1. Eng kuchsiz asosni toping.
2. Metiletilamin
3. Fenilamin
4. Metilamin
5. Qaysi moddalarni ketma-ket qo‘llash yordamida metilamin va butan aralashmasidan metilaminni ajratib olish mumkin?
   1. NaOH;
   2. Br2;
   3. HCl;
   4. KMnO4 a) 2,4

b) 4,1

c) 3,1

1. 248g metilamin yondirilganda necha litr (n. sh.) azot hosil boladi? a) 89.2

b) 44.8

c) 67.2

1. Tarkibi *C*4*H*11*N* bo‘lgan aminlar izomerlari sonini aniqlang.
2. 5
3. 3
4. 8
5. Keltirilgan moddalarning asoslik xossalari kamayib borish tartibida joylashtirilgan qatorni tanlang.

1) ammiak; 2) suv; 3) metilamin; 4) etilamin; 5) trimetilamin; 6) triizopropilamin

a) 1,2,3,4,5,6

b) 6,5,4,3,1,2

c) 2,3,1,5,4,6

1. Amin keltirilgan javobni ko’rsating.

a) C2H5OH

b) C2H5NH2

c) C2H5NO2

1. Ikkilamchi aminni ko’rsating.
2. Trimetilamin
3. Metilamin
4. Dimetilamin
5. Qaysi moddada asoslik xossasi kuchliroq namoуon etiladi?
6. Metilamin
7. Anilin
8. Ammiak
9. Anilin uchun sifat reaksiyasi?
10. Bromlash
11. Gidrogenlash
12. Xlorlash
13. Metilamin uchun xos bo’lmagan fikrni ko’rsating.
14. O’tkir ammiak xidli
15. Suyuqlik
16. Suvda yaxshi eriydi
17. Aminlar yonganida hosil bo’ladigan moddalarni aniqlang?
18. Suv, azot(II) oksidi, azot
19. Azot(I) oksidi, ammiak, karbonat angidrid
20. Suv, azot, karbonat angidrit
21. Etilamin bilan reaksiyaga kirishmaydigan moddani ko’rsating?
22. Sulfat kislota
23. Sirka kislota
24. Natriy gidroksid
25. Aminlar qaysi anorganik modda hosilasi hisoblanadi?
26. Ammiak
27. Amid
28. Azid
29. Metilamin aminlarning qaysi turiga kiradi?
30. Birlamchi
31. Ikkilamchi
32. Uchlamchi
33. Fenilaminning tarixiy nomini ko’rsating?
34. Alanine
35. Anilin
36. Toluidin
37. Anilin qaysi zarracha bilan reaksiyaga kirishadi?
38. H+
39. OH-
40. R.
41. Metilamin va proton orasida qanday kimyoviy bog’ hosil bo’ladi?
42. Donor-akseptor bog’
43. Qutbli kovalent
44. Qutbsiz kovalent
45. Anilin va brom reaksiyasi natijasida nima hosil bo’ladi?
46. Cho’kma
47. Eritma rangi o’zgaradi
48. Gaz
49. Aminlar yonganida qanday azot saqlovchi mahsulot hosil bo’ladi?
50. Azot
51. Azot (I) oksidi
52. Azot (IV) oksidi
53. Qaysi reaksiya asosida nitrobenzoldan anilin olish mumkin?
54. Oksidlanish
55. Kolbe reaksiyasi
56. Zinin reaksiyasi
57. Azot saqlovchi birikmalardan nima tayyorlashda ishlatiladi?
58. Bo’yoqlar
59. Polimerlar
60. Smola
61. To’yingan uglevodorodlarga nitrat kislorod ta’sir ettirish orqali qanday birikmalar olinadi?
62. Aminlar
63. Nitrobirikmalar
64. aromatik aminlar
65. Nitrobirikmalar qaytarilganda qanday moddalar olish mumkin.
66. nitrobirikma va suv
67. birlamchi amin va suv
68. ikkilamchi amin va suv

24.21,7 g metilamin olish uchun n.sh.da qancha hajmdagi vodorod gazi kerak bo’ladi?

