

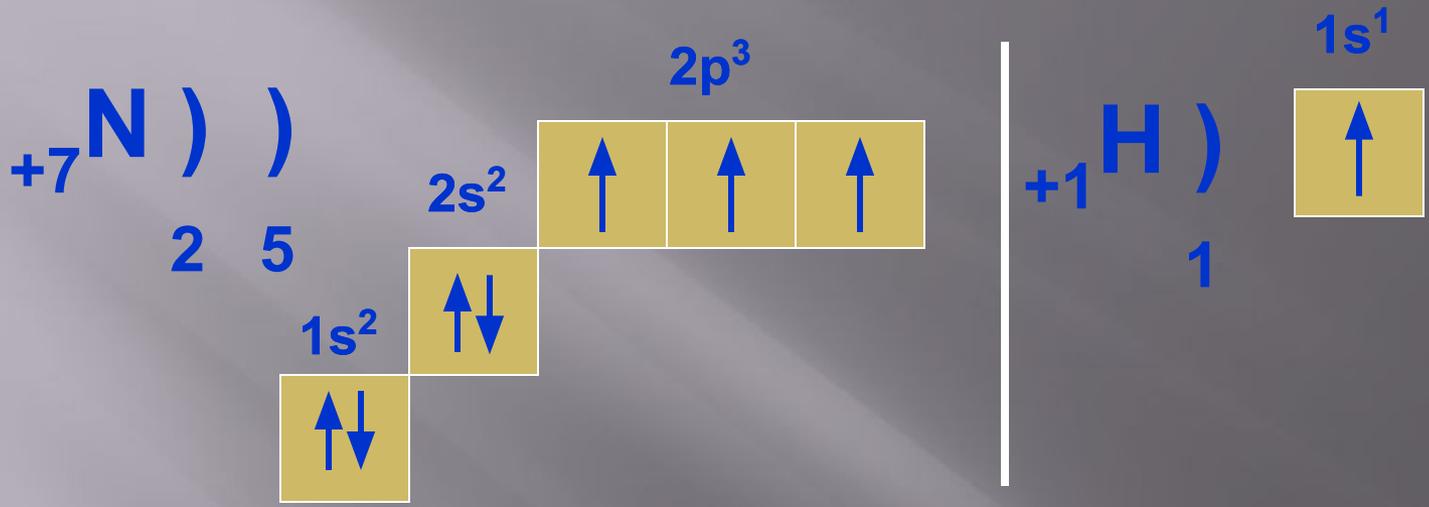
# ПРЕЗЕНТАЦИЯ ПО ХИМИИ

## ТЕМА: АММИАК

Автор- Салтанова Наталья  
Викторовна  
ГБОУ СОШ № 599



# Состав вещества



электронная формула

**III, IV**

валентные возможности

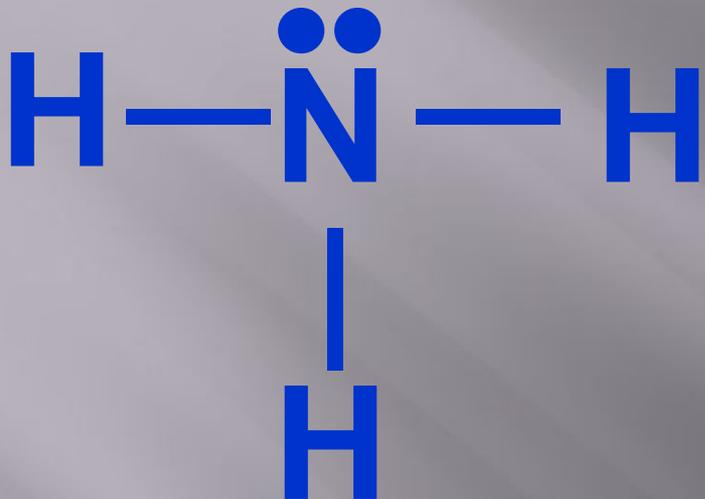
**I**

**неметалл**

**неметалл**

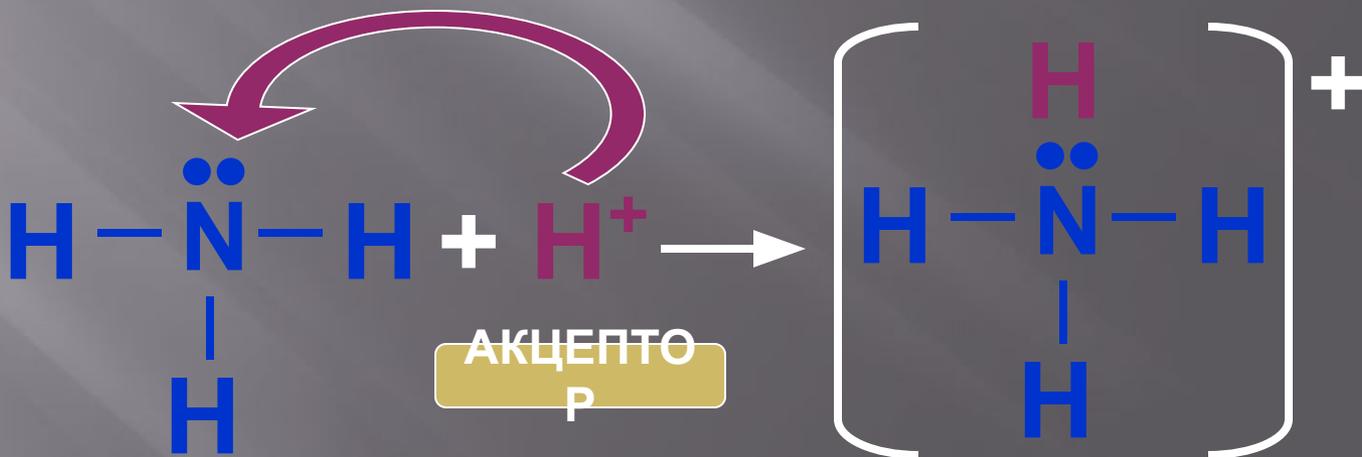
Состав

Строение



Молекула образована ковалентной полярной связью

Есть возможность образовать донорно – акцепторную связь



