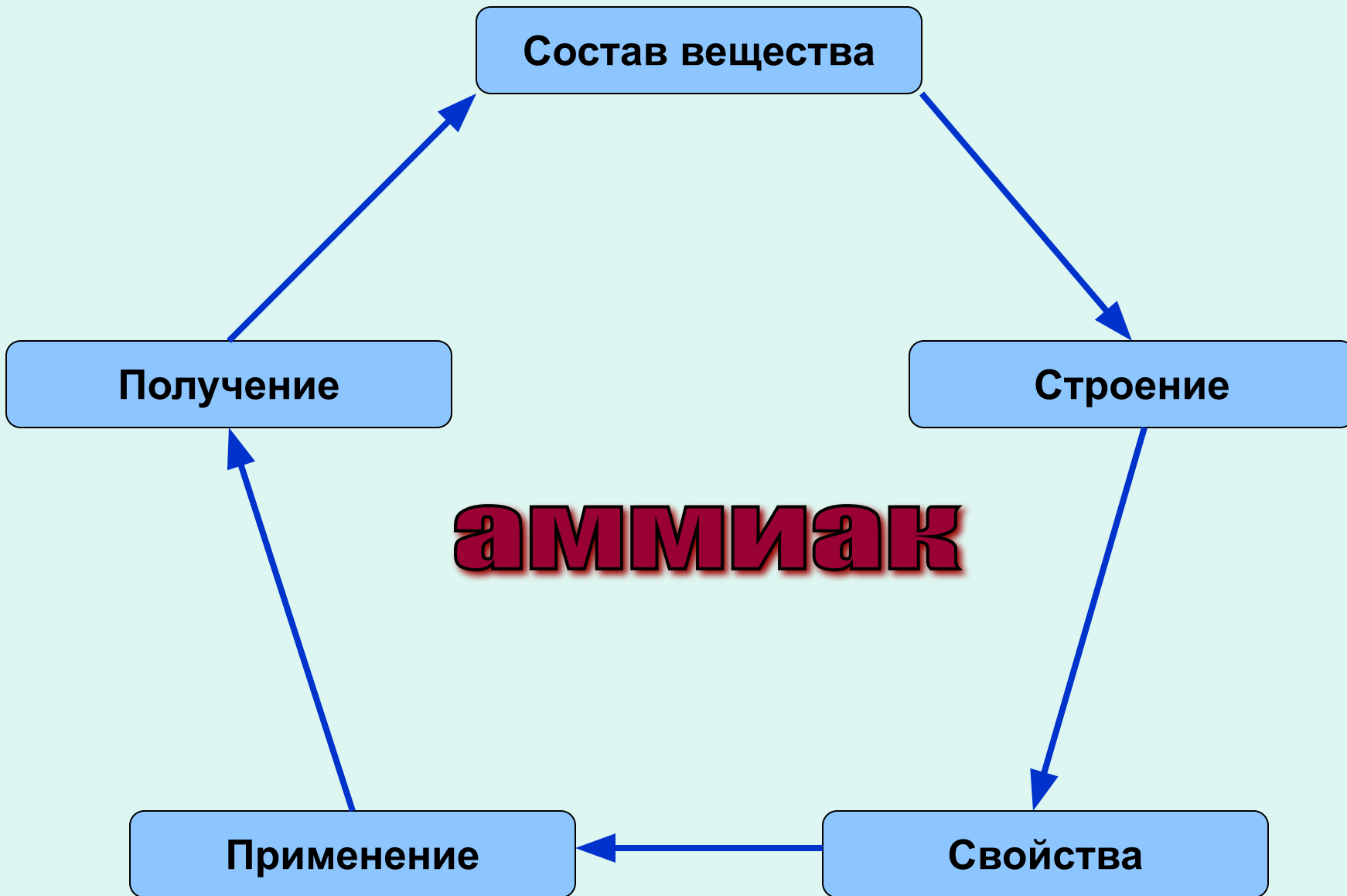
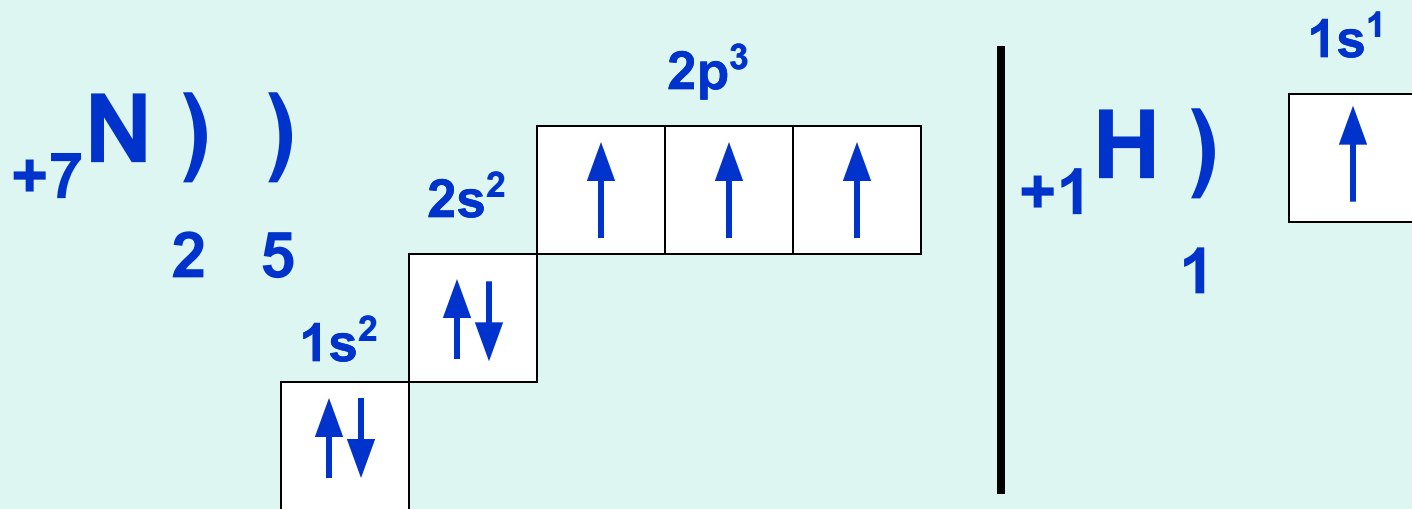


