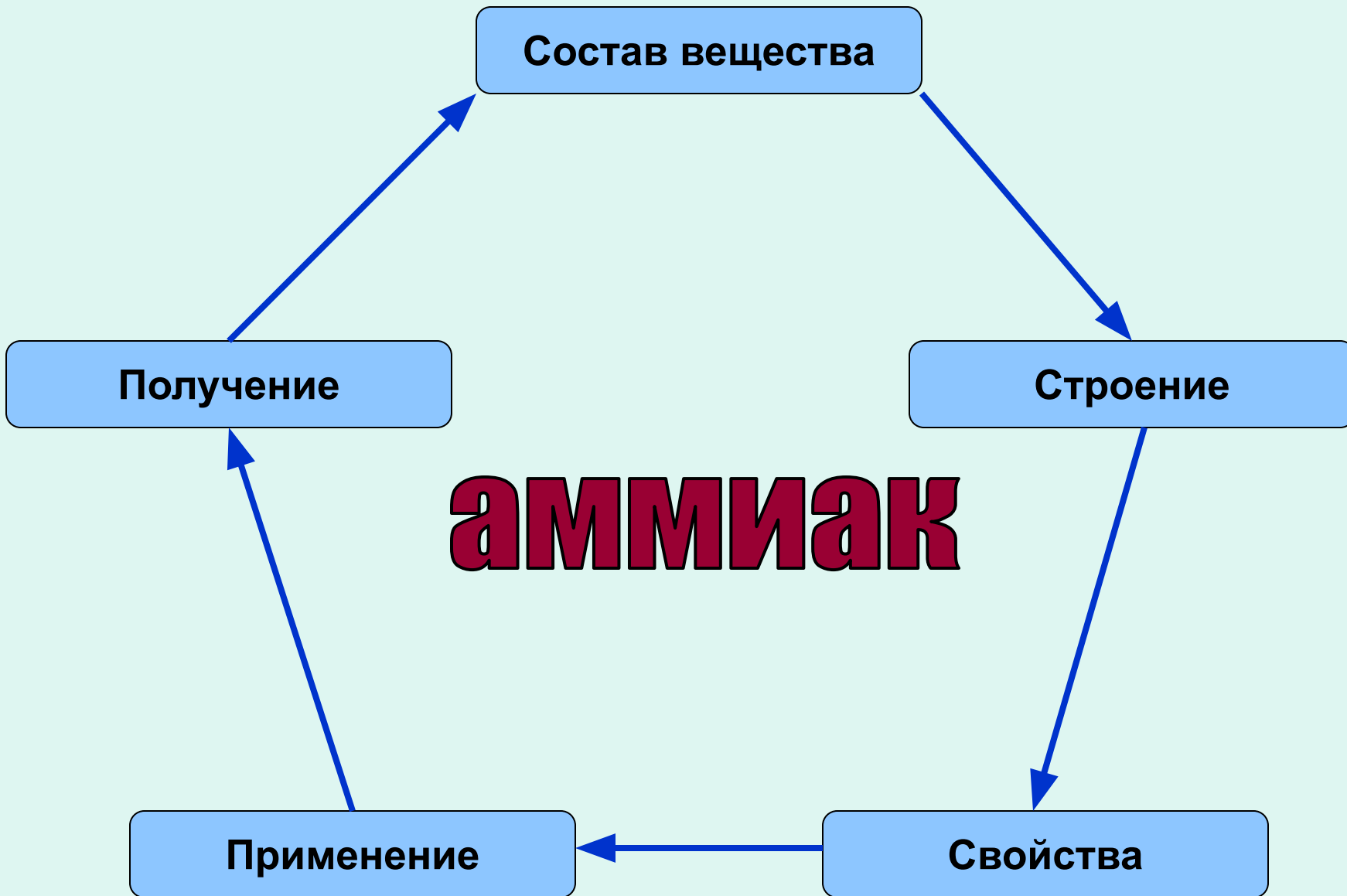


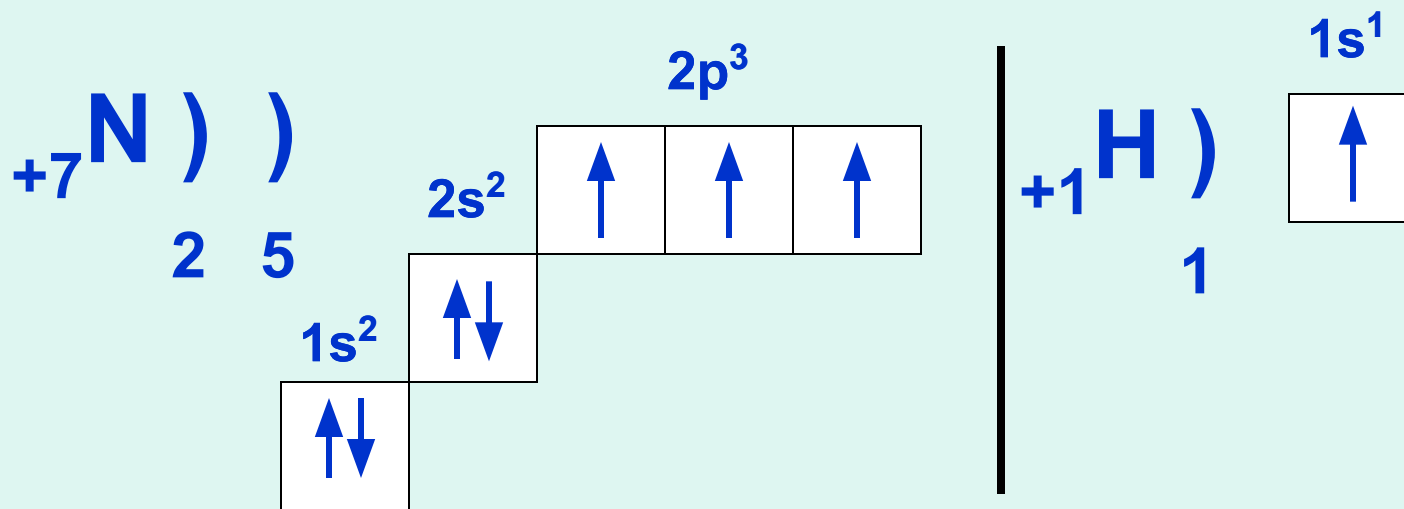
Аммиак



аммиак



Состав вещества



электронная формула

III, IV

валентные возможности

I

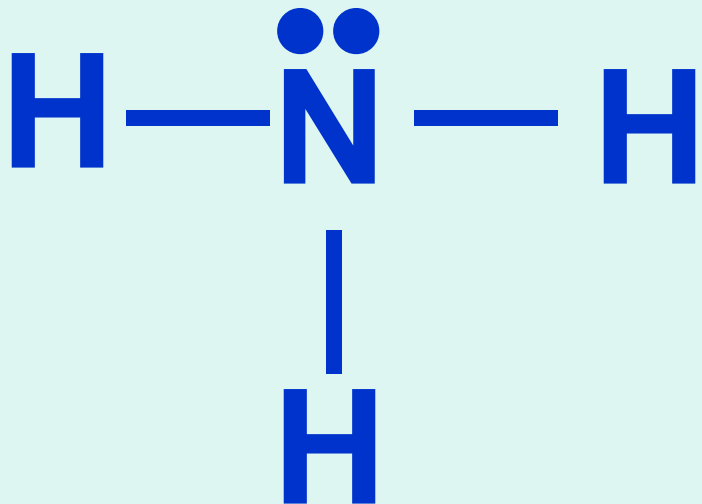
неметалл

неметалл



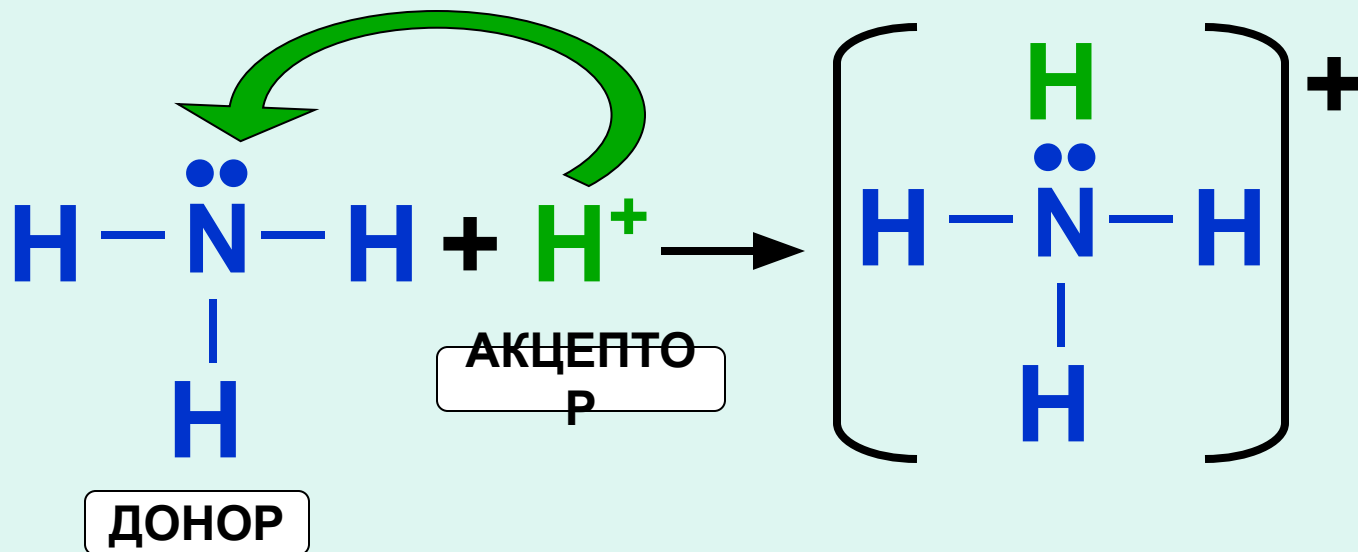
Состав

Строение



Молекула образована ковалентной полярной связью

Есть возможность образовать донорно – акцепторную связь



