

---

**Калия перманганат**

**ФС.2.1.0018.15**

**Калия перманганат**

**Kalii permanganas**

---

Перманганат калия

$\text{KMnO}_4$

М.м. 158,03

Содержит не менее 99,0 % калия перманганата  $\text{KMnO}_4$ .

**Описание.** Тёмно-фиолетовые или красно-фиолетовые кристаллы или мелкокристаллический порошок с металлическим блеском.

\*При взаимодействии калия перманганата с некоторыми органическими или легко окисляющимися веществами может произойти взрыв.

**Растворимость.** Растворим в воде, легко растворим в кипящей воде.

**Подлинность**

1. *Качественная реакция.* 20 мг субстанции растворяют в 20 мл воды и перемешивают. К 5 мл полученного раствора прибавляют 1 мл серной кислоты разведенной 16 % и 1,5 мл водорода пероксида раствора разведённого; раствор должен обесцветиться.

2. *Качественная реакция.* 0,5 г субстанции растворяют в 20 мл воды, прибавляют 2 мл спирта 96 %, кипятят до полного обесцвечивания раствора и фильтруют. Объем фильтрата доводят водой до 25 мл и перемешивают; полученный раствор дает характерную реакцию А на калий (ОФС «Общие реакции на подлинность»).