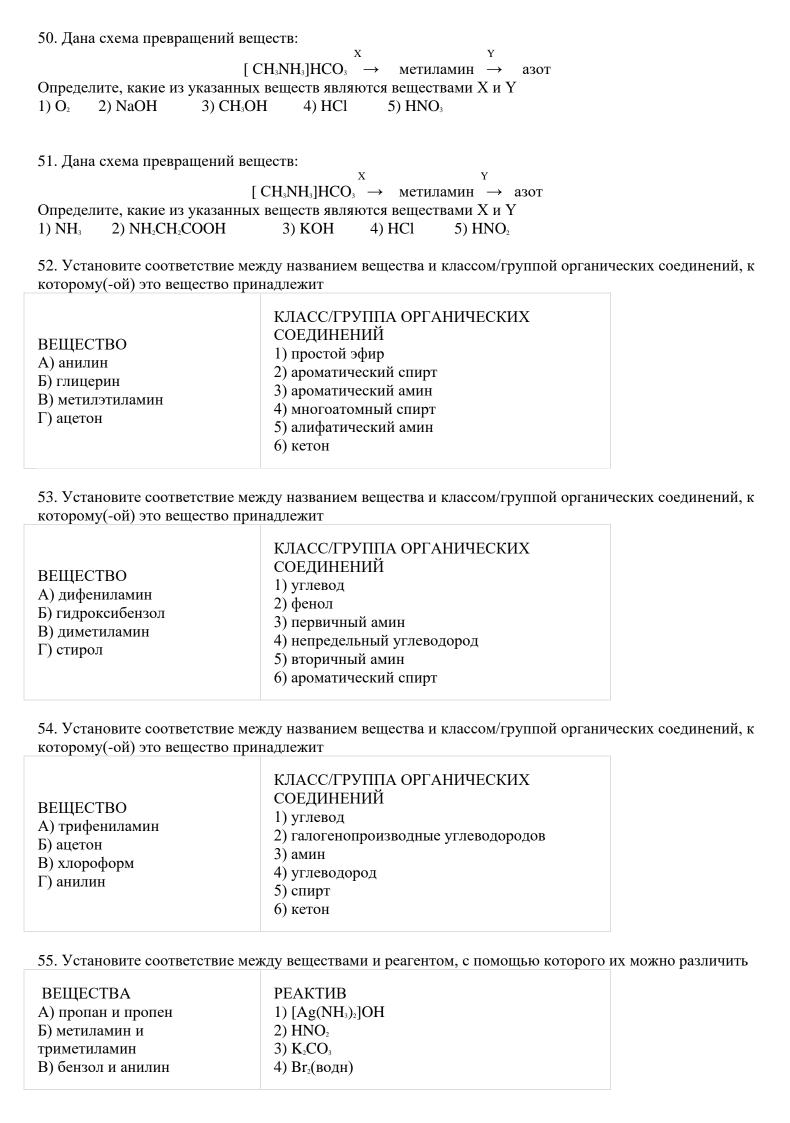
Амины. Тестовые задания с выбором двух вариантов ответа