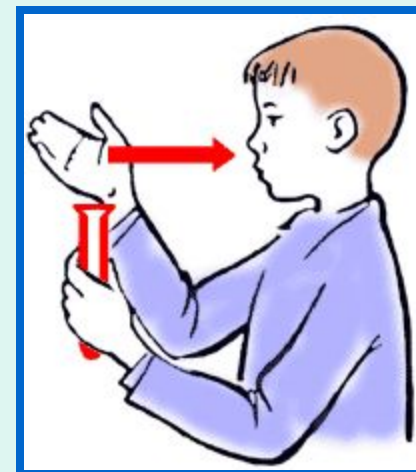
Строение

Свойства
физические

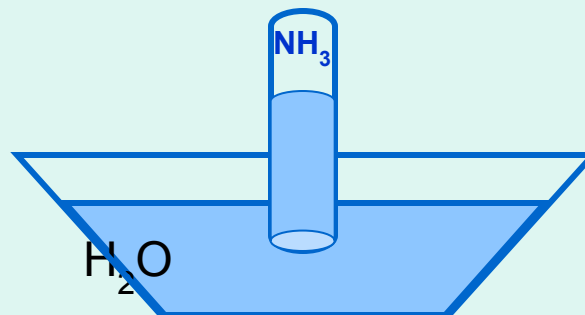


Молекулярная
кристаллическая
решетка

Легче воздуха



Хорошо растворим в воде



Газ,
с
характерн



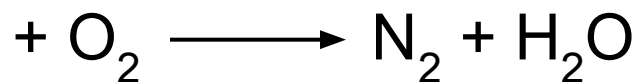
Строение

Свойства
химические

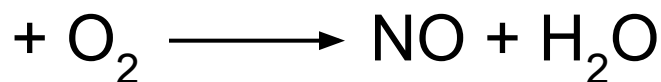


Восстановитель

(т.к. ст.ок. -3)

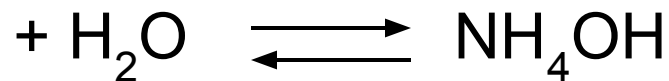


катализатор

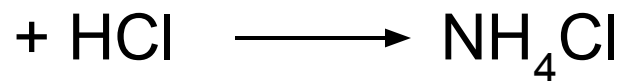


Основание

(т.к. имеется неподеленная пара e)



гидроксид аммония



хлорид аммония

Заполните уравнение реакции, составьте окислитель и восстановитель.
Оксид азота (I) + кислород → продукты

Свойства

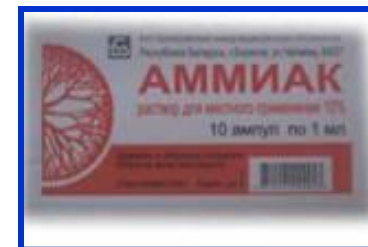
Применение



Аммиак
содержит
ценный для
растений элемент
- азот.



