

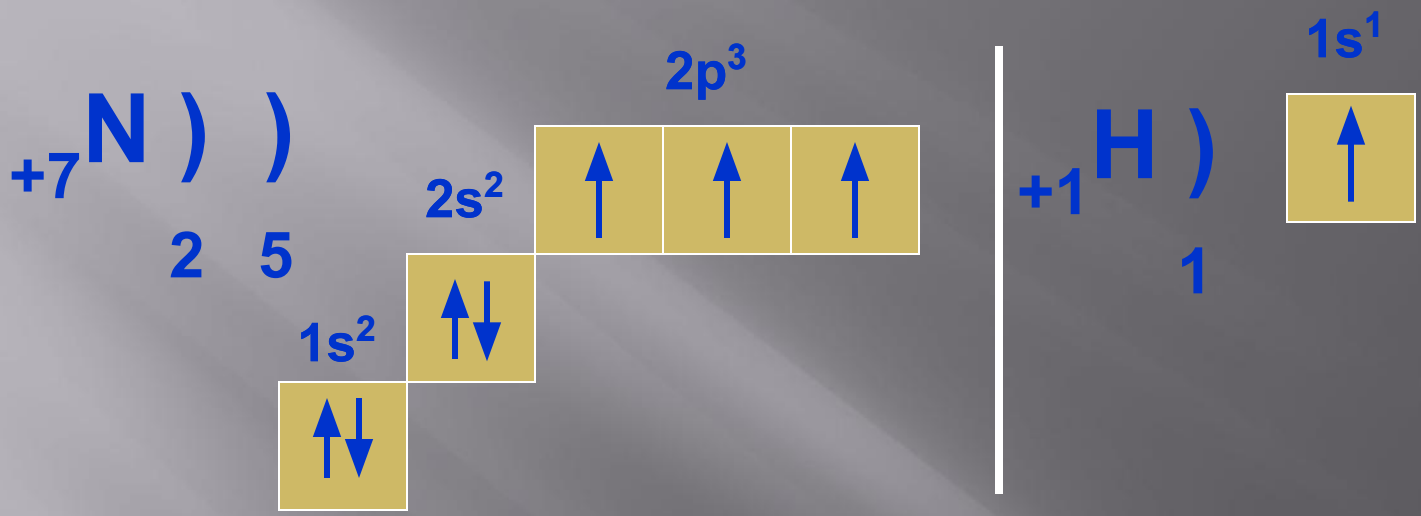
ПРЕЗЕНТАЦИЯ ПО ХИМИИ

ТЕМА: АММИАК

Автор- Салтанова Наталья Викторовна
ГБОУ СОШ № 599



Состав вещества



электронная формула

III, IV

валентные возможности

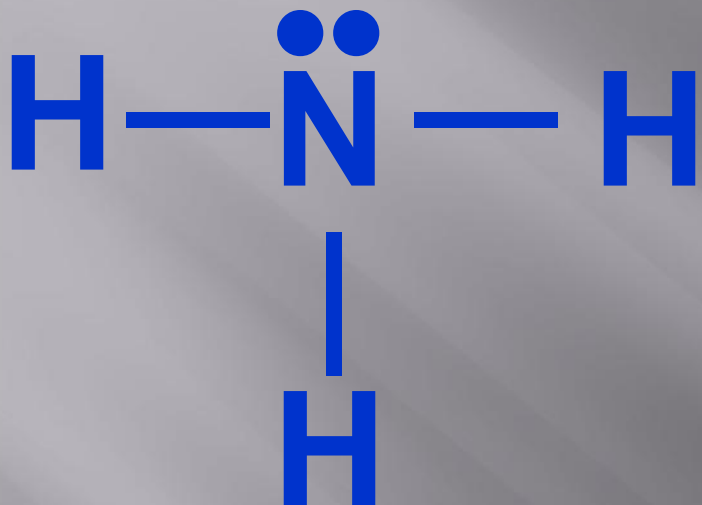
I

неметалл

неметалл

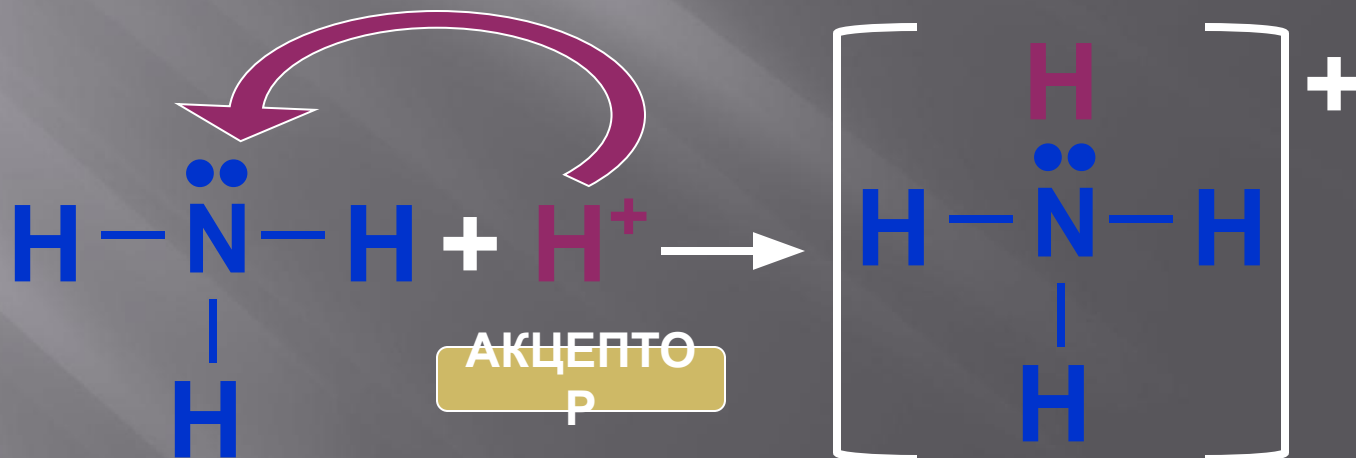
Состав

Строение



Молекула образована ковалентной полярной связью

