



Домашнее
задание по
теме «Азот»

Фриц Габер

9 декабря 1868 — 29 января 1934

Немецкий химик, лауреат Нобелевской премии по химии (1918), которую Габер получил за его вклад в осуществление синтеза аммиака, необходимого для производства удобрения и взрывчатки. Также Габер занимался реакциями горения, выделения золота из морской воды, адсорбционными эффектами, электрохимией и исследованиями свободных радикалов.



Аммиак

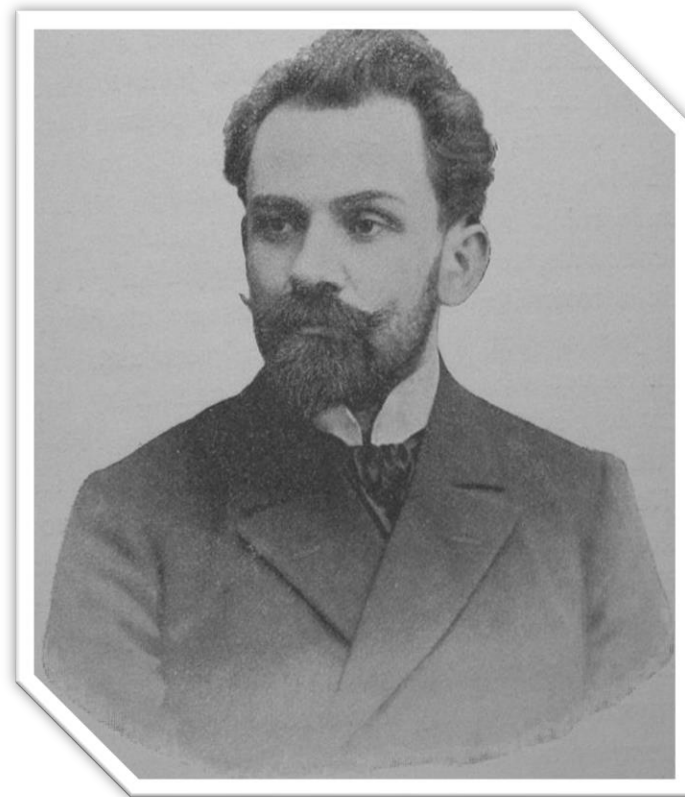
Соли аммония





Происхождение названия

Сокращенное название «аммиак» которым мы всегда пользуемся, ввел в обиход в 1801 году русский ученый-химик, академик Яков Дмитриевич Захаров, который впервые разработал также и систему русской химической номенклатуры.



1781-1852 г.



Гэмфри Дэви

17.12.1778-29.05.1829

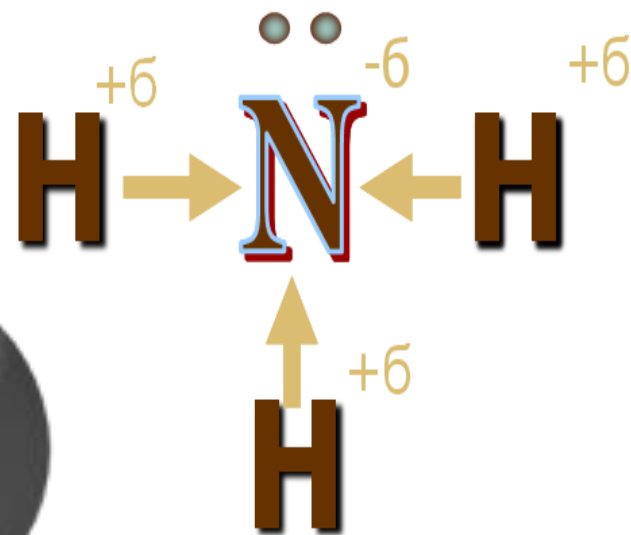
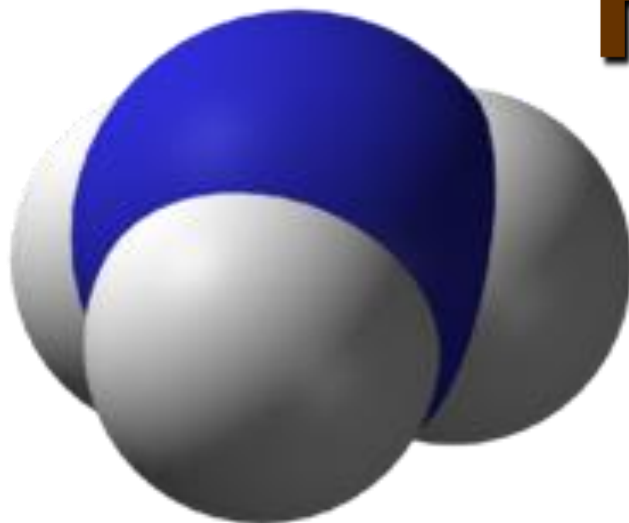


Связи N-H полярные, общие электронные пары смещены

в сторону атома азота как атома с большей ЭО.

