

Соединения азота

1. Азид водорода (азотистоводородная кислота) (HN_3). Бесцветная токсичная жидкость с удушливым запахом; хорошо растворяется в воде; неустойчива, обладает взрывчатыми свойствами. Ее соли (азиды) включаются в товарную позицию 2850, а не в подгруппу V.

2. Оксид диазота (гемиоксид азота) (N_2O). Сладковатый газ, растворимый в воде, обычно хранится в жидком виде. В газообразном состоянии применяется в качестве анестезирующего средства, а в жидком и твердом состояниях используется в качестве хладоагента.

3. Диоксид азота (нитроксил, нитрозные пары, "пероксид азота") (NO_2). При температуре 0 град. С представляет собой бесцветную жидкость, при более высоких температурах приобретает оранжево-коричневый цвет; точка кипения при температуре около 22 град. С (при этом выделяет красные пары). Является наиболее устойчивым оксидом азота. Представляет собой сильный окислитель

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/218/>