.

1. Азотная кислота.
2. Хлорид калия.
3. Гидроксид бария.
4. Изобутан.
5. Оксид углерода (II).

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

9. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует аминокислотная кислота.

1. Калий.
2. Пропан.
3. Иодоводород.
4. Хлороформ.
5. Толуол.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

10. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые могут реагировать и с метиламином, и с глицином.

1. Гидроксид алюминия.
2. Уксусная кислота.
3. Хлороводород.
4. Нитрат натрия.
5. Гидроксид калия.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

11. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, каждая из которых образует этиламин:

- 1) C_2H_6 и $HONO_2$;
- 2) $C_2H_5NO_2$ и H_2 ;
- 3) C_2H_5OH и N_2 ;
- 4) $[C_2H_5NH_3]Cl$ и $NaOH$;
- 5) C_2H_6 и NH_3 .

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

12. Из предложенного перечня выберите два утверждения, характерных для вещества, формула которого — $C_6H_5CH_2CH(NH_2)COOH$.

1. Не реагирует с кислотами.
2. Не реагирует со щелочами.
3. Образует сильно кислый водный раствор.
4. Образует сложные эфиры.
5. Проявляет амфотерные свойства.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

13. Из предложенного перечня выберите два утверждения, характерные для диметиламина.

1. Имеет специфический запах.
2. Относится к третичным аминам.
3. Является жидкостью при комнатной температуре.
4. Реагирует с кислотами.
5. Является более слабым основанием, чем аммиак.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

14. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми может взаимодействовать аминокислотная кислота.

1. Водород.
2. Бензол.
3. Сульфат кальция.
4. Этиловый спирт.
5. Соляная кислота.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

15. Из предложенного перечня выберите два утверждения, характерные для метилэтиламина.

1. Является газообразным веществом при нормальных условиях.
2. Плохо растворим в воде.
3. Взаимодействует с азотной кислотой.
4. Взаимодействует с сульфатом натрия.
5. Проявляет основные свойства.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

16. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует аланин:

- 1) $Ba(OH)_2$;
- 2) HCl ;
- 3) KNO_3 ;
- 4) Cu ;
- 5) CH_4 .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

17. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует глицин:

- 1) $\text{Ca}(\text{OH})_2$;
- 2) BaCl_2 ;
- 3) CH_3COOH ;
- 4) C_6H_6 ;
- 5) N_2 .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

18. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует аминокислота.

1. Бензол.
2. Бромоводородная кислота.
3. Хлороформ.
4. Магний.
5. Толуол.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

19. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, каждая из которых образует этиламин:

- 1) C_2H_6 и HONO_2 ;
- 2) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ и N_2 ;
- 3) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ и NH_3 ;
- 4) $[\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_3]\text{Cl}$ и NaOH ;
- 5) CH_3-CH_3 и NH_3 .

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

20. Из предложенного перечня выберите два утверждения, характерные для диметиламина.

1. Твердое вещество.
2. Плохо растворим в воде.
3. Взаимодействует с серной кислотой.
4. Проявляет кислотные свойства.
5. Горит на воздухе.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

21. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует аминокислота.

1. Этан.
2. Метанол.
3. Хлорид натрия.
4. Кальций.
5. Диэтиловый эфир.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

22. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует аланин:

- 1) H_2SO_4 ;
- 2) Na_2SO_4 ;
- 3) $\text{NH}_2(\text{CH}_2)_2\text{COOH}$;
- 4) Ag ;
- 5) Si .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

23. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$.

1. Фенол.
2. Гидроксид бария.
3. Аминокислота.
4. Циклогексан.
5. Оксид кремния (IV).

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

24. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые 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. Как и другие амины, не имеет запаха.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

25. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми может взаимодействовать диметиламин.

1. Сульфат калия.
2. Гидроксид кальция.
3. Азотная кислота.
4. Кислород.
5. Карбонат натрия.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

26. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует метилэтиламин.

1. Этан.
2. Бромоводородная кислота.
3. Гидроксид калия.
4. Пропан.
5. Вода.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

27. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые взаимодействуют с 2-аминопропановой кислотой.

1. Этан.
2. Сульфат натрия.
3. Толуол.
4. Гидроксид бария.
5. Бромоводород.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

28. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми могут взаимодействовать метиламин, и фениламин.

1. Разбавленная серная кислота.
2. Водород.
3. Бромэтан.
4. Гидроксид калия.
5. Бромная вода.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

29. Из предложенного перечня выберите два вещества, в которые можно превратить этиламин $C_2H_5NH_2$ в одну стадию:

- 1) $HCOOH$;
- 2) CH_3OH ;
- 3) C_2H_5OH ;
- 4) $C_2H_5NH_3Br$;
- 5) $C_2H_5NO_2$.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

30. Из предложенного перечня выберите два вещества, в которые можно превратить метиламин CH_3NH_2 в одну стадию:

- 1) CH_4 ;
- 2) CO_2 ;
- 3) CH_3COOH ;
- 4) CH_3OH ;
- 5) C_2H_5OH .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

31. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют с аминопропановой кислотой.

