**Трибромфенолята висмута и ФС**

**висмута оксида комплекс**

**Трибромфенолята висмута и**

**висмута оксида комплекс**

**Bismuthi tribromphenolas and**

**bismuthi oxidum complex Взамен ФС 42-2556-88**

Бис(2,4,6-трибромфенолят) гидроксид висмута(III)—оксид висмута(III) (1/1)



|  |  |
| --- | --- |
| C12H5BiBr6O3Bi2O3 | М.м. 1351,6 |

Cодержит не менее 50,0 % и не более 55,0 % висмута оксида Bi2O3C16H25NO2·HCl

**Описание.** Мелкий аморфный порошок жёлтого цвета со слабым своеобразным запахом.

**Растворимость**. Практически нерастворим в воде, спирте 96 %, эфире и хлороформе.

**Подлинность**

*1. Качественная реакция.* 0,1 г субстанции взбалтывают с 5 мл воды и прибавляют 1 мл натрия сульфида; должно появиться чёрное окрашивание.

*2. Качественная реакция.* 0,1 г субстанции взбалтывают с 5 мл 10 % раствора натрия гидроксида и фильтруют. К фильтрату прибавляют концентрированную хлористоводородную кислоту; должен образоваться белый хлопьевидный осадок.

**Свободный трибромфенол.** 0,5 г субстанции взбалтывают в течение полминуты с 5 мл спирта 96 % и фильтруют. 1 мл фильтрата смешивают с 15 мл воды; раствор должен оставаться прозрачным в течение 15 мин.

**Мышьяк, теллур.** 1 г субстанции помещают в фарфоровый тигель, прибавляют 3 мл азотной кислоты, осторожно выпаривают и прокаливают. Остаток растворяют в 5 мл хлористоводородной кислоты, переносят в пробирку и прибавляют 5 мл раствора натрия гипофосфита. Пробирку помещают в кипящую водяную баню и нагревают в течение 15 мин. Не должно быть ни побурения (мышьяк), ни почернения (теллур) раствора.

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

**Количественное определение.** Около 0,3 г (точная навеска) субстанции помещают в грушевидную колбу вместимостью 50 мл, прибавляют 2 мл азотной кислоты, 3 мл 30 % раствора хлорной кислоты и содержимое колбы кипятят на сетке до получения объёма жидкости 3,5±0,5 мл. В процессе минерализации допустимо выпадение осадка, растворяющегося при дальнейшем кипячении. Минерализацию считают законченной, когда раствор становится почти бесцветным и выделяются пары хлорной кислоты. Если после охлаждения раствор окрашен, возобновляют минерализацию до получения бесцветного раствора после охлаждения.

Раствор количественно переносят в коническую колбу вместимостью 500 мл, разводят водой до объёма 300 мл, прибавляют 0,5 мл 0,1 % раствора пирокатехинового фиолетового или 0,1 % раствора ксиленолового оранжевого и титруют 0,05 М раствором натрия эдетата до перехода синей или красной окраски в жёлтую.

1 мл 0,05 М раствора натрия эдетата соответствует 11,65 мг висмута оксида Bi2O3.

**Хранение.** В защищённом от света месте.