Аммиак - газ.



Аммиак имеет
резкий запах.



Взаимодействует с
Кислородом.



Аммиак-
хороший
восстановитель



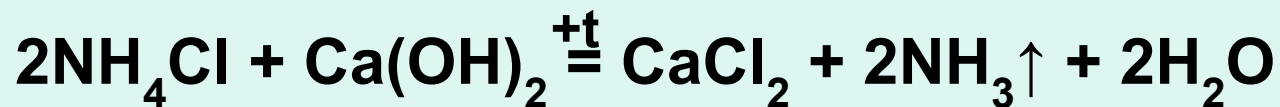
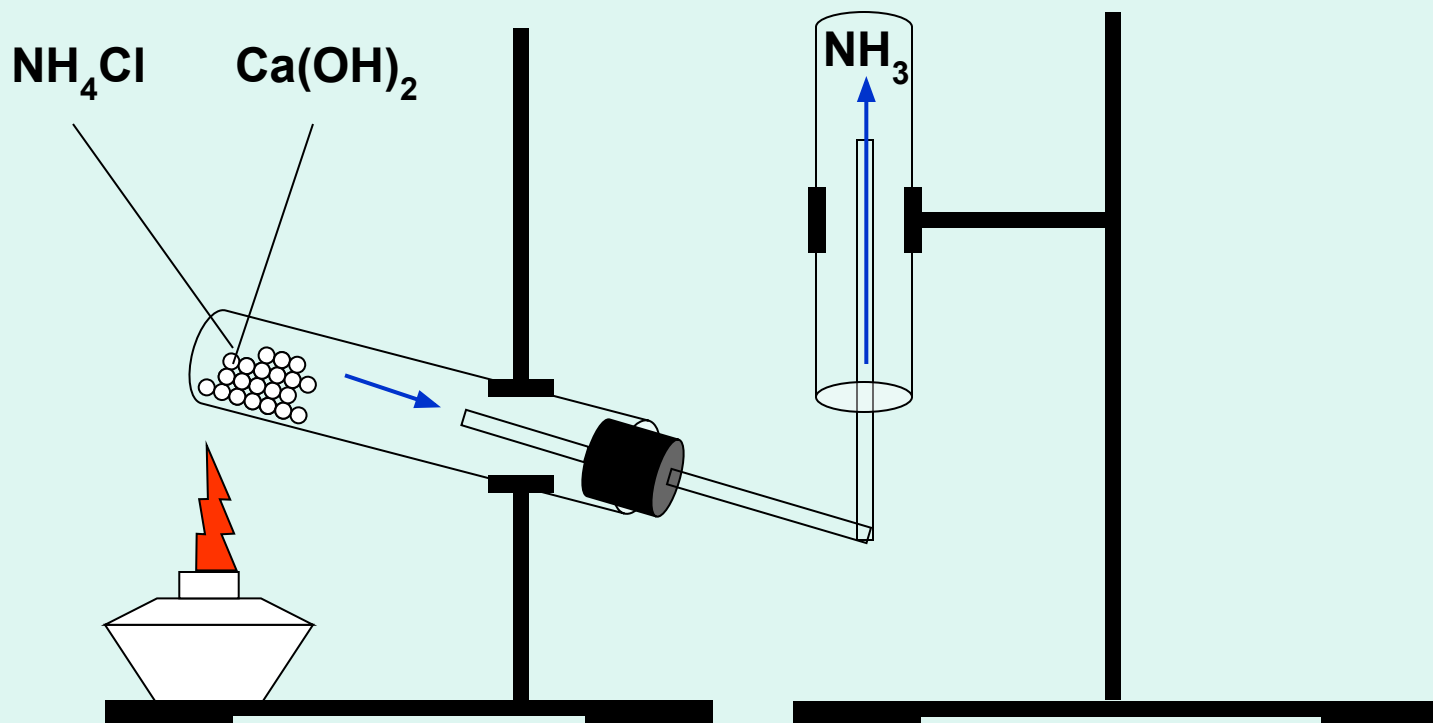
При
испарении
жидкого
аммиака
поглощается
большое
количество
теплоты.