1. Водород.
2. Нитрат калия.
3. Метанол.
4. Иодоводород.
5. Бензол.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

32. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют с диметиламином.

1. Водород.
2. Гидроксид калия.
3. Хлорметан.
4. Метан.
5. Иодоводород.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

33. Из предложенного перечня выберите два свойства, характерные для этиламина.

1. При обычных условиях — газ.
2. Хорошо растворим в воде.
3. Раствор имеет кислотную среду.
4. Реагирует с аммиаком.
5. Восстанавливается водородом.

Запишите в поле ответа номера выбранных свойств.

34. Из предложенного перечня выберите два свойства, характерные для метиламина.

1. Состоит из 4 элементов.
2. При обычных условиях — жидкость.
3. Хорошо растворим в воде.
4. Является более сильным основанием, чем аммиак.
5. Взаимодействует с щелочами.

Запишите в поле ответа номера выбранных свойств.

35. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует глицин.

1. Пропан.
2. Оксид меди (II).
3. Этан.
4. Гидроксид калия.
5. Хлорид натрия.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

36. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует фениламин.

1. Разбавленная серная кислота.
2. Оксид серебра.
3. Бромэтан.
4. Гидроксид калия.
5. Хлорид натрия.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

37. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует анилин в обычных условиях.

1. Бромная вода.
2. Раствор гидроксида натрия.
3. Азотистая кислота.
4. Водород.
5. Аммиак.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

38. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует хлорид фениламмония в растворе.

1. Гидроксид натрия.
2. Соляная кислота.
3. Нитрат серебра.
4. Уксусная кислота.
5. Углекислый газ.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

39. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует анилин.

1. Бром.
2. Хлорид калия.
3. Соляная кислота.
4. Гидроксид натрия.
5. Метан.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

40. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует метиламин.

1. Этан.
2. Бензол.
3. Хлорэтан.
4. Серная кислота.
5. Гидроксид натрия.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

41. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы для аминокислоты.

1. Имеет резкий запах.
2. Является жидкостью при обычных условиях.
3. Реагирует с этиловым спиртом.
4. Реагирует с муравьиной кислотой.
5. Реагирует с бутаном.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

42. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы для метил-амина.

1. Нерастворим в воде.
2. Является газообразным веществом при обычных условиях.
3. Относится к вторичным аминам.
4. Взаимодействует с уксусной кислотой.
5. Взаимодействует с гидроксидом калия.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

43. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует метил-амин:

- 1) HCl;
- 2) NaOH;
- 3) H₂O;
- 4) NaCl;
- 5) C₂H₄.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

44. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует аланин.

1. Гидроксид кальция.
2. Хлорид натрия.
3. Глицин.
4. Толуол.
5. Фосфор.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

45. Из предложенного перечня выберите два утверждения, характерные и для 2-аминопропионовой кислоты, и для диметиламина.

1. Являются кристаллическими веществами.
2. Реагируют с гидроксидом алюминия.
3. Реагируют и с азотной, и с серной кислотами.
4. Окрашивают лакмус в красный цвет.
5. Растворяются в воде.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

46. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми может взаимодействовать метиламин.

1. Пропан.
2. Хлорметан.
3. Гидроксид натрия.
4. Хлорид калия.
5. Серная кислота.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

47. Из предложенного перечня выберите два утверждения, характерные и для метиламина, и для фениламина.

1. Хорошо растворяются в воде.
2. Реагируют со щелочами.
3. Реагируют с азотной кислотой.
4. Взаимодействуют с Ca(OH)₂.
5. Горят в атмосфере кислорода.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

48. Из предложенного перечня выберите два утверждения, характерные как для бутиламина, так и для анилина.

1. Окисляются кислородом.
2. Образуют белый осадок с бромной водой.
3. Являются сильными основаниями.
4. Взаимодействуют с серной кислотой.
5. Реагируют с бензолом.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

49. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует диметиламин.

1. Глицерин.
2. Кислород.
3. Муравьиная кислота.
4. Этан.
5. Гидроксид бария.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

50. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует триметиламин:

- 1) CH_4 ;
- 2) H_2SO_4 ;
- 3) KCl ;
- 4) NaOH ;
- 5) O_2 .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

51. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы для метиламина.

1. При обычных условиях является газообразным веществом.
2. Нерастворим в воде.
3. Относится к вторичным аминам.
4. Взаимодействует с уксусной кислотой.
5. Взаимодействует с гидроксидом калия.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

52. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы для аминокислоты.

1. Является жидкостью при обычных условиях.
2. Имеет резкий запах.
3. Реагирует с бутаном.
4. Реагирует со щелочами.
5. Реагирует с этиловым спиртом.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

53. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы и для глицина, и для метиламина.

1. При обычных условиях являются жидкостями.
2. Реагируют с ортофосфорной кислотой.
3. Взаимодействуют с гидроксидом лития.
4. Горят с образованием N_2 .
5. Содержат карбоксильную группу.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

54. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействуют и диметиламин, и анилин.