Аммиак

аммиак



Состав вещества



электронная формула

III, IV

валентные возможности

I

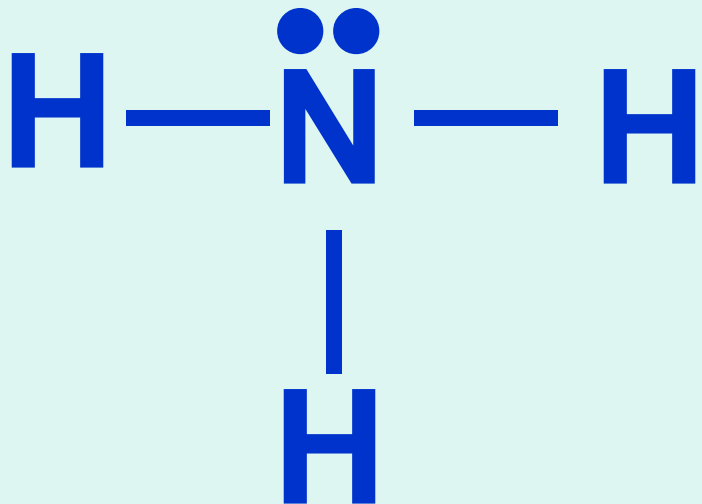
неметалл

неметалл



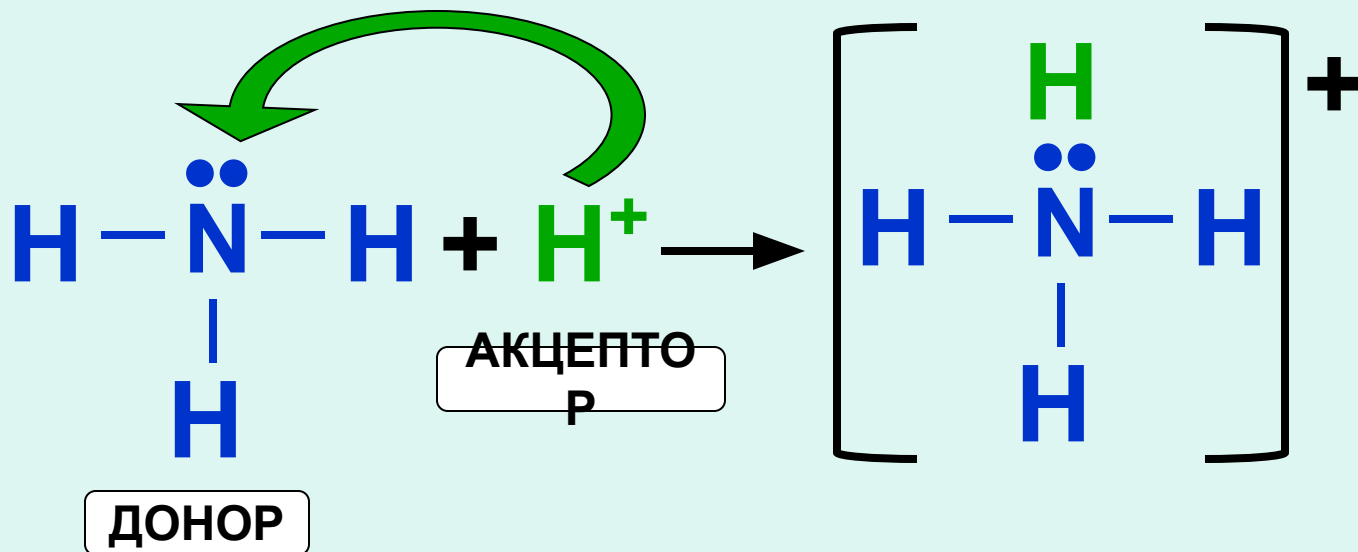
Состав

Строение



Молекула образована ковалентной полярной связью

Есть возможность образовать донорно – акцепторную связь



Строение

Молекулярная
кристаллическая
решетка

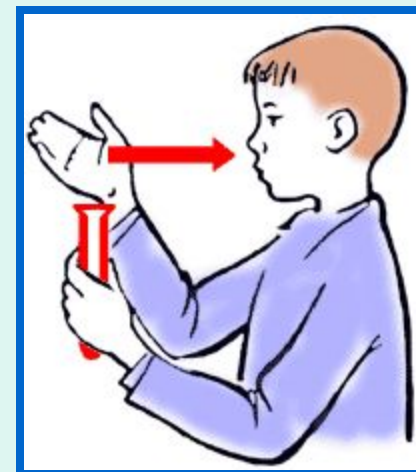
Газ,
с
характерн



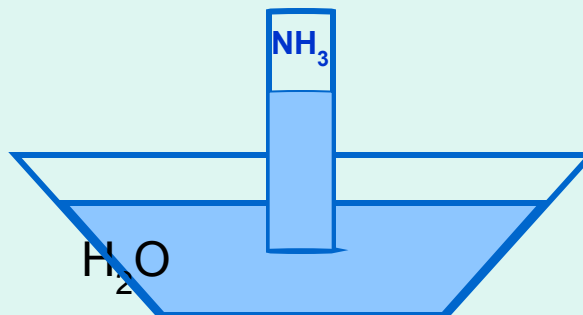
Свойства физические



Легче воздуха



Хорошо растворим в воде



Строение

Свойства
химические

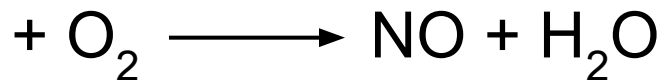


Восстановитель

(т.к. ст.ок. -3)

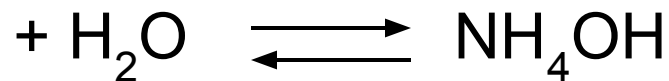


катализатор

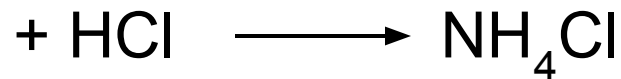


Основание

(т.к. имеется неподеленная пара e)



гидроксид аммония



хлорид аммония

Свойства

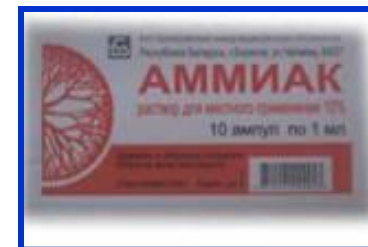
Применение



Аммиак
содержит
ценный для
растений элемент
- азот.



