

60710500-Energetika
Kimyo fanidan savollar (2 semestr)

1. Lomonosovning korpuskulyar nazariyasi.
2. Oksidlar.
3. Atomlarning elektron tuzilishi.
4. 10,7 gr ammoniy xlorid parchalanganda qancha ammiak hosil bo'lishini hisoblang?
5. Marganets (IV) oksid qizdirilganda MnO_2 tarkibli oksid va kislorod hosil bo'ldi. 8 gr kislorod olish uchun necha gr MnO_2 qizdirilisi kerak?
6. Moddalar massasining saqlanish qonuni.
7. Asosli oksidlar.
8. Fizikaviy va kimyoviy hodisalar.
9. 4,6 gr natriy gidroksid sulfat kislota bilan reaksiyaga kirishsa qancha gramm tuz hosil bo'ladi?
10. Kumish, magniy, brom, titan atomlarining elektron formulasini tuzing.
11. Moddalar massasining saqlanish qonuni.
12. Asosli oksidlar.
13. Fizikaviy va kimyoviy hodisalar.
14. 4,6 gr natriy gidroksid sulfat kislota bilan reaksiyaga kirishsa qancha gramm tuz hosil bo'ladi?
15. Kumish, magniy, brom, titan atomlarining elektron formulasini tuzing.
16. Karrali nisbatlar qonuni, hajimiy nisbatlar qonuni.
17. İzotoplar va izobarlar.
18. Oksidlarning olinish reaksiyalari.
19. 24,5 gr ortofosfat kislota olish uchun qancha fosfat angidrid suv bilan reaksiyaga kirishadi?
20. 11,2 gr kaliy gidroksid olish uchun qancha kaliy oksid cuvda erishi kerak?
21. Nisbiy atom massa va nisbiy molekulyar massa.
22. I guruh elementlari.
23. Radioaktivlik hodisasi.
24. 22,4 gr kaliy gidroksid hosil qilish uchun qancha kaliy metallı kerak bo'ladi?
25. 8 gr SO_2 da modda miqdori qanday?
26. Yadro, elektron, neytron va proton.
27. II guruh elementlari.
28. Ionli bog'lanish.
29. Bariy gidroksidka 19,6 gr sulfat kislota ta'sir ettirip qancha cho'kma olish mumkin?
30. Astat, reniy elementlerining elektron konfiguratsiyasini yozing
31. Atomlar va molekularlar.
32. Kislorod va oltinkukirt.
33. Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalari.
34. Laboratoriyada vodorod xlorid osh tuzga konsentirlangan kislota ta'sir ettirip olinadi. 1 gr natriy xloriddan qancha gr vodorod xlorid olish mumkin?
35. Kaltsiy, altın, osmiy elementlerining elektron tuzilisın yozing
36. Mol - modda muqdarı birliđi.
37. Gazlarning molyar hajimi.

38. Termokimyoviy tenglamalar.
39. 54 gr suv hosil bo'lsa, qanch gramm mis (II) gidroksid parchalangan?
40. 10 gramm Na_2SO_4 olish ushın qancha gramm H_2SO_4 va qancha gramm NaOH zarurligini hisoblab chiqing.
41. V guruh elementlariga xarakteristika.
42. Ekvivalentler qonuni.
43. Ekzotermik reaksiya.
44. Quyidagi moddalarning hosil bo'lish reaksiyalarini yozing?