1. Хлорид кальция.
2. Гидроксид натрия.
3. Кислород.
4. Серная кислота.
5. Сульфат железа (II).

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

55. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует метиламин.

1. Пропан.
2. Хлорметан.
3. Гидроксид натрия.
4. Хлорид калия.
5. Серная кислота.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

56. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы для метиламина.

1. Является твердым веществом.
2. Плохо растворим в воде.
3. Взаимодействует с азотной кислотой.
4. Проявляет кислотные свойства.
5. Реагирует с бромметаном.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

57. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует аланин.

1. Гидроксид кальция.
2. Хлорид натрия.
3. Глицин.
4. Толуол.
5. Фосфор.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

58. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует аминокпропионовая кислота.

1. Этан.
2. Хлороводород.
3. Гидроксид бария.
4. Водород.
5. Бензол.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

59. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми может взаимодействовать этиламин.

1. Хлороводород.
2. Аммиак.
3. Гидроксид натрия.
4. Хлорметан.
5. Фенол.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

60. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует метиламин.

1. Уксусная кислота.
2. Этан.
3. Бензол.
4. Гидроксид железа (III).
5. Хлорметан.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

61. Из предложенного перечня выберите два вещества, в которые можно превратить метиламин в одну стадию:

- 1) CH_3NO_2 ;
- 2) CH_3COOH ;
- 3) CH_3OH ;
- 4) $(\text{CH}_3\text{NH}_2)_2\text{SO}_4$;
- 5) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

62. Из предложенного перечня выберите два вещества, в которые можно превратить этиламин в одну стадию:

- 1) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$;
- 2) CH_3COOH ;
- 3) $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_2\text{H}_5$;
- 4) $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_3\text{NO}_3$;
- 5) CH_3NO_2 .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

63. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует метиламин:

- 1) H_2O ;
- 2) NaCl ;
- 3) C_2H_4 ;
- 4) NaOH ;
- 5) HCl .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

64. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует глицин.

1. Гидроксид бария.
2. Хлорид магния.
3. Уксусная кислота.
4. Толуол.
5. Фосфор.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

65. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы для диэтиламина.

1. При нагревании реагирует с C_3H_6 .
2. Водный раствор диэтиламина имеет слабокислую среду.
3. Растворяется в воде.
4. Реагирует с соляной кислотой.
5. Как и другие амины, не имеет запаха.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

66. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует $NH_2CH_2CH_2CH(CH_3)COOH$.

1. Бензол.
2. Гидроксид натрия.
3. Циклогексан.
4. Азотная кислота.
5. Оксид кремния (IV).

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

67. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми может взаимодействовать аминобутановая кислота.

1. Оксид кремния.
2. Бутанол.
3. Бутадиен-1,3.
4. Гидроксид калия.
5. Сульфат кальция.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

68. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагируют метиламин и анилин:

- 1) KOH ;
- 2) CO_2 ;
- 3) HCl ;
- 4) O_2 ;
- 5) C_2H_6 .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

69. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы для фенилаланина.

1. Имеет формулу $C_6H_5 - CH_2 - NH_2$.
2. Относится к ароматическим аминам.
3. Взаимодействует со спиртами.
4. Не реагирует со щелочами.
5. Взаимодействует с аминокислотами.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

70. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми может взаимодействовать диметиламин.

1. Сульфат натрия.
2. Бромоводород.
3. Гидроксид кальция.
4. Карбонат кальция.
5. Уксусная кислота.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

71. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует $NH_2CH(CH_3)COOH$.

1. Аминокислота.
2. Хлорид натрия.
3. Изобутан.
4. Гидроксид бария.
5. Оксид углерода (II).

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

72. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует аминокислота.

1. Оксид бария.
2. Бутан.
3. Хлороформ.
4. Хлороводород.
5. Толуол.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

73. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, в ходе реакции которых можно получить этиламин:

- 1) $(C_2H_5NH_3)Cl$ и KOH ;
- 2) C_2H_6 и NH_3 ;
- 3) C_3H_8 и $HONO_2$;
- 4) C_2H_5Cl и NH_3 ;
- 5) C_3H_7OH и N_2 .

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

74. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы для $C_6H_5CH_2CH(NH_2) - COOH$.

1. Образует сложные эфиры.
2. Не реагирует с кислотами.
3. Не реагирует со щелочами.
4. Образует сильнокислый водный раствор.
5. Образуется при гидролизе белков.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

75. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы для диметиламина.

1. Имеет специфический запах.
2. Относится к третичным аминам.
3. Является жидкостью при комнатной температуре.
4. Содержит атом азота с неподеленной электронной парой.
5. Является более слабым основанием, чем аммиак.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

76. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми может взаимодействовать аминокислотная кислота.

1. Этиловый спирт.
2. Водород.
3. Бензол.
4. Сульфат кальция.
5. Азотная кислота.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

77. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы для метилэтиламина.