Аммиак - газ.



Аммиак имеет
резкий запах.



Взаимодействует с
Кислородом.



Аммиак-
хороший
восстановитель



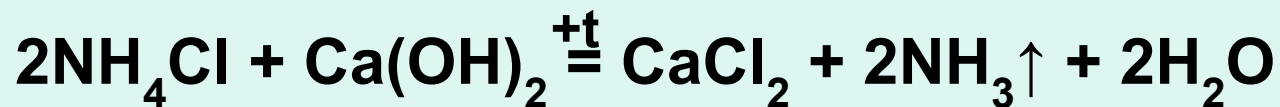
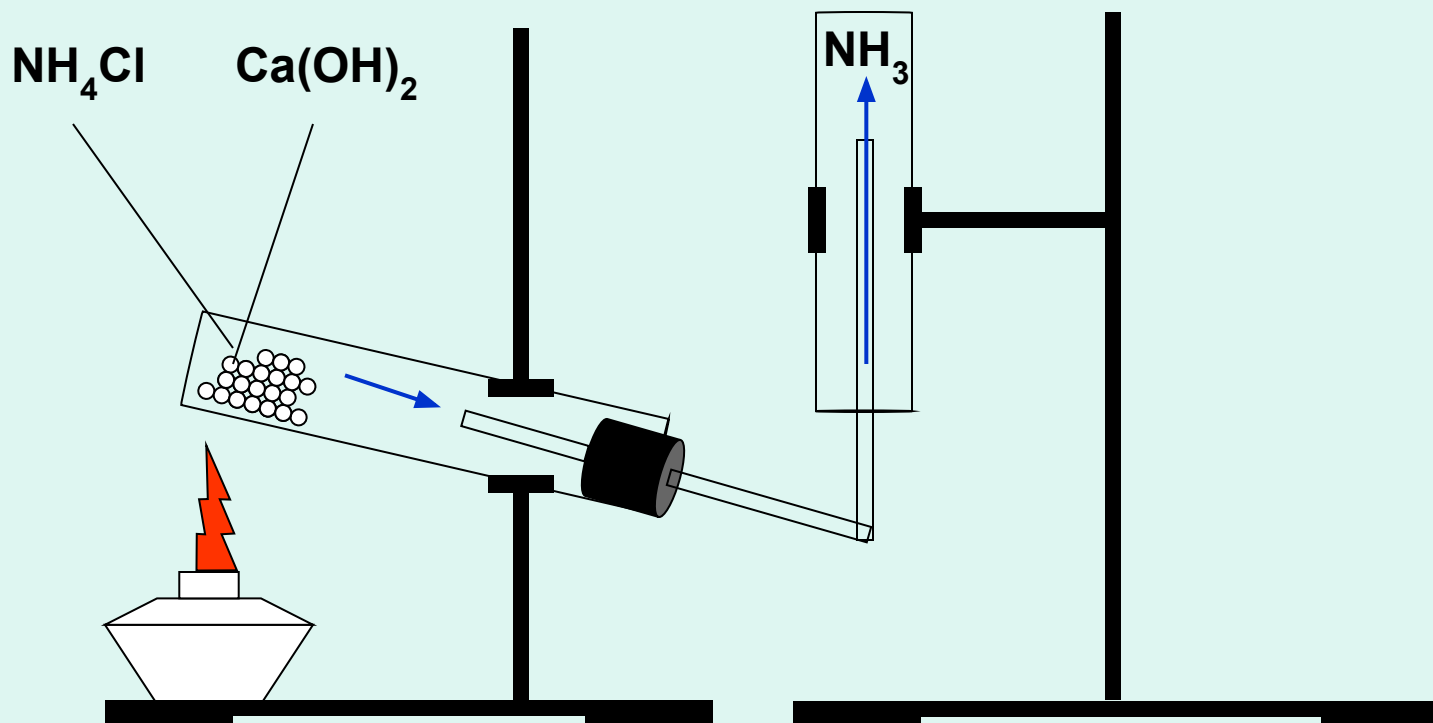
При
испарении
жидкого
аммиака
поглощается
большое
количество
теплоты.