45. Kontsentratsiyasi 1,5 mol/litr bo'lgan 3,1 litr eritma tarkibida qancha kilogramm alyuminiy sulfat bor.
46. Ekvivalentler qonuni.
47. Endotermik reaksiya.
48. Kimyoviy formulalar va tenglamalar.
49. 0,5 mol uglerodta qancha atom bo'lishi mumkin?
50. Metan gazi yonganda 72 g suv bug'i hosil bo'ldi.
Reaksiya tenglamasini yozing va qancha gramm metan yonganligini hisoblang?
51. Valentlilik.
52. Galogenler. Galogenlarning tabiyatda uchirashi, olinisi va qullanishi.
53. Fizikaviy va kimyoviy jarayonlar.
54. 1,84 gr dolomit parchalanganda 0,56 gr kaltsiy oksid, 0,88 gr karbonat angidrid hosil bo'lsa, qancha gramm magniy oksid hosil bo'lgan?
55. Temir, mis, bariy elementlarining elektron konfiguratsiyasi
56. Tuzlarning gidrolizi.
57. Oksidlanish qaytarilish reaksiyalarining tenglamalarini tuzish.
58. Toza moddalar va aralashmalar
59. 4,34 gramm simob (II) oksid parchlansa qancha simob hosil bo'ladi?
60. 20 gramm Na_2SO_4 olish uchun necha gramm H_2SO_4 va necha gramm NaOH kerak bo'lishini hisoblang?
61. Ishqoriy metallar.
62. Kovalent bog'lanish.
63. Katta va kichik davrlar.
64. 40 gramm mis (II) oksid hosil qilish uchun qancha mis va kislorod kerak?
65. 5,6 litr vodorod olish uchun xlorid kislotada qancha rux metalini eritish kerak?
66. D.İ.Mendeleevning davriy qonuni va kimyoviy elementlarning davriy sisteması.
67. Ishqoriy er metalları.
68. Kimyoviy reaksiyalar tezligi.
69. Temir sulfid olishda 168 gramm temirga qancha oltinkukirt birikadi?
70. SO_3 , Al_2O_3 oksidlerining molekulyar massasını hisoblang?
71. s-, p-, d-, f- elementlar.

72. Ionli bog'lanish.
73. Kimyoviy reaksiyalar turlari.
74. Kaliy permanganat qizdirilganda kislorod va boshqa moddalar hosil bo'ladi. Agar 16 gramm kislorod ajralip chiqqan bo'lsa, necha gramm kaliy permanganat qizdirilgan?
75. Tellur, reniy elementlarining elektron konfiguratsiyasini yozing?.
76. IV guruh elementlariga xarakteristika.
77. Elektrolitlik dissotsiatsiya nazariyasi.
78. Vodorodli bog'lanish.
79. 20 gramm mis (II) oksidni tuzga aylantirish uchun qancha sulfat kislota kerak?
80. Laboratoriyada HCl osh tuziga konts H_2SO_4 ta'sir ettirib olinadi. 8 gr osh tuzidan necha gr HCl olish mumkin?
81. Kimyoviy reaksiya turlari.
82. III guruh elementlariga xarakteristika
83. Vodorodli bog'lanish.
84. Aktiv metallar yondirilganda peroksidlar hosil bo'ladi. 156 gramm kaliy yonganda hosil bo'lgan peroksiddan qancha kaliy peroksid olishga bo'ladi?
85. Kontsentratsiyasi 1,5 mol/litr bo'lgan 3,1 litr eritma tarkibida necha kg alyuminiy sulfat bor?
86. Kovalent bog'lanish.
87. M.V.Lomonosovning korpuskulyar nazariyasi.
88. Elektrolitlik dissotsiatsiya sabablari. Dissotsiatsiya da'rajasi.
89. 2,5 mol alyuminiydi oksidga aylantirish uchun qancha kislorod kerak?
90. Azot va fosfor kislotalarining struktura formulasini yozing?
91. Bosh kvant son.
92. III-guruh elementlari.
93. Kimyoviy formulalar boyicha hisoblashlar.
94. 200 gramm ohak tosh parchalanishidan qancha so'ndirilmagan ohak hosil bo'ladi?
95. Laboratoriyada vodorod xlorid osh tuziga kontsentrlangan sulfat kislota ta'sir ettirip olinadi. Reaksiya tenglamsini yozing?.
96. Orbital kvant son.
97. Kislotalarning olinishi.
98. VI guruh elementlariga xarakteristika.
99. Massasi 16,4 gramm bo'lgan natriy fosfat olish uchun qancha natriy gidroksid kerak?
100. 22,4 gr kaliy gidroksid olish uchun qancha kaliy metali kerak?