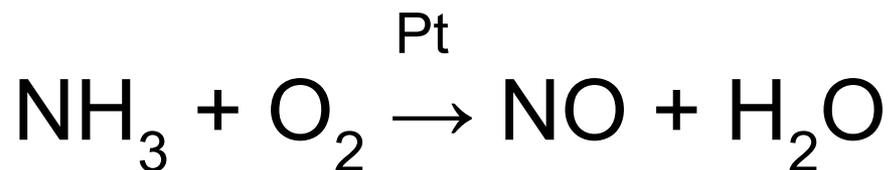
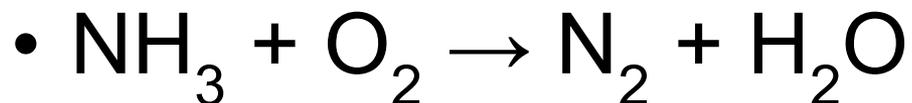
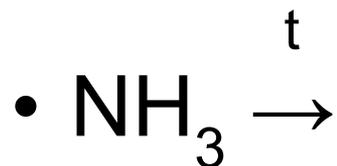


***Аммиак.***  
***Соли аммония.***

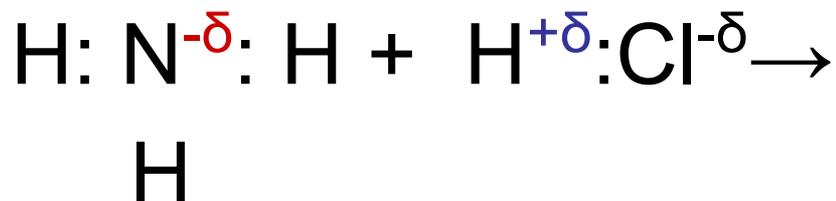
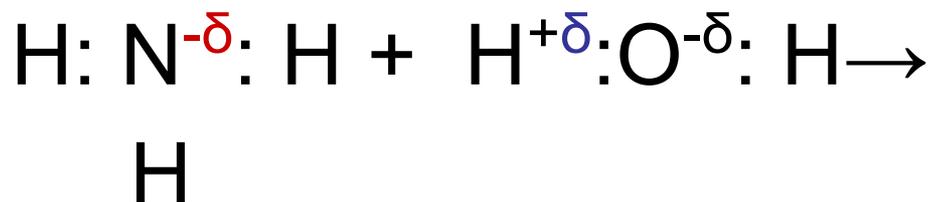
- Молекулярная формула
- Электронная формула
- Вид химической связи
- Тип кристаллической решетки
- $D_{\text{возд.}} =$
- Растворимость в воде .....
- Запах .....

# Химические свойства

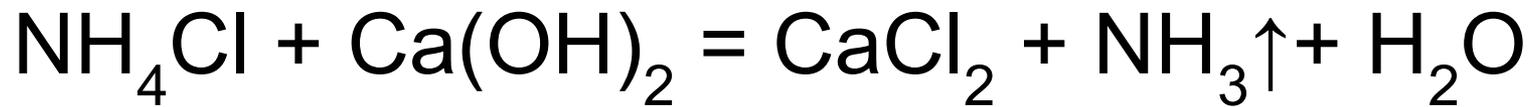
$N^{-3}H_3$  - *восстановитель*



## *Взаимодействие с водой*

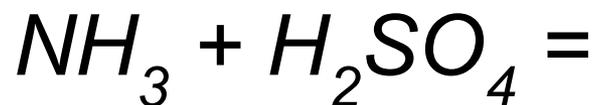


## *Получение аммиака в лаборатории*



**Соли аммония- сложные вещества,  
состоящие из .....**

*Закончите уравнение реакции*



*Напишите уравнения реакций получения нитрата аммония*

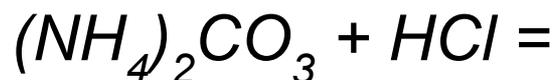
А)

Б)

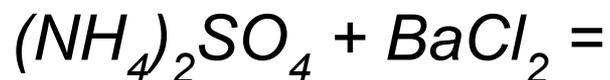
*Используя таблицу растворимости, сделайте вывод, как ведут себя соли аммония в воде*

## **Общие свойства солей:**

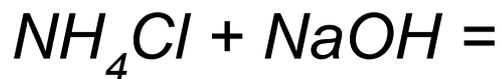
*а) взаимодействие с кислотами*



*б) взаимодействие с солями*



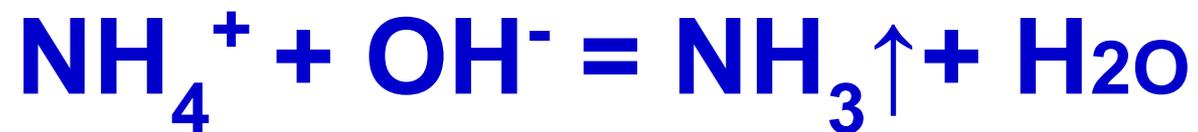
*в ) взаимодействие с щелочами*



*г) термическое разложение*

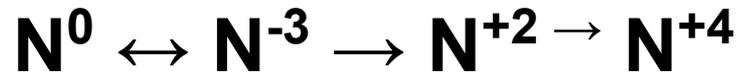


## *Качественная реакция*



## Проверь свои знания:

- Предложите вещества, соответствующие данной схеме и осуществите превращения



- Запишите молекулярные и ионные уравнения реакций следующих превращений:



- Какие свойства гидрокарбоната аммония используются при добавлении его в тесто при выпечке кондитерских изделий? Запишите уравнение реакции

## Задача:

- Вычислите массу и объем (н.у.) аммиака, который получится при взаимодействии 20г хлорида аммония с 7,4г гидроксида кальция.

*Задание на дом:*

§18, зад.1,2 стр.52