1. Выберите два утверждения 1) плохо растворим в воде 4) легче воздуха		ные свойства 3) газ	с резким запахом м у фениламина
2. Среди перечисленных, выб 1) CH ₃ NO ₂ 2) [C ₆ H ₅ NH ₃]Cl		-	ассу аминов 5) (CH ₃) ₃ N
3. Выберите два утверждения 1) основные свойства выраже 3) хорошо растворим в воде			
4. Выберите два утверждения 1) основные свойства выражо 3) хорошо растворим в воде	ены сильнее, чем у амм	ииака 2) является гом	ологом диметиламина агирует с основаниями
5. Выберите два утверждения 1) используется в производст 3) при окислении кислородом 5) при нормальных условиях	гве красителей м воздуха легко темнее	2) хорошо раствор4) проявляет амфо	
6. Выберите два вещества, у 1) аминобензол 2) этилами	<u>-</u>	-	
7. Выберите два вещества, у 1) трифениламин 2) анили	<u>-</u>	йства выражены слабо 4) диэтиламин	ее, чем у аммиака 5) метилэтиламин
8. Выберите два вещества, пр 1) HCl 2) H ₂ O 3)	ри взаимодействии с ко O ₂ 4) CH ₃ I	оторыми анилин образ 5) СН₄	ует соль:
9. Выберите два вещества, ко 1) HNO ₂ 2) H ₂ O 3)		иетиламином образую 5) Н ₂ SO4	т соль:
10. Выберите два вещества, н 1) NaCl 2) CH ₃ Cl 3) C	которые при реакции с CH ₃ OH 4) HNO ₂	метиламином образу 5) HBr	ют соль:
11. Выберите два вещества, г 1) NaCl 2) CH ₃ Cl		на этиламин не образу NO₃ 5) HBr	уется соль:
12. Выберите два утверждени 1) плохо растворим в воде 3) является изомером этилам 5) как и большинство аминов	2) водный расте ина 4) является втор	вор диметиламина име	ет слабокислую среду
13. Выберите два вещества, с 1) O ₂ 2) Na ₂ CO ₃ 3) С	с которыми может всту С ₂ H ₆ 4) CH ₃ COOH		тиламин:
14. Выберите два утверждені 1) хорошо растворимы в водо 3) относятся к первичным ам 5) взаимодействуют с гидрок	e 2) при сгор пинам 4) имеют об	вы и для метиламина, ании в кислороде обра бщую формулу С _п Н _{2n+3} Г	азуют азот
15. Выберите два утверждені 1) плохо растворимы в воде 3) относятся к ароматический 5) являются токсичными веш	2) ре м аминам 4) пр	вы и для метиламина, агируют с азотной кис и нормальных услови	слотой

16. Из предложенного перечня выберите два типа реакций, характерных для алифатических аминов 1) гидролиз 2) горение 3) полимеризация 4) гидратация 5) дегидратация
17. Из предложенного перечня выберите два типа реакций, характерных для анилина 1) гидратация 2) дегидрирование 3) горение 4) присоединение галогенов 5) галогенирование
18. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые являются гомологами анилина: 1) <i>о</i> -толуидин 2) метиламин 3) <i>м</i> -толуидин 4) этиламин 5) диметиламин
19. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые являются гомологами этиламина: 1) диметиламин 2) метилэтиламин 3) аминобензол 4) метиламин 5) пропиламин
20. Выберите два вещества, которые являются изомерами метилэтиламина: 1) диметиламин 2) пропиламин 3) диэтиламин 4) изопропиламин 5) метилпропиламин
21. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые являются изомерами диэтиламина: 1) метилпропиламин 2) дипропиламин 3) этилпропиламин 4) метилбутиламин 5) бутиламин
22. Выберите два вещества, являющиеся структурными изомерами 2-амино-3-метилбутана 1) анилин 2) диэтиламин 3) 2-амино-2-метилбутан 4) этилпропиламин 5) метилпропиламин
23. Выберите два вещества, с которыми метиламин может вступить в реакцию 1) бензол 2) вода 3) азотная кислота 4) бромная вода 5) этан
24. Выберите два вещества, с которыми может прореагировать анилин 1) гидроксид бария 2) хлоридом калия 3) метан 4) серная кислота 5) бромная вода
25. Выберите два вещества, с которыми диметиламин может вступить в реакцию 1) метанол 2) сульфат натрия 3) метан 4) вода 5) бромная вода
26. Выберите два вещества, с которыми триметиламин может вступить в реакцию 1) метанол 2) соляная кислота 3) гидроксид натрия 4) хлорид натрия 5) кислород
27. Выберите два вещества, с которыми анилин может вступить в реакцию 1) вода 2) бромная вода 3) хлорметан 4) гидроксид кальция 5) бензол
28. Выберите два вещества, с которыми может прореагировать метилэтиламин 1) бромэтан 2) карбонат калия 3) аммиак 4) серная кислота 5) толуол
29. Выберите два вещества, которые не могут образоваться при горении метиламина 1) N_2 2) NO_2 3) H_2O 4) CO_2 5) NH_3
30. Выберите два вещества, которые могут образоваться при горении анилина 1) NH $_3$ 2) NO 3) C_6H_6 4) CO_2 5) N_2
31. Выберите два вещества, с которыми может прореагировать анилин 1) гидроксид бария 2) бромная вода 3) кислород 4) хлорид железа(III) 5) вода
32. Выберите два вещества, с которыми может прореагировать хлорид метиламмония 1) вода 2) бромная вода 3) водород 4) гидроксид натрия 5) нитрат серебра
33. Выберите два вещества, с которыми может прореагировать гидрокарбонат метиламмония 1) хлорид Na 2) гидроксид Ca 3) хлорид Ag 4) бромоводородная кислота 5) бромная вода
34. Выберите два вещества, качественной реакцией на которые является взаимодействие с азотистой кислотой 1) триметиламин 2) метиламин 3) диметилэтиламин 4) пропан 5) пропиламин