Есть возможность образовать донорно – акцепторную связь



АКЦЕПТО
Р

ДОНОР

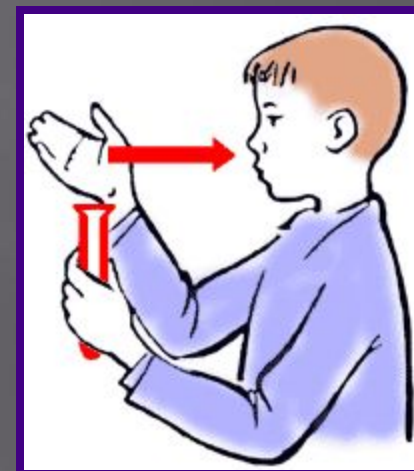
Строение

Свойства
физические



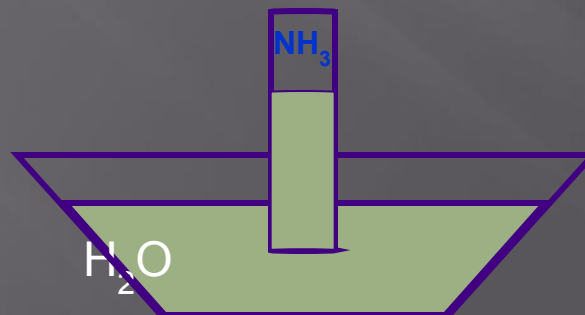
Молекулярная
кристаллическая
решетка

Легче воздуха



Хорошо растворим в воде

Газ,
с
характерн



Строение

Свойства
химические

NH₃

Восстановитель

(т.к. ст.ок. -3)



катализатор



Основание

(т.к. имеется неподеленная пара e)