ЭО (H)=2,1

ЭО (N)=3,5



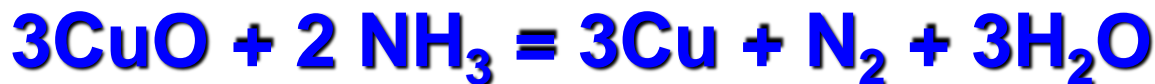
Молекула полярная



Химические свойства



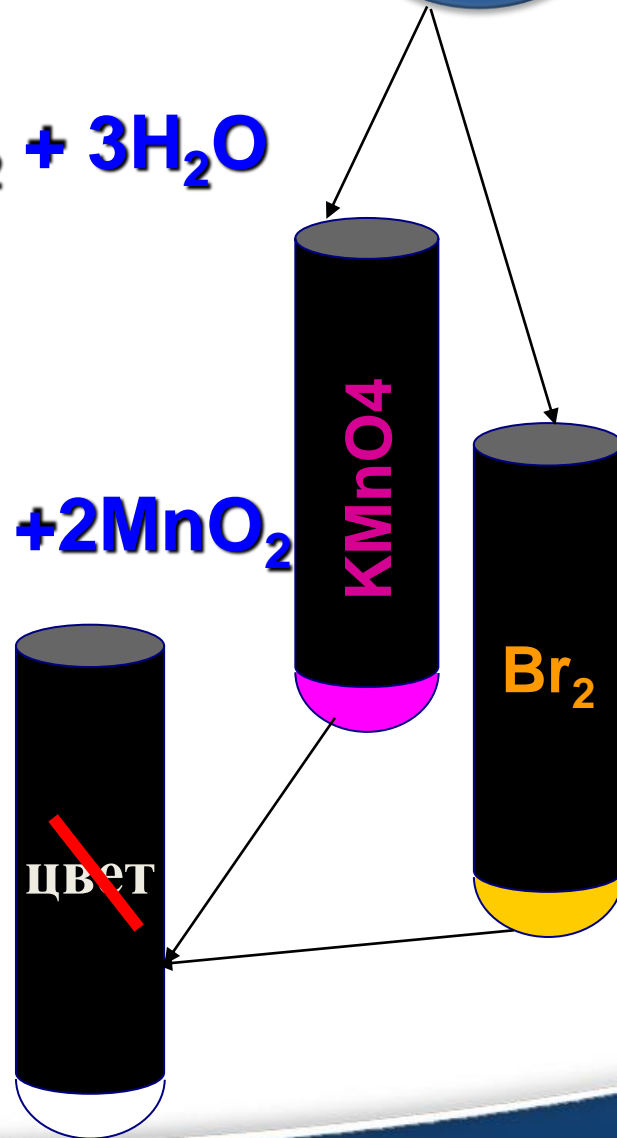
**Аммиаком можно восстановить
некоторые неактивные металлы**