30 англин 4) фенол 5) метиламин 3) англин 4) фенол 5) метиламин 36. Выберите два вещества, с которыми не реагирует метиламин, но реагирует англин 1) бромпая вода 2) кислород 3) водород 4) серная кислота 5) хлорид калин 37. Выберите два вещества, с которыми не реагирует метиламин, но реагирует фенол 1) гидроксид А1 2) соляная кислота 3) бромпая вода 4) карбонат № 5) хлорид Fe (III) 38. Выберите два реакции, с помонцью которых может быть, получен этиламин 1) С.Н. + № 2) С.Н. № 3) С.Н. + М. 3) С.Н. + Н. № 4) С.Н. + № 4 С.Н. + № 5) С.Н. + Н. № 40, С.Н. + Н. № 3) С.Н. + Н. № 4) С.Н. + Н. № 5) С.Н. + Н. № 40, С.Н. + Н. № 3) С.Н. + Н. № 40, С.Н. + Н. № 3) С.Н. + Н. № 40, С.Н. + Н. № 3) С.Н. + Н. № 40, С.Н. + Н. № 3) С.Н. + Н. № 40, С.Н. + Н. №	35. Выберите два вещества, качественной реакцией на которые является взаимоде	йствие с бромной
1) бромная вода 2) кислород 3) водород 4) серная кислота 5) хлорид калия 37. Выберите два вещества, с которыми пе реагирует метиламип, по реагирует фелол 1) гидроксид А1 2) солятая кислота 3) бромпая вода 4) карбопат № 5) хлорид Fe (ПП) 38. Выберите две реакции, с помощью которых может быть получен этиламин 1) С.Н., N. 2) С.Н., NO, + H, 3) С.Н., + HNO, 4) С.Н., ОН + N, 5) С.Н., ОН + NH, 39 Выберите две реакции, которые могут быть использованы для синтеза метиламина. 1) С.Н. ОН + H, 2) С.Н. + N, 3) [С.Н. NH., IC.I + NAOH 4) C.H.NO, + Fe + HCl 5) C.H.NO, + H, O 40. Выберите две реакции, в результате протекания которых образуется анилин: 1) С.Н.С. + NH. (избыток) → 2) С.Н.С.I + NAOH → 3) С.H.NO, + Zn + HCl → 4) С.Н.С. + HNO, → 5) [С.H.NH., IC.I + KOH → 3) C.H.NO, + Zn + HCl → 4) С.Н.С. + HNO, → 2) C.H.NH. + C.H.OH → 3) C.H.OH + H, → 41 [С.H., NH.] C1 + Ca(OH). → 5) [С.H.NH. + C.H.OH → 3) C.H.OH + H, → 41 [С.H., NH.] C1 + Ca(OH). → 5) [С.H., NH.] C1 + NAOH → 3) C.H.OH + H, → 42. Выберите два вещества, которые можно превратить в этиламин в одну стадию: 1) С.H., 2) С.H.OH 3) C.H.OCH. 4) C.H.NO. 5) C.H.COOH 43. Выберите два вещества, которые можно превратить в этиламин в одну стадию: 1) С.H.N.H.Вг 2) (С.Н., NH. 3) NH.C.H.COOH 4) C.H.NO. 5) C.H.COOH 44. Выберите два вещества, которым может вступать в реакцию как этиламин, так и анилии 1) гидроксид калия 2) кислород 3) водород 4) бромоводородная кислота 5) бромпая вода 45. Выберите два вещества, в скоторым может вступать в реакцию как этиламин, так и анилии 1) гидроксид калия 2) кислород 3) водород 4) бромоводородная кислота 5) бромпая вода 45. Выберите два вещества, в которым может протекания которых образуется амипобензол 1) С.Н.NO, → 5) С.Н.В. + NH. (избыток) → 3) С.H.NO, + HNO, → 4) С.H.NO, → 5) С.H.Br + NH. (избыток) → 3) С.H.NO, + HNO, → 5) С.H.Br + NH. (избыток) → 3) С.H.NO, + NHO, → 4) С.H.NO, → 5) С.H.Br + NH. (избыток) → 3) С.H.NO, + NHO, → 5) С.H.Br + NH. (избыток) → 3) С.H.NO, + NHO, → 5) С.H.Br + NH. (избыток) → 3) С.H.NO, + NHO, → 5) С.H.Br + NH. (изб	водой 1) пропанол-1 2) хлорид метиламмония 3) анилин 4) фенол 5)	метиламин
