

70. При взаимодействии 1 моль гидроксида натрия с избытком азотной кислоты образуется ... моль соли.
1) 1 2) 2 3) 3 4) 0,5
71. Между какими веществами возможно взаимодействие?
1) Cu и HCl 3) CuSO₄ и HCl
2) CuO и HCl 4) H₂SO₄ и HCl
72. Взаимодействие между магнием и хлороводородной кислотой (соляной) относится к реакциям
1) соединения 2) разложения 3) замещения 4) обмена
73. Коэффициент перед формулой хлороводородной кислоты в уравнении реакции с Ca(OH)₂ — это
1) 1 2) 2 3) 3 4) 4
74. Укажите формулу гидроксида кальция
1) KOH 2) Ca(OH)₂ 3) CaO 4) K₂O
75. NaOH относят к классу
1) оснований 3) солей
2) кислот 4) оксидов
76. Основания реагируют с ... и ...
1) кислотами 3) с кислотными оксидами
2) основаниями 4) с основными оксидами
77. Ca(OH)₂ можно получить при взаимодействии ... и ...
1) металла с водой 3) оксида металла с водой
2) металла с кислотой 4) оксида металла с кислотой
78. Гидроксид меди может взаимодействовать с
1) NaOH 2) CaO 3) H₂SO₄ 4) H₂O
79. При умеренном нагревании разлагается
1) гидроксид калия 3) гидроксид меди
2) гидроксид натрия 4) гидроксид бария
80. Сульфат кальция — это
1) K₂SO₄ 2) CaSO₄ 3) K₂S 4) CaS