**Аммиак обесцвечивает
перманганат калия**

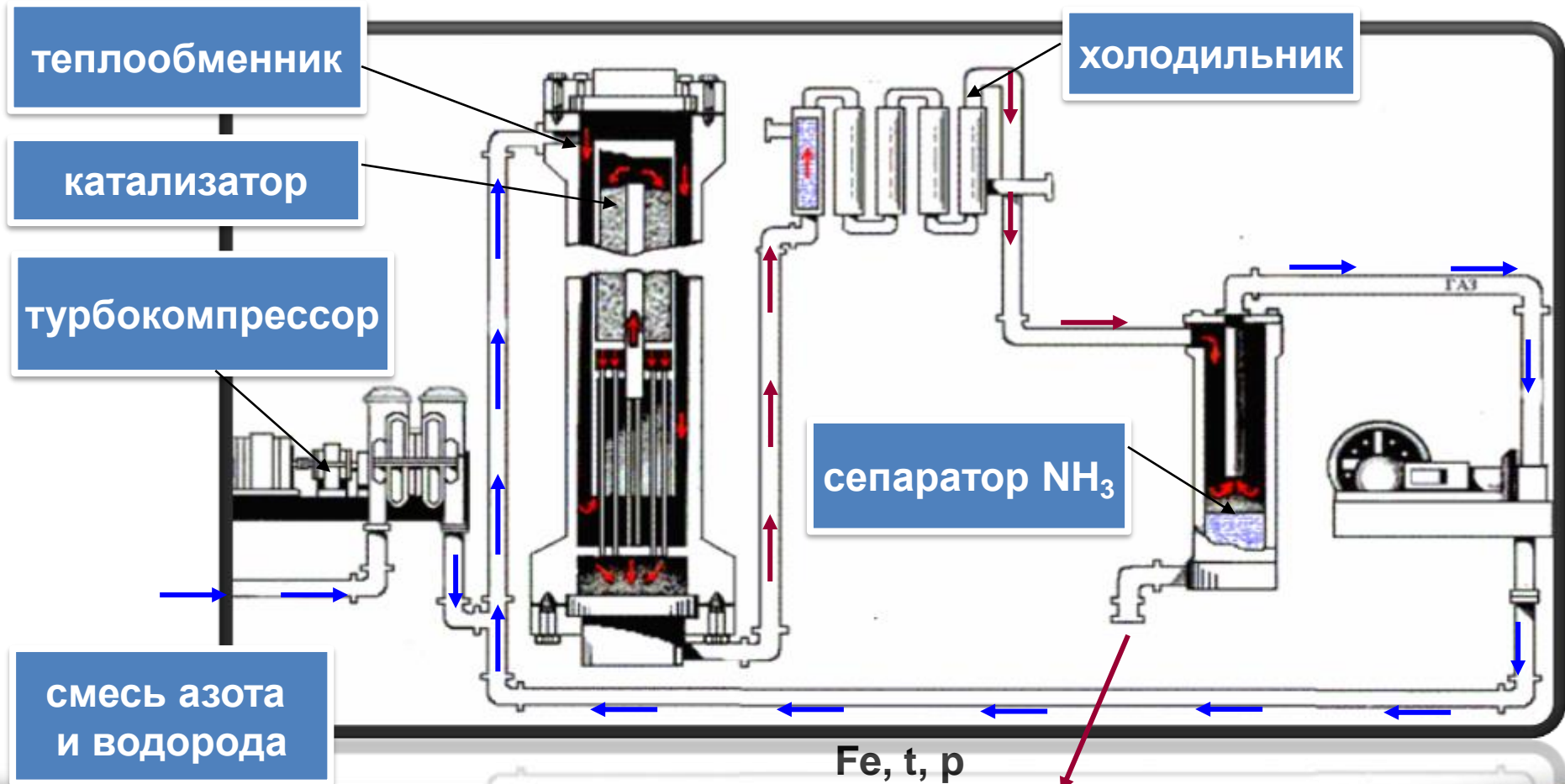
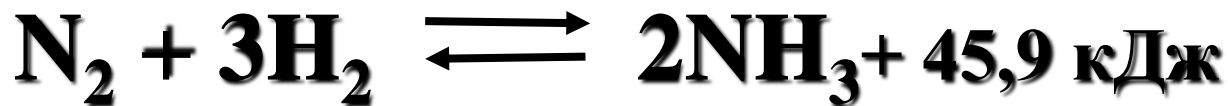


**Аммиак обесцвечивает
бромную воду**





Способы получения В промышленности

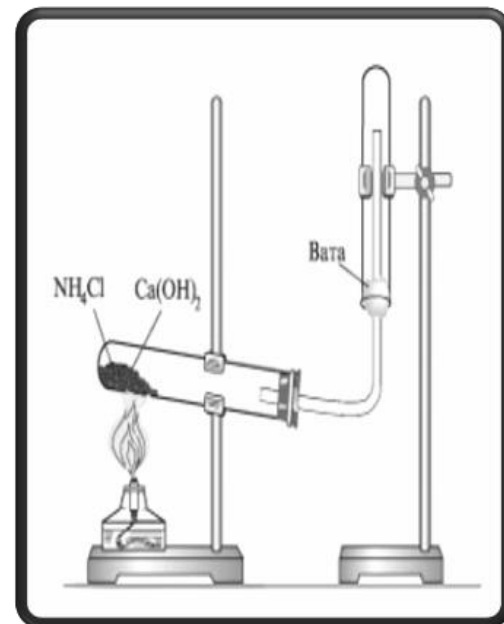
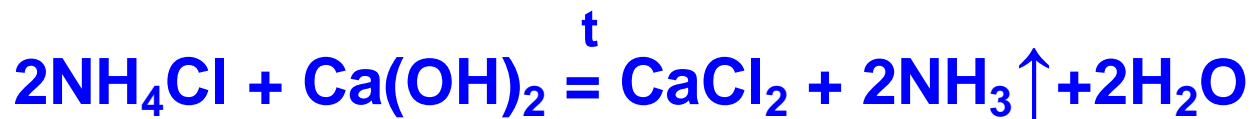