1. Горит на воздухе.
2. Относится к третичным аминам.
3. Плохо растворим в воде.
4. Взаимодействует с сульфатом натрия.
5. Проявляет основные свойства.

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

78. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует аланин:

- 1) KNO_3 ;
- 2) Cu ;
- 3) NH_2CH_2COOH ;
- 4) CH_4 ;
- 5) $Ca(OH)_2$.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

79. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые могут реагировать и с метиламином, и с глицином.

1. Гидроксид цинка.
2. Кислород.
3. Нитрат стронция.
4. Бромоводород.
5. Гидроксид натрия.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

80. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые можно получить в одну стадию из этиламина:

- 1) $(CH_3)_2NH$;
- 2) C_2H_5OH ;
- 3) CH_3COOH ;
- 4) $C_2H_5NH_3Cl$;
- 5) $CH_3CH=O$.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

81. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми анилин взаимодействует в обычных условиях:

- 1) Br_2 ;
- 2) NH_3 ;
- 3) CO_2 ;
- 4) H_2 ;
- 5) HNO_3 .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

82. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют с сильными кислотами, но не реагирует с щелочами.

1. Глицин.
2. Анилин.
3. Фенилаланин.
4. Серин.
5. Триметиламин.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

83. Из предложенного перечня выберите два вещества, из которых можно получить в одну стадию метиламин.

1. Нитрометан.
2. Хлорид метиламмония.
3. Диметиламин.
4. Анилин.
5. Аминопропионовая кислота.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

84. Из предложенного перечня выберите два вещества, из которых можно получить в одну стадию метиламин.

1. Нитрометан.
2. Триметиламин.
3. Аминопропионовая кислота.
4. Нитрат метиламмония.
5. Этиламин.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

85. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует 2-аминопропановая кислота.

1. Водород.
2. Диэтиловый эфир.
3. Аминокусная кислота.
4. Толуол.
5. Этанол.

86. Из предложенного перечня выберите два вещества, восстановлением которых можно получить этиламин:

- 1) CH_3NHCH_3 ;
- 2) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NO}_2$;
- 3) $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{N}$;
- 4) $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl}$;
- 5) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ в порядке возрастания.

87. Из предложенного перечня выберите два вещества, восстановлением которых можно получить метиламин:

- 1) HCN ;
- 2) CH_3NO_2 ;
- 3) CH_3OH ;
- 4) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$;
- 5) $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ в порядке возрастания.

88. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагируют первичные амины:

- 1) H_2 ;
- 2) CH_4 ;
- 3) HNO_2 ;
- 4) CH_3Cl ;
- 5) KOH .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ в порядке возрастания.

89. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагируют вторичные амины:

- 1) NH_3 ;
- 2) CH_4 ;
- 3) KOH ;
- 4) $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$;
- 5) HNO_3 .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ в порядке возрастания.

90. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует метиламин.

1. Соляная кислота.
2. Хлорид натрия.
3. Гидроксид натрия.
4. Толуол.
5. Хлорметан.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

91. Из предложенного перечня выберите два вещества, из которых в одну стадию можно получить метиламин.

1. Метан.
2. Нитрометан.
3. Диметиламин.
4. Азот.
5. Аминоуксусная кислота.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ в порядке возрастания.

92. Из предложенного перечня выберите два вещества, из которых в одну стадию можно получить этиламин.

1. Этан.
2. Метиламин.
3. Нитроэтан.
4. Азот;
5. 2-аминопропионовая кислота.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ в порядке возрастания.

93. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют с анилином, но не реагируют с фенолом.

1. Бромная вода.
2. Раствор перманганата калия.
3. Раствор гидроксида калия.
4. Хлороводород.
5. Азотистая кислота.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ в порядке возрастания.

94. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют с этиламином, но не реагируют с этанолом.

1. Соляная кислота.
2. Кислород.
3. Водород.
4. Азотистая кислота.
5. Сероводород.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ в порядке возрастания.

95. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует анилин.

1. Аммиак.
2. Хлорид аммония.
3. Хлороводород.
4. Гидроксид натрия.
5. Хлорэтан.

Запишите номера выбранных ответов.

96. Из предложенного перечня выберите два амина, которые проявляют более сильные основные свойства, чем аммиак.

1. Анилин.
2. Метиламин.
3. Триэтиламин.
4. Дифениламин;
5. 2-метиланилин.

Запишите номера выбранных ответов в порядке возрастания.

97. Из предложенного перечня выберите два амина, которые проявляют более слабые основные свойства, чем аммиак.

1. Диметиламин.
2. Анилин.
3. Пропиламин.
4. Триэтиламин.
5. Дифениламин.

Запишите номера выбранных ответов в порядке возрастания.

98. Из предложенного перечня выберите два вещества, с каждым из которых реагирует метиламин:

- 1) H_2 ;
- 2) HCl ;
- 3) CH_4 ;
- 4) CH_3Cl ;
- 5) $NaOH$.

Запишите номера выбранных ответов в порядке возрастания.

