

вставляют пробку с трубкой и термометром и регулируют термометр все время таким образом, чтобы конец марли был погружен в жидкость, а шарик термометра находился над поверхностью жидкости. Затем заменяют ледяную воду водой с температурой 24–26 °С и наблюдают за температурой кипения.

Если атмосферное давление ниже 760 мм, то к наблюдаемому значению прибавляют 0,35 °С на каждые 10 мм рт. ст., если оно выше – вычитают.

Кислотность. 10 мл субстанции встряхивают в делительной воронке с 10 мл ледяной воды. К 5 мл водного слоя прибавляют 1 каплю раствора бромтимолового синего. Окраска раствора должна измениться от прибавления не более 50 мкл 0,05 М раствора натрия гидроксида.

Нелетучий остаток. Не более 0,01 %. 10 мл субстанции испаряют при комнатной температуре в предварительно взвешенном бюксе; остаток высушивают при температуре 105 °С до постоянной массы. Остаток не должен иметь постороннего запаха.

Хлориды. К 10 мл этанола прибавляют 3 капли 0,1 М раствора серебра нитрата, охлаждают до 0 °С. К полученному прозрачному раствору прибавляют 0,5 мл охлаждённой той же температуры субстанции; сразу после прибавления не должна наблюдаться опалесценция.

Количественное определение. Определение проводят методом титриметрии.

В толстостенную колбу с притёртой стеклянной пробкой помещают 50,0 мл 0,5 М спиртового раствора калия гидроксида, взвешивают. Прибавляют 1,5 мл охлаждённой субстанции, взвешивают, закрывают пробкой, помещают в сетчатую корзину, которую погружают в водяную баню при комнатной температуре. Нагревают водяную баню до кипения и выдерживают корзину в ней в течение 30 мин. Охлаждают до комнатной температуры и титруют 0,5 М раствором хлористоводородной кислоты до обесцвечивания (индикатор – 2 капли 1 % раствора фенолфталеина).