Применение

Получение

NH_3

В лаборатории

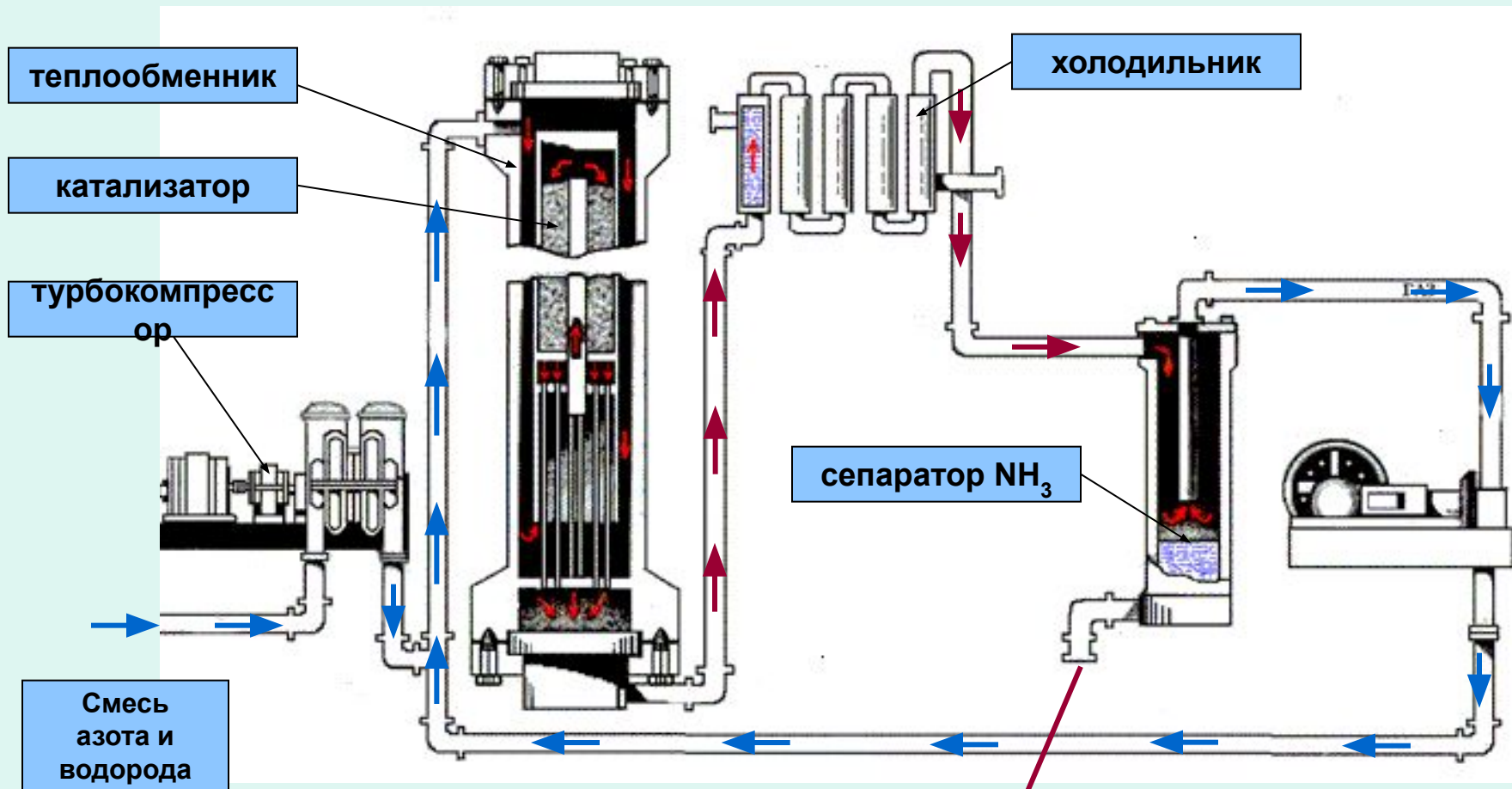


Применение

Получение



В промышленности



Fe, t, p