1) гидроксид Al 2) соляная кислота 3) бромная вода 4) карбонат Na 5) хлорид Fe (III) 38. Выберите две реакции, с помощью которых может быть получен этиламин 1) С.Н., + N. 2) С.Н.О., + H. 3) С.Н., + H.NO. 4) С.Н.О. + N. 5) С.Н.О. + N. 3) С.Н., + H.NO. 4) С.Н.О. + N. 5) С.Н.О. + N. 3) С.Н., + H.NO. 4) С.Н.О., + Fe + H.С. 5) С.Н.О., + H.О. 4) С.Н.О., + Fe + H.С. 5) С.Н.О., + H.О. 40. Выберите две реакции, в результате протекация которых образуется апилип: 1) С.Н.С. + N. 10, (избыток) — 2) С.Н.С. + NаО. → 3) С.Н. NO., + Zn + H.С. → 4) С.Н.С. + H.NO. → 5) [С.Н.М.Н.] С.1 + K.O. → 3) С.Н. NO., + Zn + H.C. → 4) С.Н.О. + H.O. → 5) [С.Н.М.Н.] С.1 + K.O. → 3) С.Н. NO. + T. + H.C. → 4) [С.Н.) N.H.] С.1 + Ag.NO. → 2) С.Н. N.H., + C.H.O. → 3) C.H.O. + H. → 4) [С.Н.) N.H.] С.1 + Ag.NO. → 2) С.Н. N.H., + C.H.O. → 3) C.H.O. + H. → 4) [С.Н.) N.H.] С.1 + Ag.NO. → 2) С.Н. N.H., + C.H.O. → 3) C.H.O. + H. → 4) [С.Н.) N.H.] С.1 + Ag.NO. → 2) С.Н. N.H., + C.H.O. → 3) C.H.O. + H. → 4) [С.Н.] N.H.] С.1 + Ga.O. → 3) C.H.O. + H. → 4) [С.Н.] N.H.] С.1 + Ga.O. → 3) C.H.O. + H. → 5) [С.Н.] N.H.] С.Н. Q.H. NO. 5) C.H.C.O. + H. → 6 [С.Н.] N.H.] С.Н. Q.H. NO. 5) C.H.C.O. + H. → 6 [С.Н.] N.H.] С.Н. Q.H. NO. 5) C.H.C.O. + H.O. → 5) C.H.O. + H.O. → 5) C.H.NO. + H.O. → 5) C.H.O. + H.O. + H.O. → 5) C.H.O. + H.O.		
1) С.Н., + N. 2) С.Н.О.; + H. 3) С.Н., + HNO; 4) С.Н.ОН + N. 5) С.Н.ОН + NН, 39 Выберите две реакции, которые могут быть использованы для синтеза метиламина. 1) С.Н.О.Н. + H. 2) С.Н. + N. 3) [С.Н.N.Н.]С. + NaOH 4) С.Н.NO.; + Fe + HCl 5) С.Н.NO.; + H.O. 40. Выберите две реакции, в результате протекания которых образуется апилин: 1) С.Н., С.Н. + N.Н., (избыток) → 2) С.Н.С. + NaOH → 3) С.Н.NO.; + Zn + HCl → 4) С.Н.С. + HNO.; → 5) [С.Н. N.H.]С. + KOH → 3) С.Н.NO.; + Zn + HCl → 4) С.Н.С. + HNO.; → 5) [С.Н. N.H.]С. + KOH → 3) С.Н.О.Н. + L. → 4. Выберите две реакции, в результате протекания которых может образоваться диметиламин: 1) (С.Н.), N.H.]С. + Agno. → 2) С.Н.N. + C.H.O. → 3) C.H.O. + H. → 4. [(С.Н.), N.H.]С. + Ca(OH). → 5) [(С.Н.), N.H.]С. + NaOH → 3) С.Н.О. + H. → 4. [(С.Н.), N.H.]С. + Ca(OH). → 5) [(С.Н.), N.H.]С. + NaOH → 3) С.Н.О. + NaOH → 4. [(С.Н.), N.H.]С. + Ca(OH). → 5) [(С.Н.), N.H.]С. + NaOH → 5) [(С.Н.), N.H.]С. + NaOH → 5) [(С.Н.), N.H.]С. + NaOH → 6. [(С.Н.), N.H.]С. + Ca(OH). → 6. [(С.H.), N.H.]С. + NaOH → 7. [(C.H.), N.H.]С. + NaOH → 7. [(C.H.), N.H.] + NaOH → 7. [(C.		