гидроксид аммония



хлорид аммония

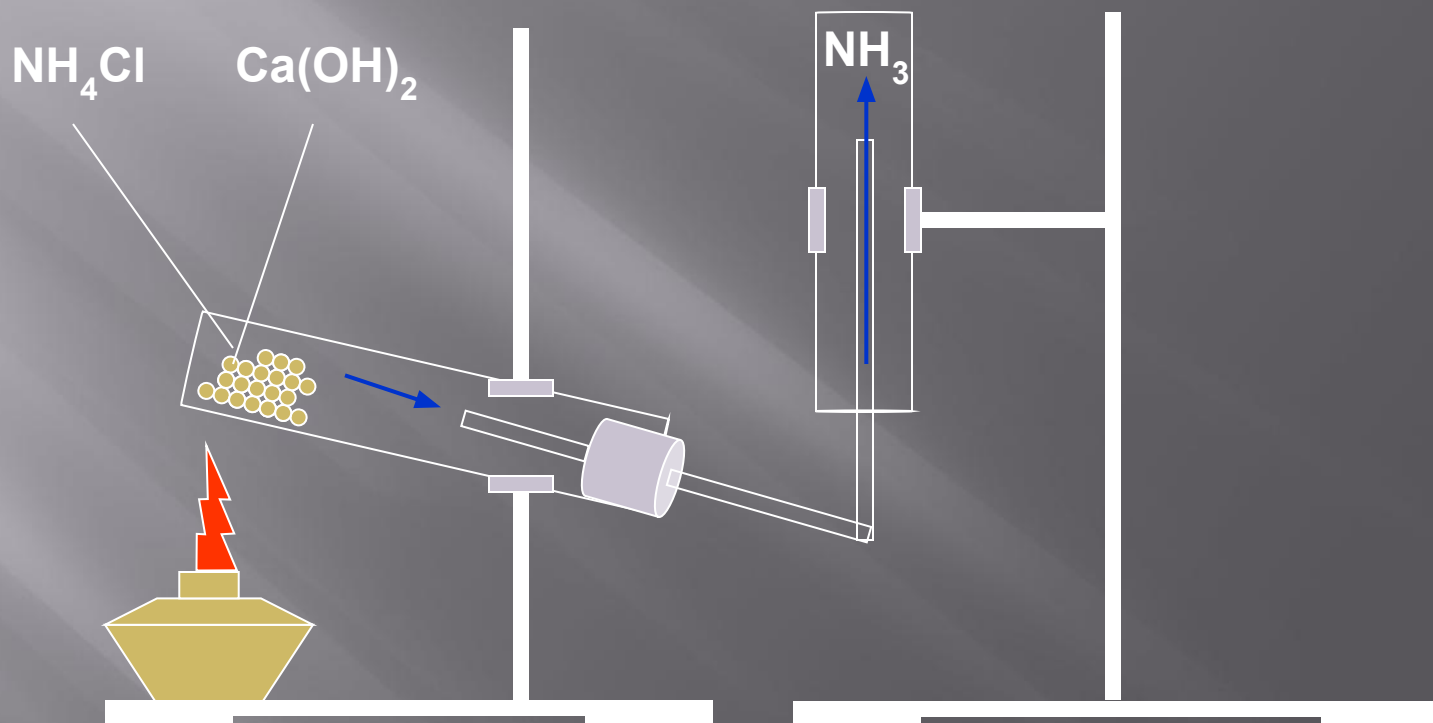
Запишите уравнения реакции.

Применение

Получение

NH_3

В лаборатории



Свойства

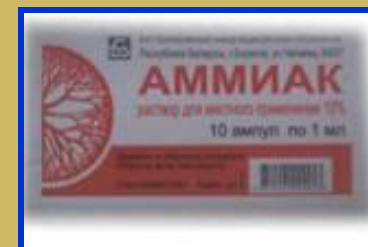
Применение



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!**