99. Из предложенного перечня выберите два вещества, с каждым из которых реагирует диэтиламин:

- 1) KOH ;
- 2) HNO_3 ;
- 3) C_2H_5Cl ;
- 4) C_2H_6 ;
- 5) C_6H_6 .

Запишите номера выбранных ответов в порядке возрастания.

100. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует аминокислотная кислота.

1. Соляная кислота.
2. Метан.
3. Гидроксид натрия.
4. Бензол.
5. Медь.

Запишите номера выбранных ответов в порядке возрастания.

101. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует диэтиламин:

- 1) $C_6H_5NH_2$;
- 2) CH_3NH_2 ;
- 3) $NaCl$;
- 4) CH_3Cl ;
- 5) $ClCH_2COOH$.

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

102. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, которые реагируют с анилином, но не вступают в реакцию с анилином:

- 1) $Br_2(p-p)$;
- 2) $Cu(OH)_2$;
- 3) HCl ;
- 4) KOH ;
- 5) H_2SO_4 .

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

103. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует метиламин.

1. Пропан.
2. Хлорметан.
3. Водород.
4. Гидроксид натрия.
5. Соляная кислота.

Запишите номера выбранных ответов.

104. Из предложенного перечня выберите два вещества, с каждым из которых реагирует этиламин:

- 1) Na ;
- 2) $NaOH$;
- 3) HNO_2 ;
- 4) H_2SO_4 ;
- 5) NH_3 .

Запишите номера выбранных ответов в порядке возрастания.

105. Из предложенного перечня выберите два вещества, с каждым из которых реагирует диметиламин:

- 1) H_2 ;
- 2) O_2 ;
- 3) KOH ;
- 4) CH_3Cl ;
- 5) C_6H_6 .

Запишите номера выбранных ответов в порядке возрастания.

106. Из предложенного перечня выберите два вещества, с каждым из которых реагирует триолеат глицерина.

1. Углекислый газ.
2. Иод.
3. Гидроксид калия.
4. Гидроксид меди (II).
5. Бензол.

Запишите номера выбранных ответов.

107. Из предложенного перечня выберите два вещества, с каждым из которых реагирует трипальмитат глицерина.

1. Кислород.
2. Бромная вода.
3. Гидроксид натрия.
4. Этилен.
5. Глицин.

Запишите номера выбранных ответов.

108. Из предложенного перечня выберите два вещества, с каждым из которых дипептид, образованный фенилаланином и глицином, дает цветную реакцию:

- 1) HCl ;
- 2) H_2O ;
- 3) $Cu(OH)_2$;
- 4) HNO_3 ;
- 5) KOH .

Запишите номера выбранных ответов.

109. Из предложенного перечня выберите два вещества, с каждым из которых аминокислота тирозин реагирует с образованием окрашенного соединения:

- 1) HNO_3 ;
- 2) HCl ;
- 3) NH_3 ;
- 4) $NaOH$;
- 5) нингидрин.

Запишите номера выбранных ответов.

110. Из предложенного перечня выберите два вещества, из которых в одну стадию можно получить этиламин:

- 1) N_2 ;
- 2) CH_3NH_2 ;
- 3) $(CH_3)_2NH$;
- 4) $CH_3CH_2NO_2$;
- 5) $CH_3C\equiv N$.

Запишите номера выбранных ответов.

111. Из предложенного перечня выберите два вещества, из которых в одну стадию можно получить анилин:

- 1) $C_6H_5CH_3$;
- 2) $C_6H_5NO_2$;
- 3) $(C_6H_5)_2NH$;
- 4) $C_6H_5NH_3NO_3$;
- 5) CH_3Cl .

Запишите номера выбранных ответов.

112. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые проявляют более сильные основные свойства, чем аммиак.

1. Нитробензол;
2. 1,2-диаминоэтан.
3. Анилин.
4. Пиридин.
5. Диметиламин.

Запишите номера выбранных ответов.

113. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые проявляют основные свойства, но являются более слабыми основаниями, чем аммиак.

1. Пиррол.
2. Пиридин.
3. Триметиламин.
4. Метилат натрия;
5. 2-метиланилин.

Запишите номера выбранных ответов.

114. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует глицин, но не реагирует метиламин:

- 1) NaOH;
- 2) HBr;
- 3) O₂;
- 4) HNO₃;
- 5) Li₂O.

Запишите номера выбранных ответов.

115. Из предложенного перечня выберите два процесса, в результате которых можно получить анилин.

1. Окисление толуола.
2. Реакция хлорида фениламмония с гидроксидом натрия.
3. Восстановление нитробензола.
4. Реакция фенолята натрия с соляной кислотой.
5. Реакция бензойной кислоты с аммиаком.

Запишите номера выбранных ответов.

116. Из предложенного перечня выберите два вещества, при взаимодействии которых с аланином образуется соль:

- 1) H₂;
- 2) O₂;
- 3) Na;
- 4) HCl;
- 5) C₆H₆.

Запишите номера выбранных ответов.

117. Из предложенного перечня выберите две реакции, в ходе которых образуется анилин.