1) СН.ОЙ + Н. 2) СН. N. 3) [CH.NH.]Cl + NaOH 4) СН.NO. + Fe + HCl 5) СН.NO. + H.O 40. Выберите две реакции, в результате протекания которых образуется анилин: 1) С.Н.Сl + NH.(избыток) → 2) С.Н.Сl + NaOH → 3) С.Н.NO. + Zn + HCl → 4) С.Н.Сl + NH.(избыток) → 5) [C.H.NH.]Cl + KOH → 3) С.Н.NO. + Zn + HCl → 4) С.Н.Сl + HNO. → 5) [C.H.NH.]Cl + KOH → 3) С.Н.OOL + H.O 41. Выберите две реакции, в результате протекания которых может образоваться диметиламин: 1) [(CH.).NH.]Cl + AgNO. → 2) C.H.NH. + C.H.OOL → 3) C.H.OH. + H. → 4) [(CH.).NH.]Cl + Ca(OH). → 5) [(CH.).NH]Cl + NaOH → 3) C.H.OH. + H. → 42. Выберите два вещества, которые можно превратить в этиламин в одну стадию: 1) С.Н. 2) С.Н.ОН 3) С.Н.ОСЬ, 4) С.Н.NO. 5) С.Н.СООН 43. Выберите два вещества, которые можно превратить в этиламин в одну стадию: 1) С.Н.NH.Br 2) (С.Н.).NH 3) NH.CH.COOH 4) С.Н.NO. 5) С.Н.ОС.Н, 44. Выберите два вещества, с которыми может вступать в реакцию как этиламин, так и анилин 1) гидроксид калия 2) кислород 3) водород 4) бромоводородила кислота 5) бромпая вода 45. Выберите два вещества, с которыми может вступать в реакцию как этиламин, так и анилин 1) гидроксид калия 2) кислород 3) водород 4) бромоводородила кислота 5) бромпая вода 46. Выберите два вещества, с которыми может пороекания которых образуется аминобензол 1) С.Н.NO. + Al + KOH → 2) С.Н.NO. + Al + KOH → 3) С.Н.NO. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.NO. + HNO. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.NO. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.ОО. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.ОО. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.ОО. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.ОО. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.ОО. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.ОО. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.ОО. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.ОО. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.ОО. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.ОО. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.ОО. + HNO. → 5) С.Н.Br + NH.(избыток) → 3) С.Н.ОО. + HNO. → 5) С.Н.Br		$C_2H_5OH + NH_3$
1) С.Н.Сі + NH ₄ (избыток) → 2) С.Н.Сі + NaOH → 3) С.Н.NO ₂ + Zn + HCl → 4) С.Н.Сі + HNO ₃ → 5) [С.Н.NH ₄]Сі + KOH → 3) С.Н.NO ₂ + Zn + HCl → 4) С.Н.Сі + HNO ₃ → 2) С.Н.NH ₄ + C.H.OH → 3) С.Н.OH + H ₂ → 4) [(CH ₂) ₂ NH ₄]Сі + AgNO ₃ → 2) C.H.NH ₄ + C.H.OH → 3) C.H.OH + H ₂ → 4) [(CH ₂) ₂ NH ₄]Сі + Ca(OH) ₂ → 5) [(CH ₂) ₂ NH ₄]Сі + NaOH → 3) C.H.OH + H ₂ → 4) [(CH ₂) ₂ NH ₄]Сі + Ca(OH) ₂ → 5) [(CH ₂) ₂ NH ₄]Сі + NaOH → 3) C.H.OH + H ₂ → 4) [(CH ₂) ₂ NH ₄]Сі + Ca(OH) ₂ → 5) [(CH ₂) ₂ NH ₄]Сі + NaOH → 3) C.H.OH → 41 + KOH → 2) C.H.OH → 4) C.H.OH → 3) C.H.OH → 3) C.H.OH → 3) C.H.OH → 3) C.H.OH → 4) C.H.OH → 3) C.H.OH → 3) C.H.OH → 4) C.H.OH → 4) C.H.OH → 5) C.H.OH → 3) C.H.OH → 4) C.H.OH → 4) C.H.OH → 5) C.H.OH → 5) C.H.OH → 40 C.H.OH →		
