

## Соединения йода

1. Йодид водорода (HI). Бесцветный удушливый, легко разлагающийся газ. Обычно существует в виде едких водных растворов (йодистоводородная кислота), которые в концентрированном виде "дымят" на влажном воздухе. Применяется в органическом синтезе в качестве восстановителя или как среда для фиксации йода.

2. Йодноватая кислота (HIO<sub>3</sub>) и ее ангидрид (I<sub>2</sub>O<sub>5</sub>) существуют в виде призматических кристаллов или в водных растворах. Используются в медицине или в качестве абсорбирующего агента в противогазах.

3. Перйодная кислота (HIO<sub>4</sub>·2H<sub>2</sub>O). Обладает такими же свойствами, как йодноватая кислота

Источник: "Пояснения к Товарной номенклатуре внешнеэкономической деятельности Российской Федерации (ТН ВЭД России)" (подготовлены ГТК РФ) (том 1, разделы I - VI, группы 1 - 29)

---

Источник: <https://alexeyborisov.ru/enc/13414/>