1. Хлорид фениламмония и гидроксид натрия.
2. Бензойная кислота и аммиак.
3. Бензол и азотная кислота.
4. Фенол и азотная кислота.
5. Восстановление нитробензола.

118. Из предложенного перечня выберите две непредельные кислоты, остатки которых входят в состав природных жиров.

1. Масляная кислота.
2. Акриловая кислота.
3. Линоленовая кислота.
4. Олеиновая кислота.
5. Стеариновая кислота.

Запишите номера выбранных ответов.

119. Из предложенного перечня выберите две предельные кислоты, остатки которых входят в состав природных жиров.

1. Щавелевая кислота.
2. Пентановая кислота.
3. Линоленовая кислота.
4. Пальмитиновая кислота.
5. Стеариновая кислота.

Запишите номера выбранных ответов.

120. Из предложенного перечня выберите два вещества, с каждым из которых реагирует диэтиламин:

- 1) CH₃NH₂ (водн.);
- 2) CH₃Cl;
- 3) C₆H₅NH₂;
- 4) CH₃—O—C₂H₅;
- 5) ClCH₂COOH.

Запишите номера выбранных ответов.

121. Молекулярная формула дипептида — $C_5H_{10}N_2O_4$. Укажите две аминокислоты, из остатков которых состоит дипептид.

1. Глицин.
2. Аланин.
3. Цистеин.
4. Фенилаланин.
5. Серин.

Запишите номера выбранных ответов.

122. Молекулярная формула дипептида — $C_6H_{12}N_2O_4S$. Укажите две аминокислоты, из остатков которых состоит дипептид.

1. Серин.
2. Цистеин.
3. Глицин.
4. Аланин.
5. Фенилаланин.

Запишите номера выбранных ответов.

123. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые не вступают в реакцию гидролиза.

1. Целлюлоза.
2. Дезоксирибоза.
3. Тристеарат глицерина.
4. Аланилаланин.
5. Фенилаланин.

Запишите номера выбранных ответов.

124. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые могут вступать в реакции гидролиза.

1. Гликоген.
2. Фруктоза.
3. Мальтоза.
4. Тирозин.
5. Глицерин.

Запишите номера выбранных ответов.

125. Пептид образован остатками двух аминокислот и содержит 6 атомов углерода. Какие аминокислоты могут образоваться при гидролизе этого пептида?

1. Лизин.
2. Аланин.
3. Фенилаланин.
4. Серин.
5. Тирозин.

Запишите номера выбранных ответов.

126. Пептид образован остатками двух аминокислот и содержит 5 атомов углерода. Какие аминокислоты могут образоваться при гидролизе этого пептида?

1. Цистеин.
2. Глицин.
3. Фенилаланин.
4. Тирозин.
5. Глутаминовая кислота.

Запишите номера выбранных ответов.

127. Из предложенного перечня выберите два амина, которые проявляют более сильные основные свойства, чем аммиак.

1. Этиламин.
2. Анилин.
3. 4-Нитроанилин.
4. Триметиламин.
5. Дифениламин.

Запишите номера выбранных ответов.

128. Из предложенного перечня выберите два вещества, из которых в одну стадию можно получить метиламин.

- 1) метан;
- 2) нитрометан;
- 3) триметиламин;
- 4) циановодород;
- 5) ацетонитрил.

Запишите номера выбранных ответов.

129. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют друг с другом с образованием дипептида.

1. Аминокислота.
2. Глицерин.
3. Серин.
4. Метиламин.
5. 2-Нитропропановая кислота.

Запишите номера выбранных ответов.

130. Из предложенного перечня выберите формулы двух веществ, которые способны образовывать дипептид.

1. $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$;
2. $\text{H}_3\text{C}-\text{COOH}$;
3. $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{CH}_3$;
4. $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$;
5. $\text{H}_3\text{C}-\text{NH}_2$.

Запишите номера выбранных ответов.

131. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые могут образоваться при полном гидролизе белков.

1. Аденин;
2. Фенилаланин;
3. Масляная кислота;
4. Глутаминовая кислота;
5. Бензолсульфокислота.

Запишите номера выбранных ответов.

132. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые могут образоваться при полном гидролизе белков.

1. Глицерин;
2. Глицин;
3. Серин;
4. Акриловая кислота;
5. Этилендиамин.

Запишите номера выбранных ответов.

133. Из предложенного перечня выберите две реакции, в которые может вступать целлюлоза.

1. Гидрирование;
2. Гидратация;
3. Гидролиз;
4. Этерификация;
5. Полимеризация.

Запишите номера выбранных ответов.

134. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми может взаимодействовать этиламин.

1. Хлорметан;
2. Аммиак;
3. Фосфорная кислота;
4. Гидроксид натрия;
5. Оксид кремния.

Запишите номера выбранных ответов.

135. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые можно получить восстановлением соответствующего нитросоединения.

1. Метиламин.
2. Глицерин.
3. Диэтиламин.
4. 4-Метиланилин.
5. Триметиламин.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ в порядке возрастания.

136. Из предложенного перечня выберите два гомолога глицина.

