

рН. От 3,8 до 7,6 (1 % раствор при температуре 55 °С, ОФС «Ионометрия», метод 3).

Электропроводность. Не более $1 \text{ мСм} \cdot \text{см}^{-1}$ (1 % раствор при температуре $30 \pm 1,0$ °С, ОФС «Электропроводность», без использования температурного компенсатора).

Серы диоксид. Не более 0,005 % (50 ppm). Определение проводят методом титриметрии.

В круглодонную колбу вместимостью 1 л помещают 50 г субстанции, прибавляют 250 мл воды и выдерживают в течение 15 мин для набухания. Прибавляют еще 250 мл воды, 25 мл фосфорной кислоты и подвергают смесь перегонке с водяным паром. Отгон собирают в приемник со 150 мл воды. Перегонку проводят в течение 1 ч, регулируя струю водяного пара таким образом, чтобы получилось около 400 мл отгона.

К отгону прибавляют 1,0 мл 0,1 % раствора крахмала и титруют 0,05 М раствором йода до синего окрашивания.

1 мл 0,05 М раствора йода соответствует 3,203 мг серы диоксида SO_2 .

Пероксиды. Не более 0,001 % (10 ppm). Определение проводят с использованием пероксидных тест-полосок. Используют готовые полоски с соответствующей шкалой от 0 до 25 ppm.

Органический окислительно-восстановительный индикатор тест-полоски при окислении приобретает синее окрашивание. Интенсивность окраски пропорциональна количеству пероксида и для определения его концентрации может сравниваться с цветовой шкалой, прилагаемой к тест-полоскам.

Пригодность испытания. Погружают тест-полоску на 1 с в эталонный раствор водорода пероксида (10 ppm H_2O_2). Вынимают тест-полоску, стряхивают избыток жидкости и через 15 с сравнивают с цветовой шкалой. Цвет тест-полоски должен соответствовать концентрации 10 ppm. В противном случае испытание является недействительным.