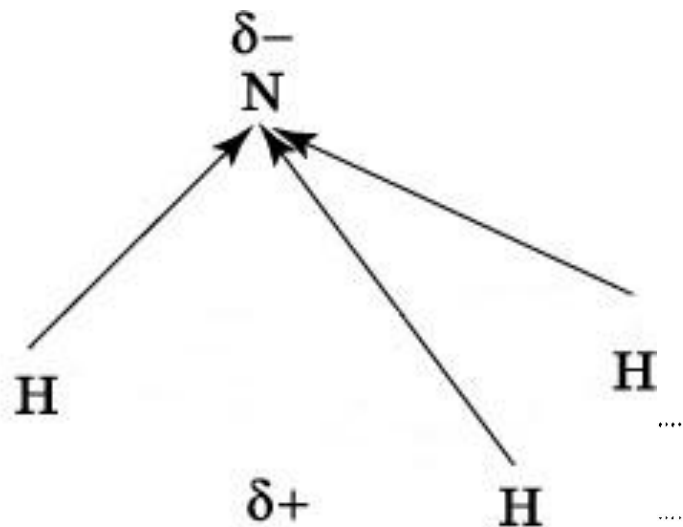
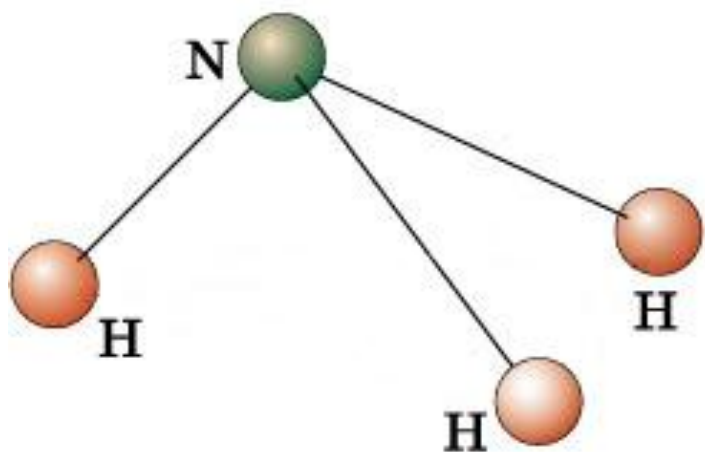


# АММИАК

28.01.2017



# СТРОЕНИЕ МОЛЕКУЛЫ

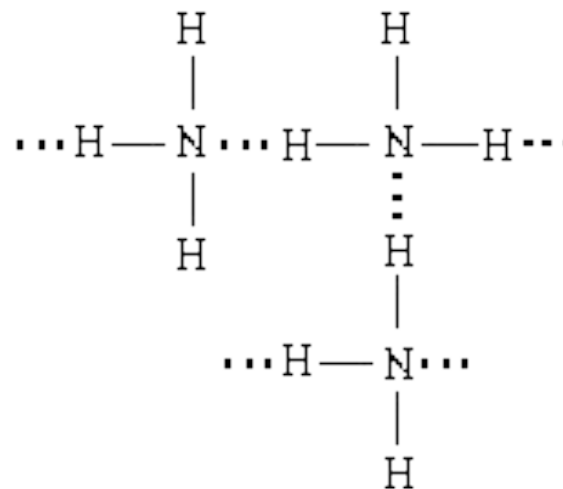
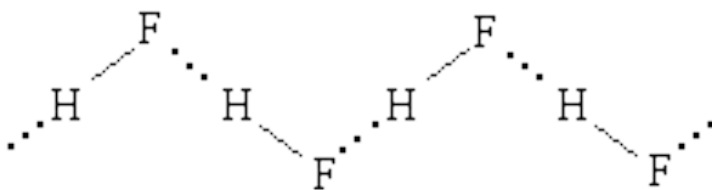


Строение молекулы аммиака



# ВОДОРОДНАЯ СВЯЗЬ

**Водородная связь** – это химическая связь между атомами водорода одной молекулы и атомами очень электроотрицательных элементов, имеющих неподеленные электронные пары, другой молекулы



## Получение, собирание и распознавание $\text{NH}_3$ .

1) Напишите уравнение получения аммиака в лаборатории в молекулярной и ионной формах:

.....

.....

.....

2) Получение в промышленности: .....

.....