1. Аланин;
2. Фенилаланин;
3. Изолейцин;
4. Серин;
5. Лизин.

Запишите номера выбранных ответов.

137. Из предложенного перечня выберите две аминокислоты, молекулы которых содержат три атома углерода.

1. Глицин;
2. Фенилаланин;
3. Глутаминовая кислота;
4. Серин;
5. Цистеин.

Запишите номера выбранных ответов.

138. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют с азотистой кислотой.

1. триметиламин;
2. этиламин;
3. пропиин;
4. глицин;
5. глицерин.

Запишите номера выбранных ответов.

139. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые способны гидролизаться в кислой среде с образованием двух веществ.

1. глицин;
2. глицилглицин;
3. триолеат глицерина;
4. фруктоза;
5. анилин.

Запишите номера выбранных ответов.

140. Из предложенного перечня выберите два вещества состава $C_{12}H_{22}O_{11}$.

1. глюкоза;
2. крахмал;
3. сахароза;
4. фруктоза;
5. мальтоза.

Запишите номера выбранных ответов.

141. Из предложенного перечня выберите два вещества состава $C_6H_{12}O_6$.

1. фруктоза;
2. целлюлоза;
3. мальтоза;
4. рибоза;
5. галактоза.

Запишите номера выбранных ответов.

142. Молекулярная формула природной аминокислоты — $C_2H_5NO_2$. Укажите две молекулярные формулы, которые соответствуют пептидам, образованным остатками только этой аминокислоты.

1. $C_4H_8N_2O_3$;
2. $C_4H_{10}N_2O_4$;
3. $C_6H_{11}N_3O_4$;
4. $C_6H_{13}N_3O_5$;
5. $C_6H_{15}N_3O_6$.

Запишите номера выбранных ответов.

143. Молекулярная формула природной аминокислоты — $C_3H_7NO_2$. Укажите две молекулярные формулы, которые соответствуют пептидам, образованным остатками только этой аминокислоты.

1. $C_9H_{17}N_3O_4$;
2. $C_9H_{19}N_3O_5$;
3. $C_9H_{21}N_3O_6$;
4. $C_6H_{12}N_2O_3$;
5. $C_6H_{14}N_2O_4$.

Запишите номера выбранных ответов.

144. Из предложенного перечня выберите две характеристики, которые справедливы для сахарозы.

- 1) реагирует с гидроксидом меди(II);
- 2) состоит из остатков глюкозы и фруктозы;
- 3) является природным полимером;
- 4) вступает в реакцию серебряного зеркала;
- 5) образуется в результате реакции полимеризации.

Запишите в поле ответа номера выбранных ответов.

145. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют с азотистой кислотой.

- 1) глицерин;
- 2) глицин;
- 3) триметиламин;
- 4) бутиламин;
- 5) нитробензол.

Запишите номера выбранных ответов.

146. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые можно получить в одну стадию из аланина (2-аминопропионовой кислоты).

- 1) этиламин;
- 2) молочная кислота;
- 3) глицин;
- 4) акриловая (пропеновая) кислота;
- 5) пропионовая кислота.

Запишите номера выбранных ответов.

147. Из предложенного перечня типов реакций выберите те, которые характерны как для моносхаридов, так и для дисахаридов.

- 1) этерификация;
- 2) окисление;
- 3) полимеризация;
- 4) гидролиз;
- 5) гидратация.

Запишите номера выбранных ответов.

148. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы и для глицина, и для метиламина.

- 1) реагируют с водой;
- 2) относятся к классу аминокислот;
- 3) реагируют со щелочами;
- 4) реагируют с азотной кислотой;
- 5) в состав молекул входят аминогруппы.

Запишите номера выбранных ответов.

149. Из предложенного перечня типов реакций выберите два вещества, с которыми **не реагирует** аминокислотная кислота.

- 1) этанол;
- 2) соляная кислота;
- 3) гидроксид натрия;
- 4) диметиловый эфир;
- 5) изобутан.

Запишите номера выбранных ответов.

150. Из предложенного перечня выберите два реагента, с которыми реагирует триолеин, но не реагирует сахароза.

- 1) серная кислота (1%-ный р-р);
- 2) гидроксид меди(II);
- 3) бромная вода;
- 4) водород;
- 5) анилин.

Запишите номера выбранных ответов.

151. Из предложенного перечня соединений выберите два вещества, которые могут вступать в реакцию этерификации между собой.

- 1) этанол;
- 2) анилин;
- 3) этаналь;
- 4) метиламин;
- 5) аланин.

Запишите номера выбранных ответов.

152. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые вступают в реакцию поликонденсации.

- 1) тристеарат глицерина;
- 2) глицин;
- 3) глюкоза;
- 4) метиламин;
- 5) целлюлоза.

Запишите номера выбранных ответов.

153. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует аминокислота.

- 1) аланин;
- 2) водород;
- 3) метиловый спирт;
- 4) толуол;
- 5) диэтиловый эфир.

Запишите номера выбранных ответов.

154. Из предложенного перечня выберите два процесса, которые используются для получения фенола в промышленности.