a) 0,47 l

b) 7,704 l

c) 47,04 l

1. Oqsil [strukturasining qizdirish](https://fayllar.org/eqyox2016pdf-qizdirish-asboblari.html), radiatsiya, kuchli kislota, ishqorlar ta’sirida buzilishi … ataladi?
2. polikondensatsiyalash
3. polimerlanish
4. denaturatsiyalanish
5. Aminokislotalarning polikondensatlanishidan qanday toifadagi moddalar hosil bo’ladi?
6. oqsillar
7. aminlar
8. nitrobirikmalar
9. Polimer hosil qiladigan quyi molekulyar moddalar qanday nomlanadi?
10. dimerlar
11. monomerlar
12. aminlar
13. Tarkibida 10 tagacha aminokislotalar saqlagan yuqori molekulyar birikmalar qanday nomlanadi?
14. polipeptidlar
15. proteinlar
16. oqsillar
17. Yuqori haroratga chidamli, benzin va moyning yonishi ta’sir etmaydigan polimerni aniqlang?
18. butadiyen kauchuk
19. Izopren kauchuk
20. xlopren [kauchuk](https://fayllar.org/4-mashgulot-mavzu-spirtli-bijgish-va-bu-protsessni-qozgatuvchi.html)
21. Aminlar havoda yonganda qanday mahsulotlar hisoblanadi?

a) CO2 va H2O

b) N2, CO2 va H2O

c) N2 va H2O

1. Hozirgi kunda qurilishda ishlatiladigan linoleum qaysi polimer asosida olinadi?
2. polipropilen
3. polietilen
4. polivinilxlorid
5. Sintetik kauchukning monomeri nima?
6. butadiyen-1,3
7. izopren
8. pentadiyen-1,2
9. Saxarozaning gidrolizida hosil bo’ladigan moddalarni aniqlang?
10. 2 mol glukoza
11. glyukoza va fruktoza
12. glyukoza va maltoza
13. Tartib raqami 36 ga teng bo‘lgan elementda nechta to‘lgan pog‘ona va pog‘onachalar bor?
14. 3 va 8;
15. 3 va 7;
16. 2 va 6;
17. 3 va 6;
18. Tartib raqami 20 ga teng bo‘lgan elementda nechta to‘lgan pog‘ona va pog‘onachalar bor?
19. 2 va 6;
20. 2 va 7;
21. 3 va 6;
22. 2 va 8;
23. Tartib raqami 25 ga teng bo‘lgan elementda nechta toq elektron bor?
24. 3;
25. 4;
26. 5;
27. 6;
28. Tartib raqami 28 ga teng bo‘lgan elementda nechta toq elektron bor?
29. 2
30. 3
31. 4
32. 5
33. Orbital kvant soni 3 ga teng bo‘lgan pog‘onachaga eng ko‘pi bilan nechta elektron sig‘adi?

a) 30;

b) 26;

c) 34;

d) 22;

1. Orbital kvant soni 2 ga teng bo‘lgan pog‘onachaga eng ko‘pi bilan nechta elektron sig‘adi?

a) 26;

b) 34;

c) 18;

d) 10;

1. Orbital kvant soni 0 ga teng bo‘lgan pog‘onachaga eng ko‘pi bilan nechta elektron sig‘adi?

a) 32;

b) 18;

1. 8;
2. 2;
3. Yuqori oksidining umumiy formulasi EO3 bo‘lgan elementlarning vodorodli birikmalarining umumiy formulasini toping.
4. EH3;
5. EH4;
6. EH;
7. Yuqori oksidining umumiy formulasi E2O5 bo‘lgan elementlarning vodorodli birikmalarining umumiy formulasini toping.

d) H2E;

1. EH4;

a) EH3;

1. EH;
2. H2E;
3. Yuqori oksidining umumiy formulasi EO2 bo‘lgan elementlarning vodorodli birikmalarining umumiy formulasini toping.
4. EH;

a) EH4;

1. EH3;
2. H2E;
   * 1. Mendeleyev elementlar davriy jadvalidagi II A guruhda joylashgan element atomlarida tartib raqam ortishi bilan quyidagi xususiyatlar qanday o‘zgaradi?
        1. tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni; 2) elektron qavatlar soni; 3) atom radiusi; 4) protonlar soni; 5) ionlanish potensiali.
3. o‘zgarmaydi; 2, 3, 4-kamayadi; 5-ortadi;
4. 1-kamayadi; 2, 4-ortadi; 3, 5-o‘zgarmaydi;
5. 1- o‘zgarmaydi; 2, 3, 4- ortadi; 5- kamayadi;
6. 1- o‘zgarmaydi; 2, 4 – ortadi; 3,5- kamayadi;
   * 1. Mendeleyev elementlar davriy jadvalidagi asosiy guruhda joylashgan elementlarda tartib raqam ortishi bilan qaysi xossalar kuzatiladi?
        1. atom radiusi; 2) elektromanfiylik; 3) metallik; 4) metallmaslik; 5) atom massasi.
7. 1,3,5 – ortadi, 2,4 – kamayadi;
8. 1,4 – kamayadi, 2,3,5 – ortadi;
9. 1,3,5 – kamayadi, 2,4 – ortadi;
10. 1,2,3 – kamayadi, 4,5 – ortadi;