1) [(CH.),NH.]Cl + AgNO, → 2) CH.NH, + CH,OH → 3) CH,OH + H₁ → 4) [(CH.),NH.]Cl + Ca(OH), → 5) [(CH.),NH]Cl + NaOH → 42. Выберите два вещества, которые можно превратить в этиламии в одну стадию: 1) С.Н. 2) С.Н.ОН 3) CH,OCH, 4) С.Н.NO. 5) CH,COOH 43. Выберите два вещества, которые можно превратить в этиламии в одну стадию: 1) С.Н.NH,Br 2) (С.Н.)NH 3) NH,CH,COOH 4) С.Н.NO. 5) CH,OC,H, 44. Выберите два вещества, с которыми может вступать в реакцию как этиламии, так и анилии 1) гидроксид калия 2) кислород 3) водород 4) бромоводородная кислота 5) бромная вода 45. Выберите две реакции, в результате протекания которых образуется аминобензол 1) С.Н.NO. + Al + KOH → 2) С.Н.NO. + Zn + HCl(избыток) → 3) С.Н.NO. + HNO. → 4) С.,H,Cl + HNO. → 5) С.Н.Вг + NH,(избыток) → 46. Выберите два вещества, из которых можно получить хлорид метиламмония в одну стадию: 1) метиламии 2) метанол 3) диметиламии 4) азот 5) хлорметан 47. Выберите два вещества, с которыми может прореагировать гидросульфат метиламмония 1) вода 2) аммиак 3) хлорид триметиламмония 4) гидроксид калия 5) сульфат бария 48. Дана схема превращений веществ: х	1) $C_6H_5Cl + NH_3$ (избыток) \rightarrow 2) $C_6H_5Cl + NaOH \rightarrow 3) C_6H_5NO_2 + Zn + I$	HCl →
1) С.Н. 2) С.Н.ОН 3) С.Н.ОСН. 4) С.Н.NО. 5) С.Н.СООН 43. Выберите два вещества, которые можно превратить в этиламин в одну стадию: 1) С.Н.NH,Вг 2) (С.З.Н.),№ 3) NH,С.Н.СООН 4) С.Н.NО. 5) С.З.Н.ОС.Н, 44. Выберите два вещества, с которыми может вступать в реакцию как этиламин, так и анилин 1) гидроксид калия 2) кислород 3) водород 4) бромоводородная кислота 5) бромная вода 45. Выберите две реакции, в результате протекания которых образуется аминобензол 1) С.Я.Н.NO. + Al + KOH → 2) С.Я.Н.NO. + Zn + HCl(избыток) → 3) С.Я.NO. + HNO. → +	1) $[(CH_3)_2NH_2]Cl + AgNO_3 \rightarrow$ 2) $CH_3NH_2 + CH_3OH \rightarrow$ 3) $CH_3OH + H$	
1) С.Н.,NH,Br 2) (С.Н.,),NH 3) NH,CH,COOH 4) С.,H.NO. 5) С.,H.OC,H., 44. Выберите два вещества, с которыми может вступать в реакцию как этиламин, так и анилин 1) гидроксид калия 2) кислород 3) водород 4) бромоводородная кислота 5) бромная вода 45. Выберите две реакции, в результате протекания которых образуется аминобензол 1) С.,H.,NO., + Al + KOH → 2) С.,H.,NO., + Zn + HCl(избыток) → 3) С.,H.,NO., + HNO., → 4) С.,H.Cl + HNO., → 5) С.,H.,Br + NH.,(избыток) → 46. Выберите два вещества, из которых можно получить хлорид метиламмония в одну стадию: 1) метиламин 2) метанол 3) диметиламин 4) азот 5) хлорметан 47. Выберите два вещества, с которыми может прореагировать гидросульфат метиламмония 1) вода 2) аммиак 3) хлорид триметиламмония 4) гидроксид калия 5) сульфат бария 48. Дана схема превращений веществ:		:
1) гидроксид калия 2) кислород 3) водород 4) бромоводородная кислота 5) бромная вода 45. Выберите две реакции, в результате протекания которых образуется аминобензол 1) С _к Н ₂ NO ₂ + Al + KOH → 2) С _в Н ₃ NO ₂ + Zn + HCl(избыток) → 3) С _в Н ₃ NO ₂ + HNO ₃ → 4) С _в Н ₄ Cl + HNO ₃ → 5) С _в Н ₃ Br + NH ₃ (избыток) → 3 46. Выберите два вещества, из которых можно получить хлорид метиламмония в одну стадию: 1) метиламин 2) метанол 3) диметиламин 4) азот 5) хлорметан 47. Выберите два вещества, с которыми может прореагировать гидросульфат метиламмония 1) вода 2) аммиак 3) хлорид триметиламмония 4) гидроксид калия 5) сульфат бария 48. Дана схема превращений веществ: Х У Метан → нитрометан → метиламин Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y 1) HNO ₂ 2) N ₂ 3) HNO ₃ 4) H ₂ 5) H ₂ O 49. Дана схема превращений веществ: Х У Метиламин → метанол → хлорметан Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y		
1) С₀H₃NO₂ + А1 + КОН → 2) С₀H₃NO₂ + Zn + HCl(избыток) → 3) С₀H₃NO₂ + HNO₃ → 4) С₀H₃Cl + HNO₃ → 5) С₀H₃Br + NH₃(избыток) → 3) С₀H₃NO₂ + HNO₃ → 46. Выберите два вещества, из которых можно получить хлорид метиламмония в одну стадию: 1) метиламин 2) метанол 3) диметиламин 4) азот 5) хлорметан 47. Выберите два вещества, с которыми может прореагировать гидросульфат метиламмония 1) вода 2) аммиак 3) хлорид триметиламмония 4) гидроксид калия 5) сульфат бария 48. Дана схема превращений веществ: ———————————————————————————————————		
1) метиламин 2) метанол 3) диметиламин 4) азот 5) хлорметан 47. Выберите два вещества, с которыми может прореагировать гидросульфат метиламмония 1) вода 2) аммиак 3) хлорид триметиламмония 4) гидроксид калия 5) сульфат бария 48. Дана схема превращений веществ: $ \begin{array}{ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	1) $C_6H_5NO_2 + Al + KOH \rightarrow$ 2) $C_6H_5NO_2 + Zn + HCl(избыток) \rightarrow$ 3) $C_6H_5NO_2$	
1) вода 2) аммиак 3) хлорид триметиламмония 4) гидроксид калия 5) сульфат бария 48. Дана схема превращений веществ:		
метан \rightarrow нитрометан \rightarrow метиламин Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y 1) HNO2 2) N2 3) HNO3 4) H2 5) H2O 49. Дана схема превращений веществ: $ \begin{array}{ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$		
Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y 1) HNO $_2$ 2) N $_2$ 3) HNO $_3$ 4) H $_2$ 5) H $_2$ O 49. Дана схема превращений веществ: $ \begin{array}{ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$		
X Y метиламин \to метанол \to хлорметан Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y	Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y	
Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y		
	Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y	