АКЦЕПТО  
Р

ДОНОР

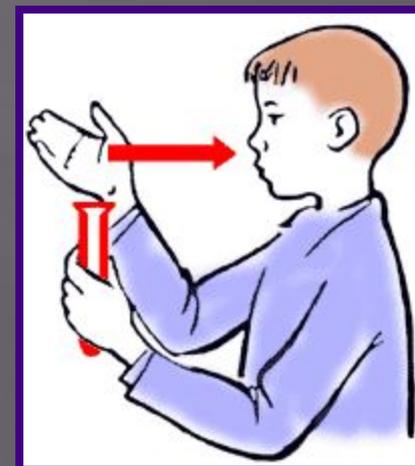
Строение

Свойства  
физические

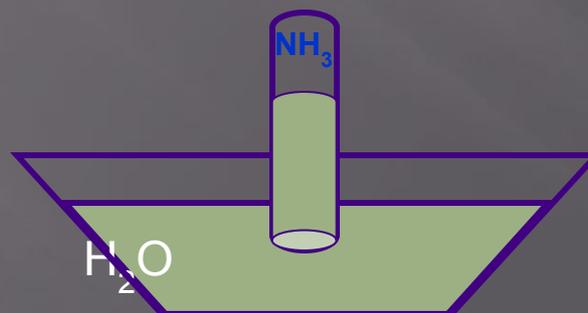


Молекулярная  
кристаллическая  
решетка

Легче воздуха



Хорошо растворим в воде



Газ,  
с  
характерн



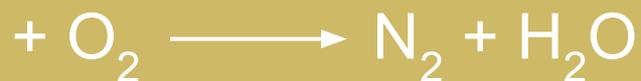
Строение

Свойства  
химические

**NH<sub>3</sub>**

Восстановитель

(т.к. ст.ок. -3)



катализатор



Основание

(т.к. имеется неподеленная пара e)



