

СО галловой кислоты. Допускается обнаружение дополнительных зон.

2. К 1 мл настойки прибавляют 5 мл воды и 1 мл железа(III) хлорида раствора 5 %, должно наблюдается темно-зелёное окрашивание (дубильные вещества).

3. 1,5 мл настойки помещают в выпарительную чашку и выпаривают на кипящей водяной бане досуха. Сухой остаток растворяют в 2 мл воды. Полученный раствор пропускают через колонку размером $0,5 \times 2$ см, заполненную алюминия оксидом нейтральным. К фильтрату прибавляют 0,1 мл натрия карбоната раствора 2 % 0,2 мл 2,6-дихлорхинонхлоримида раствора 1 %. Наблюдается синее окрашивание (арбутин).

4. К 1 мл настойки прибавляют 2 мл реактива Фелинга и нагревают до кипения. Выпадает кирпично-красный осадок (восстанавливающие сахара).

Сухой остаток. Не менее 0,28 % (ОФС «Настойки»).

Плотность. От 0,890 до 0,910 (ОФС «Плотность»).

Тяжелые металлы. Не более 0,001 % (ОФС «Настойки»).

***Метанол и 2-пропанол.** Не более 0,05 % метанола и не более 0,05 % 2-пропанола. В соответствии с требованиями ОФС «Определение метанола и 2-пропанола» (*контролируется в течение технологического процесса).

Микробиологическая чистота. В соответствии с требованиями ОФС «Микробиологическая чистота».

Количественное определение. Содержание суммы фенольных соединений в пересчете на галловую кислоту в настойке должно быть не менее 0,80 %.

Приготовление растворов.

Раствор СО галловой кислоты. Около 0,05 г (точная навеска) галловой кислоты помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл, прибавляют 50 мл