Г) фенол и толуол5) CuO

56. Установите соответствие между формулой вещества и окраской лакмуса в ее водном растворе

 ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА
 ОКРАСКА ЛАКМУСА

 А) С₀Н₃NHС₀Н₅
 1) красный

 Б) СН₃-О-СН₃
 2) синий

 В) С₂Н₅ОН
 3) фиолетовый

57. Установите соответствие между амином и продуктом его взаимодействия с соляной кислотой

	ПРОДУКТ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ
РЕАКТИВ	1) [CH ₃ NH ₃]Cl
1) (CH ₃) ₃ N	2) $[(C_6H_5)_2NH_2]Cl$
2) $(C_2H_5)_2NH$	3) [(CH ₃) ₃ NH]Cl
3) C ₆ H ₅ NH ₂	4) $[C_6H_5NH_3]Cl$
4) CH ₃ NH ₂	$5) \left[C_2 H_5 N H_2 C_2 H_5 \right] C l$
	6) [(CH ₃) ₂ NH ₂]Cl

58. Установите соответствие между исходными веществами и возможным(и) органическим(и) продуктом(ами) этой реакции

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА A) CH ₃ OH+NH ₃ Б) CH ₃ NH ₂ +HNO ₂ B) C ₆ H ₃ NH ₂ +Br ₂ (водн) Г) CH ₃ NH ₂ +C ₂ H ₅ Cl	ПРОДУКТ(Ы) РЕАКЦИИ 1) CH ₃ OH+NO ₂ +H ₂ O 2) [C ₆ H ₅ NH ₃]Br+HBr 3) CH ₃ OH+N ₂ +H ₂ O 4) C ₆ H ₂ Br ₃ NH ₂ +3HBr 5) CH ₃ NH ₂ C ₂ H ₅ Cl 6) CH ₃ NH ₂ +H ₂ O
--	---

59. Установите соответствие между исходными веществами и возможным(и) органическим(и) продуктом(ами) этой реакции

	ПРОДУКТ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ
ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА	1) анилин
1) $C_6H_5NO_2 + Fe + HCl$	2) хлорид фениламмония
2) $CH_3CH_2NO_2 + Zn + HCl$	3) этиламин
3) $C_6H_5NO_2 + Al + NaOH$	4) хлорид этиламмония
4) CH ₃ CH ₂ NH ₂ + CH ₃ Cl	5) хлорид пропиламмония
	6) хлорид метилэтиламмония

60. Установите соответствие между исходными веществами и возможным(и) органическим(и) продуктом(ами) этой реакции

	ПРОДУКТ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ
ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА	1) диметиламин
A) $C_2H_5OH + C_2H_5NH_2$	2) метилэтиламин
\overline{b}) $C_6H_5Cl + NH_3$	3) аминобензол
B) $2C_2H_5OH + NH_3$	4) диэтиламин
Γ) $(C_2H_5)_2NH + CH_3OH$	5) метилдиэтиламин
	б) триэтиламин
	, ·

61. Установите соответствие между формулой вещества и окраской индикатора в его водном растворе

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

A) C₂H₅ONa

Б) C₂H₅OH

B) $C_6H_5NH_2$ Γ) $(C_2H_5)_2NH$ ОКРАСКА МЕТИЛОРАНЖА

- 1) красный
- 2) желтый
- 3) оранжевый

62. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения

63. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения

64. Навеску неизвестного азотсодержащего соединения массой 10,7 г сожгли в избытке кислорода и получили 15,68 л углекислого газа, 8,1 г воды и 1,4 г азота. Определите молекулярную формулу данного соединения и его структуру, если известно, что оно имеет циклическое строение, содержит только один заместитель в кольце, а также реагирует с азотистой кислотой с выделением газа.