гидроксид аммония



хлорид аммония

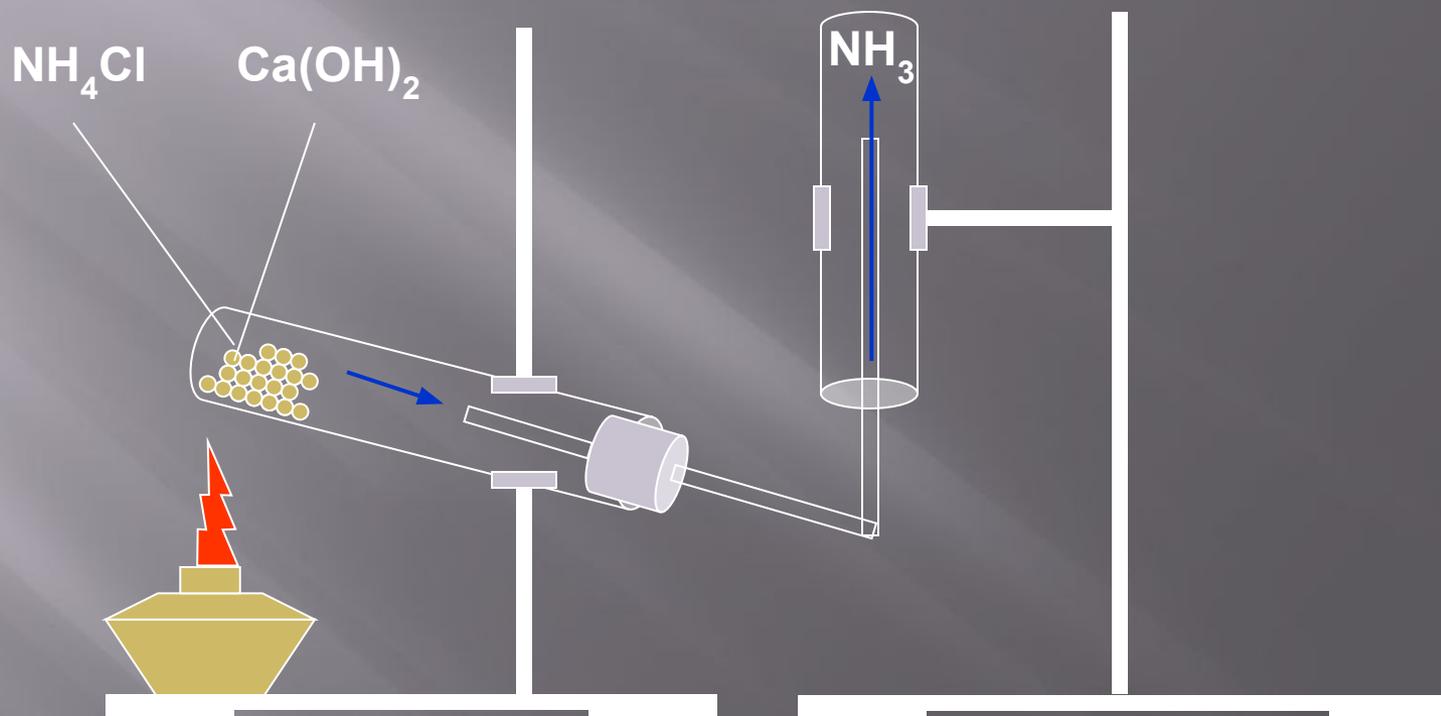
Запишите уравнения реакции.

Применение

Получение

$\text{NH}_3$

В лаборатории



## Свойства

## Применение

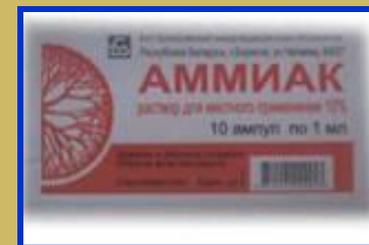


Аммиак  
( производные)  
содержат  
ценный для  
растений элемент  
- азот.



Аммиак-

Входит в состав:  
Краски для волос  
Состава для  
хим.завивки



Водный раствор  
аммиака – нашатырный  
спирт



Взаимодействует с  
Кислородом.



хладагент

## 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

# На уроке химии 9 класс



**Спасибо за  
внимание.  
Удачи!**