В лаборатории

NH₃

1. Действием щелочей на соли аммония

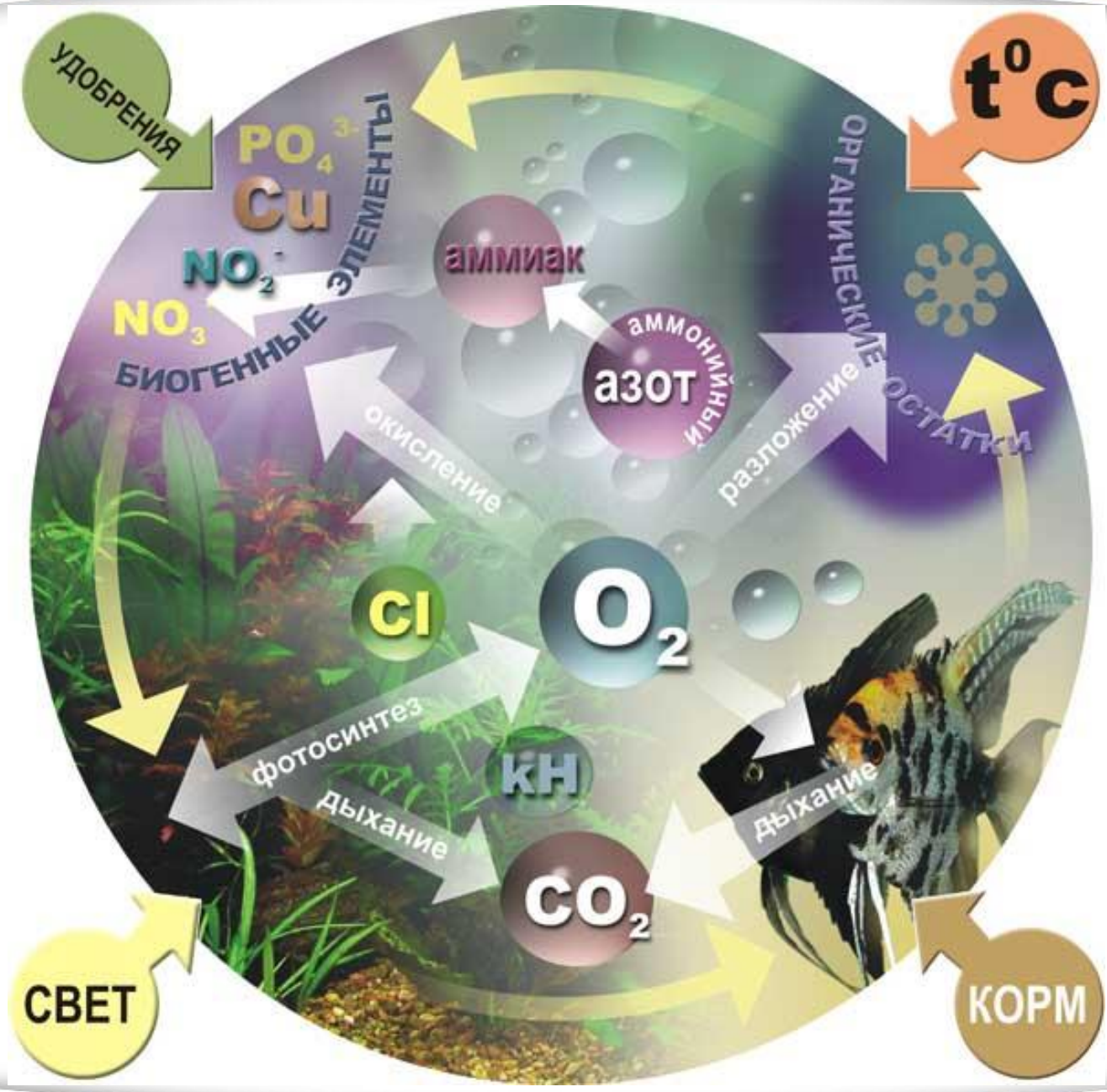


2. Гидролиз нитридов



Применение аммиака









- <http://school-collection.edu.ru/catalog/res/bed08f9e-8cff-11db-b606-0800200c9a66/?from=d05469b0-69bd-11db-bd13-0800200c9c09&interface=catalog&class=51&subject=31>