Применение

Получение

NH_3

В лаборатории

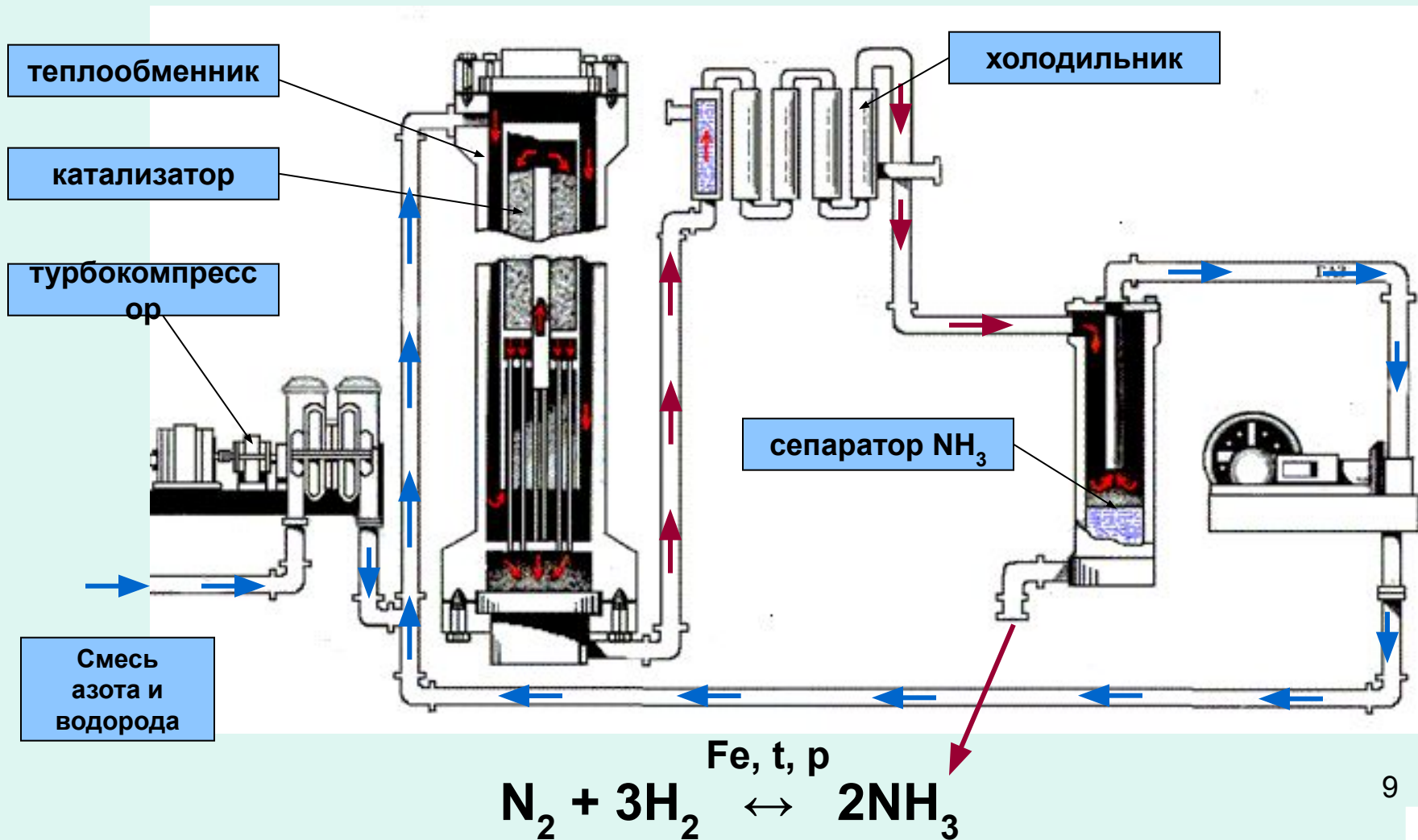


Применение

Получение



В промышленности



Проверка знаний



1 Для аммиака
характерны свойства:

кислот

солей

оснований

оксидов

2 Аммиак
взаимодействует с

щелочами

кислотами

неметаллами

металлами

3 Цвет лакмуса в
растворе аммиака:

фиолетовый

красный

бесцветный

синий

4 Аммиак –
восстановитель в реакции

С кислотами

С
неметаллами

С оксидами
металлов

С металлами