

28.08 - Азотная кислота; сульфазотные кислоты.**(А) АЗОТНАЯ КИСЛОТА**

Азотную кислоту (HNO_3) в основном получают путем окисления аммиака в присутствии катализатора (платины, железа, хрома, висмута или оксидов марганца и т.п.) или же непосредственно соединяют азот и кислород в электродуговой печи, в результате чего получающийся оксид азота окисляется. Ее можно получить, действуя серной кислотой (можно в сочетании с дисульфатом натрия) на природный нитрат натрия; примеси (серная или соляная кислота, нитрозные пары) удаляются дистилляцией и горячим воздухом.

Азотная кислота – это бесцветная или желтоватая токсичная жидкость. В концентрированном виде (дымящая азотная кислота) выделяет желтоватые нитрозные пары. Поражает кожу и разрушает органические материалы; является мощным окислителем. Хранится в стеклянных или керамических бутылках для кислот или в алюминиевых сосудах.

Применяется в производстве нитратов (серебра, ртути, свинца, меди и т.д.), органических красителей, взрывчатых веществ (нитроглицерин, коллоксилин, тринитротолуол, пикриновая кислота, гремучая ртуть, или фульминат ртути, и т.п.); для травления металлов (особенно для травления чугуна); гравировки по меди; рафинирования золота и серебра.

(Б) СУЛЬФОАЗОТНЫЕ КИСЛОТЫ

Сульфазотные кислоты представляют собой смеси в определенных пропорциях (например, в равных частях) концентрированных азотной и серной кислот. Они представляют собой вязкую жидкость с сильными коррозионными свойствами, хранятся в барабанах из листового железа.

Они применяются, в частности, для нитрования органических соединений в производстве синтетических красителей и в производстве нитроцеллюлозы и взрывчатых веществ.

В данную товарную позицию **не включаются**:

- (а) аминосульфоновая кислота (сульфаминовая кислота) (**товарная позиция 28.11**) (не путать с описанными выше сульфазотными кислотами);
- (б) азид водорода, азотистая кислота и различные оксиды азота (также **товарная позиция 28.11**).