



НА́ТРИЯ НИТРА́Т

Авторы: Л. Ю. Аликберова

НА́ТРИЯ НИТРА́Т (натриевая селитра, натронная селитра, чилийская селитра), натриевая соль азотной кислоты, NaNO_3 . Н. н. – бесцветное гигроскопичное кристаллич. вещество; $t_{\text{пл}}$ 308 °С (выше этой темп-ры разлагается на NaNO_2 и O_2), плотность 2260 кг/м³. Хорошо растворяется в воде (88 г NaNO_3 в 100 г H_2O при 20 °С), глицерине, жидком NH_3 ; плохо – в этаноле, метаноле, ацетоне. При высокой темп-ре NaNO_3 – сильный окислитель; в растворе восстанавливается атомарным водородом (в кислотной среде до нитрита, в щелочной – до аммиака).

Н. н. встречается в природе в виде минерала чилийской селитры (нитронатрит). Получают поглощением нитрозных газов (смесь NO и NO_2) раствором Na_2CO_3 или NaOH , обменным взаимодействием $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ с Na_2SO_4 , выделяют из природных залежей (выщелачивание, кристаллизация). Применяют как удобрение, компонент закалочных ванн («воронение» поверхности металла) в металлообрабатывающей пром-сти, жидких солевых хладагентов (селитряная смесь), теплоаккумулирующих составов, окислитель (во взрывчатых веществах, ракетных топливах, пиротехнич. составах, в произ-ве стекла), для получения солей Na и нитритов, как консервант пищевых продуктов.

Литература

Лит. см. при ст. [Натрия галогениды](#).

Processing math: 0%