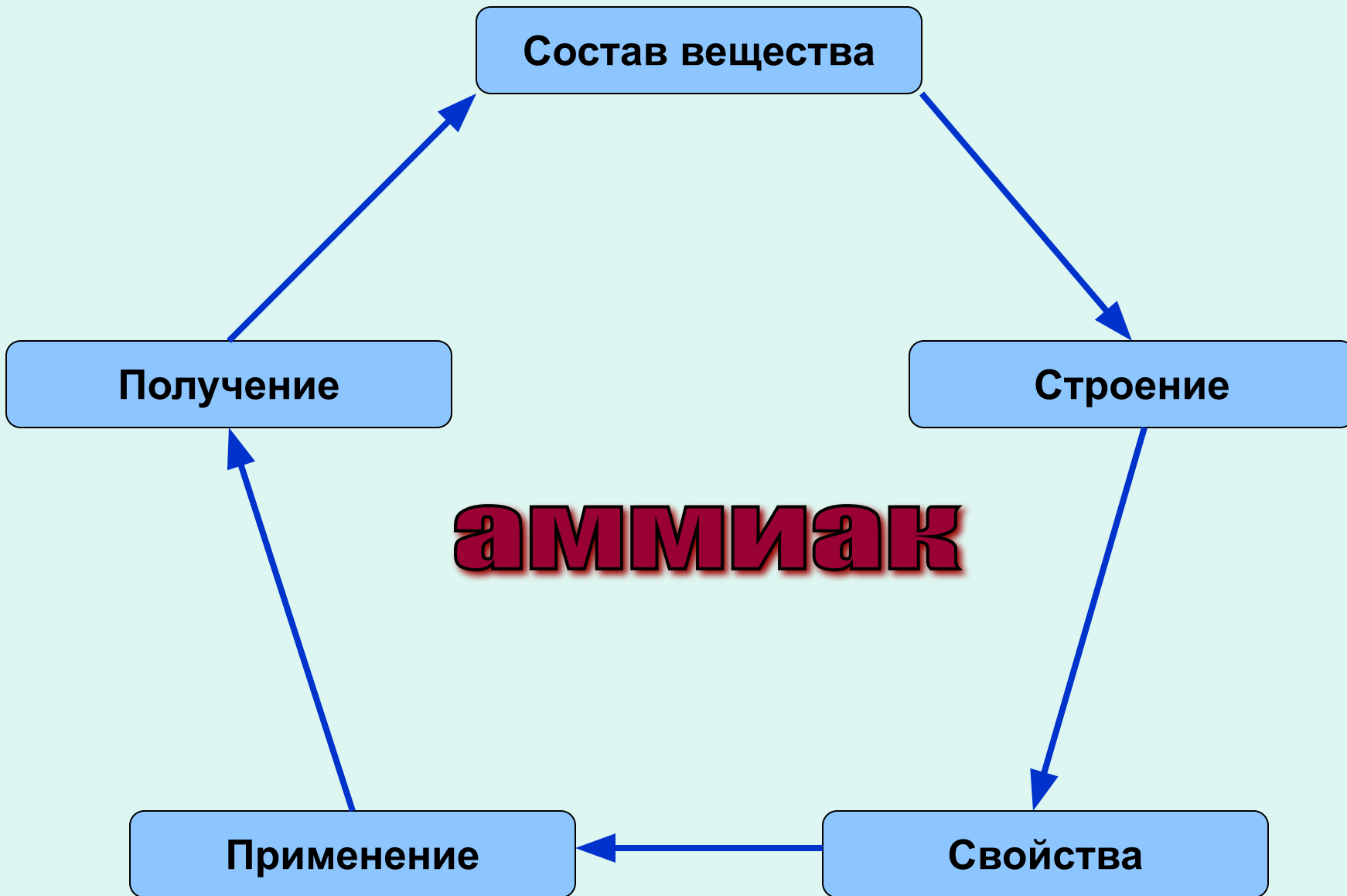
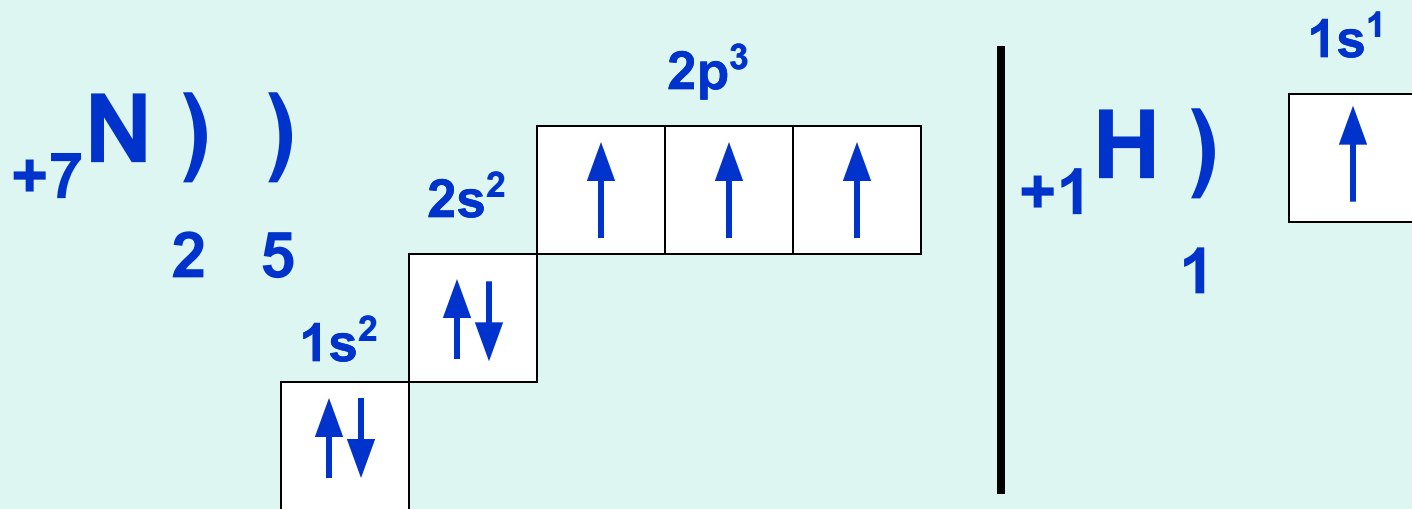