- 1) коксование каменного угля;
- 2) каталитическое превращение синтез-газа;
- 3) окисление кумола;
- 4) гидролиз целлюлозы;
- 5) перегонка мазута.

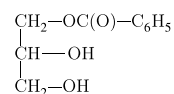
Запишите номера выбранных ответов.

155. Из предложенного перечня выберите две реакции, в ходе которых в качестве конечного продукта не образуются органические соли.

- 1) $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{O})\text{NHCH}(\text{CH}_3)\text{COOH} + \text{H}_2\text{SO}_{4(\text{p-p})}$;
- 2) $\text{NO}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{Zn} + \text{HCl}$;
- 3) $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{COOH} + \text{KNO}_2 + \text{HBr}$;
- 4) $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{O})\text{NHCH}_2\text{COOH} + \text{Ba}(\text{OH})_{2(\text{p-p})}$;
- 5) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NO}_2)\text{CH}(\text{CH}_3)_2 + \text{Al} + \text{KOH}_{(\text{p-p})}$.

Запишите номера выбранных ответов.

156. Дано вещество, структурная формула которого:



Из предложенного перечня реагентов выберите два таких, которые при определенных условиях способны с ним реагировать.

- 1) анилин;
- 2) аланин;
- 3) бромная вода;
- 4) водород;
- 5) фенол.

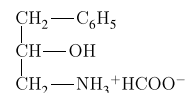
Запишите номера выбранных ответов.

157. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые могут вступать в реакцию с хлороводородом с образованием соли.

- 1) этанол;
- 2) фенол;
- 3) дифениламин;
- 4) глицерин;
- 5) α -аминомасляная кислота.

Запишите номера выбранных ответов.

158. Из предложенного перечня выберите два реагента, с которыми реагирует приведенное ниже вещество:



- 1) стирол;
- 2) угольная кислота;
- 3) хлор;
- 4) ацетон;
- 5) водород.

Запишите номера выбранных ответов.

159. Из предложенного перечня выберите соединения, которые можно обнаружить в продуктах гидролиза природного жира под действием соляной кислоты.

- 1) пальмитиновая кислота;
- 2) глицин;
- 3) 1,2,3-трихлорпропан;
- 4) пропиленгликоль;
- 5) глицерин.

Запишите номера выбранных ответов.

160. Из предложенного перечня выберите два реагента, с которыми не взаимодействует водный раствор метиламина.

- 1) сульфид свинца;
- 2) уксусная кислота;
- 3) сульфат хрома(III);
- 4) гидроксид кальция;
- 5) нитрат железа(III).

Запишите номера выбранных ответов.

161. Из предложенного перечня типов реакций выберите те, которые характерны как для рибозы, так и для лактозы.

- 1) этерификация;
- 2) окисление;
- 3) полимеризация;
- 4) гидролиз;
- 5) гидратация.

Запишите номера выбранных ответов.

162. Из предложенного списка реагентов выберите те, с помощью которых можно различить рибозу и глицин.

- 1) $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$;
- 2) $\text{KNO}_3(\text{H}^+)$;
- 3) $\text{CH}_3\text{C}(\text{O})\text{CH}_3$;
- 4) C_6H_6 ;
- 5) O_2 .

Запишите номера выбранных ответов.

163. Из предложенного перечня выберите две реакции, в результате протекания которых образуется бензиламин.

- 1) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NO}_2 + \text{Al} + \text{KOH} \rightarrow$;
- 2) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NO}_2 + \text{Zn} + \text{HCl}_{(\text{изб.})} \rightarrow$;
- 3) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NO}_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$;
- 4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Cl} + \text{HNO}_3 \rightarrow$;
- 5) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Br} + \text{NH}_3_{(\text{изб.})} \rightarrow$.

Запишите номера выбранных ответов.

164. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует глицин, но не взаимодействует фениламин.

- 1) гидроксид кальция;
- 2) кислород;
- 3) азотная кислота;
- 4) бромоводород;
- 5) гидроксид натрия.

Запишите номера выбранных ответов.

165. Из предложенного перечня выберите два утверждения, которые справедливы и для глицина, и для метиламина.

- 1) реагируют с водой;
- 2) относятся к классу аминокислот;
- 3) реагируют со щелочами;
- 4) реагируют с азотной кислотой;
- 5) в состав молекул входят аминогруппы.

Запишите номера выбранных ответов.

166. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые можно получить из аланина (2-аминопропановой) кислоты в одну стадию.

- 1) молочная (2-гидроксипропановая кислота);
- 2) глицин (аминоуксусная кислота);
- 3) этиламин;
- 4) пропионовая кислота;
- 5) пропан;

Запишите номера выбранных ответов.

167. Из предложенного перечня выберите два вещества, из которых можно получить молочную (2-гидроксипропановую) кислоту в одну стадию.

- 1) аланин (2-аминопропановая кислота);
- 2) пропанол-2;
- 3) глюкоза;
- 4) 3-гидроксипропановая кислота;
- 5) пропандиол-1,3.

Запишите номера выбранных ответов.