**Аммиак**

# аммиак



## Состав вещества



электронная формула

III, IV

валентные возможности

I

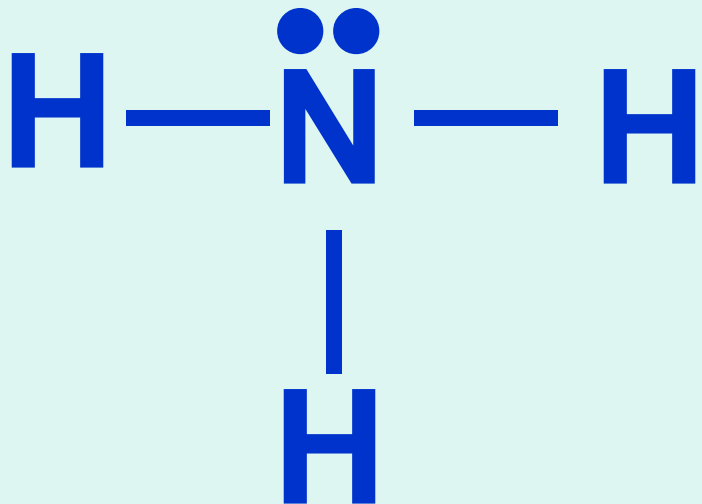
неметалл

неметалл



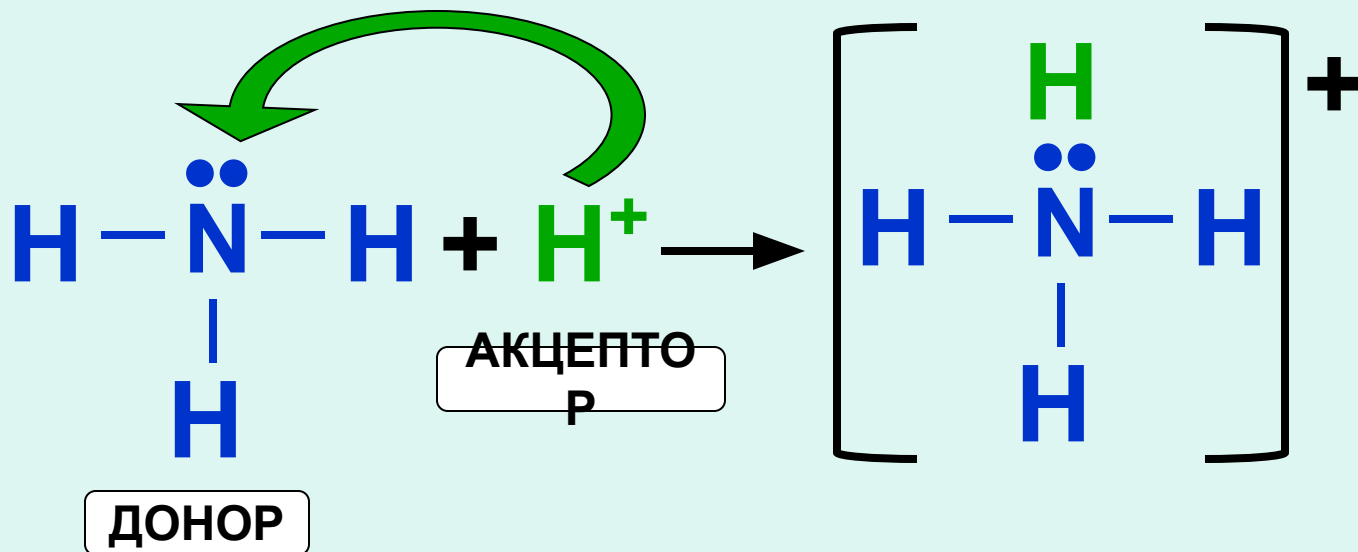
Состав

Строение



Молекула образована ковалентной полярной связью

Есть возможность образовать донорно – акцепторную связь



## Строение

Молекулярная  
кристаллическая  
решетка

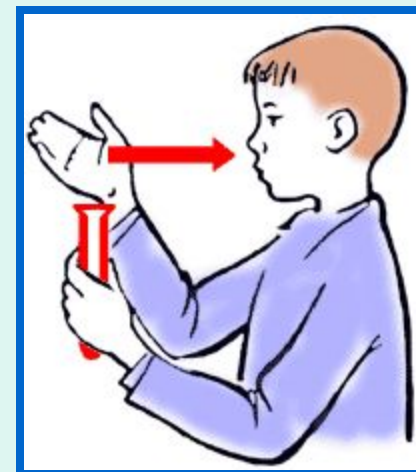
Газ,  
с  
характерн



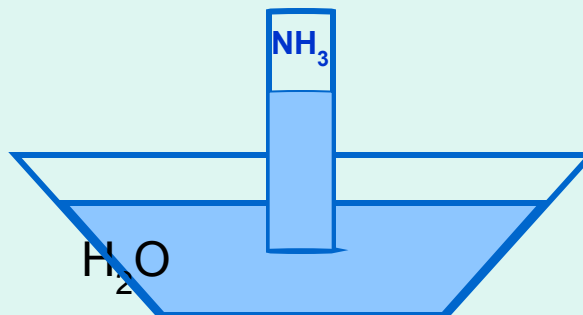
## Свойства физические



Легче воздуха



Хорошо растворим в воде



Строение

Свойства  
химические

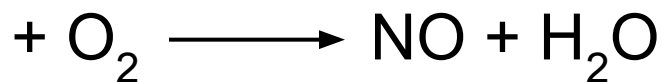


Восстановитель

(т.к. ст.ок. -3)

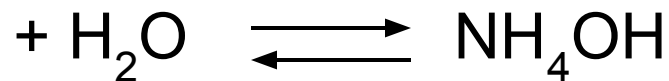


катализатор

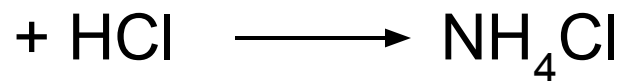


Основание

(т.к. имеется неподеленная пара e)



гидроксид аммония



хлорид аммония

## Свойства

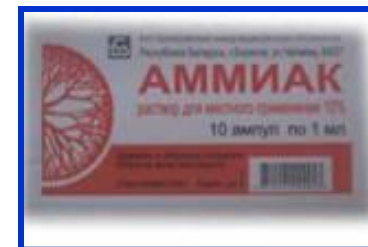
## Применение



Аммиак  
содержит  
ценный для  
растений элемент  
- азот.



Аммиак - газ.



Аммиак имеет  
резкий запах.



Взаимодействует с  
Кислородом.



Аммиак-  
хороший  
восстановитель



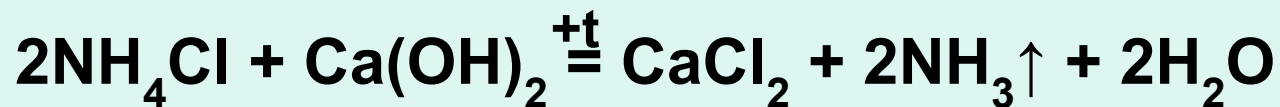
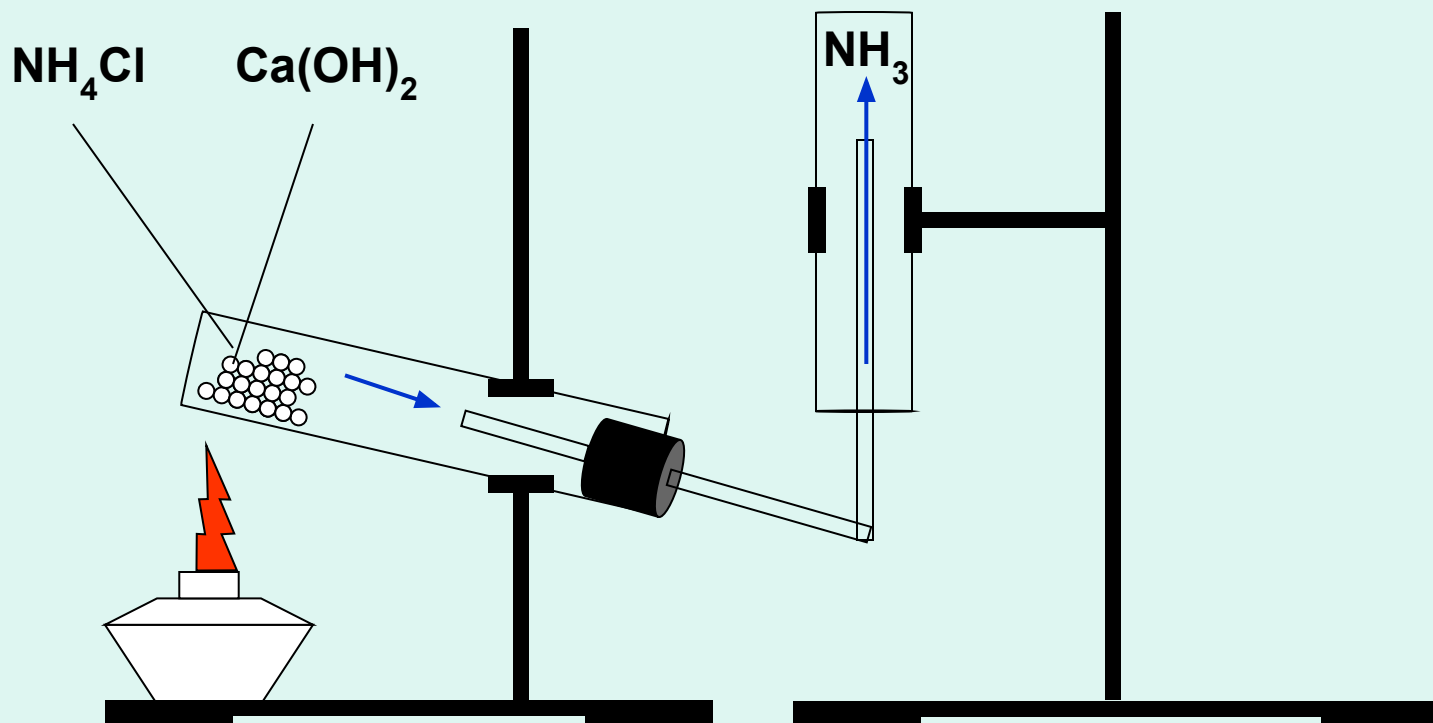
При  
испарении  
жидкого  
аммиака  
поглощается  
большое  
количество  
теплоты.

Применение

Получение

$\text{NH}_3$

В лаборатории





Применение

Получение



В промышленности