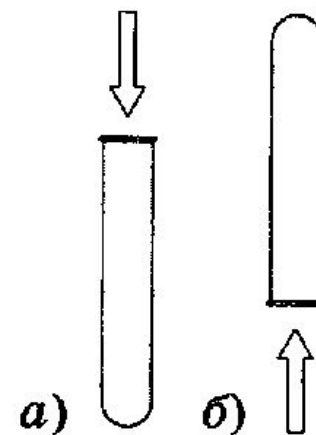
Укажите верный способ собирания аммиака

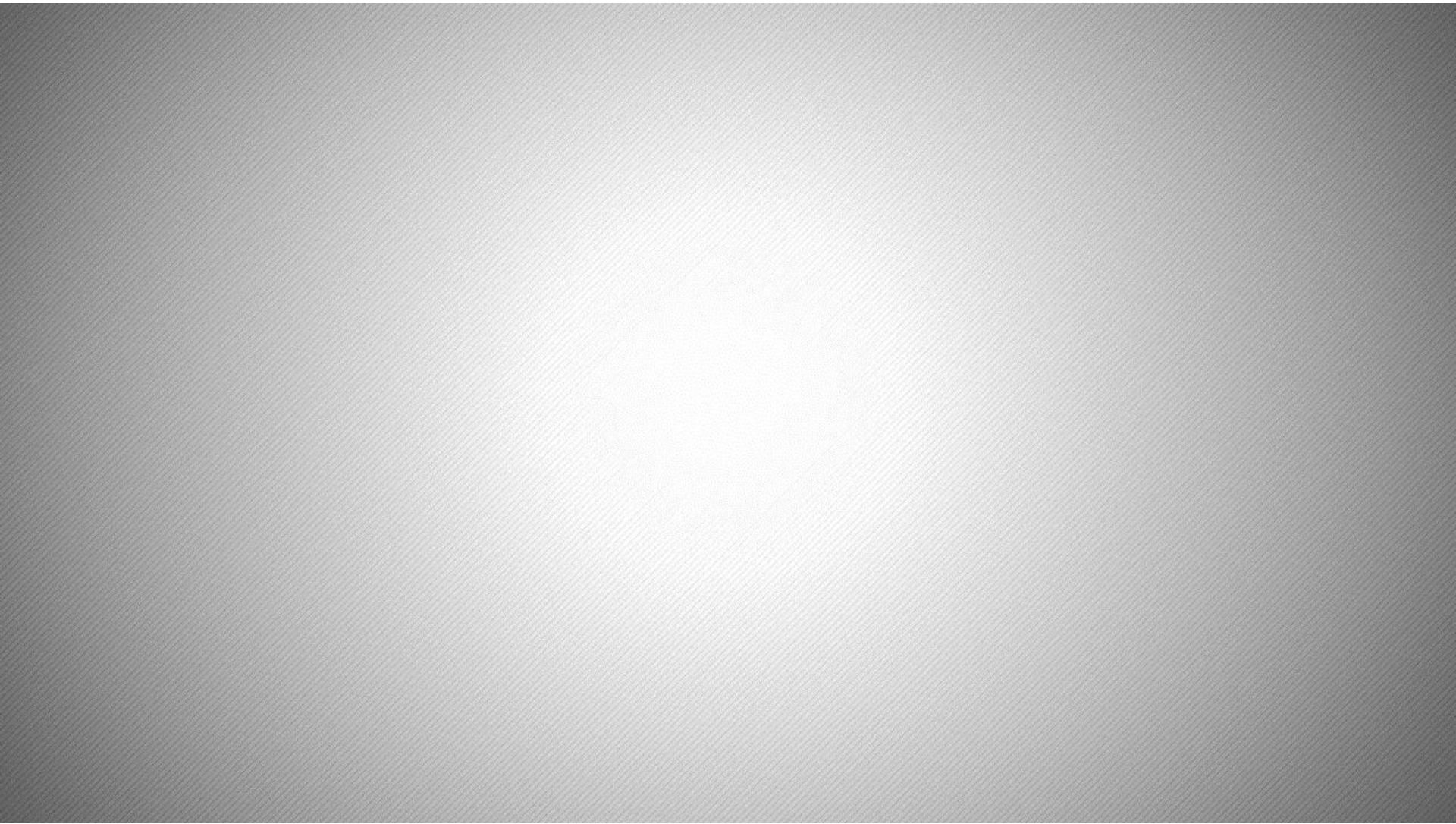
, ответ поясните: .....

.....

.....

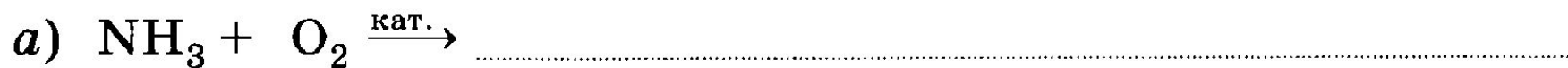
.....





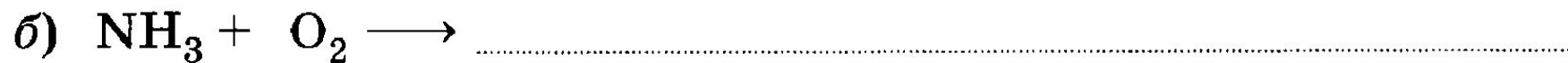
# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

1) Является сильным восстановителем



.....

.....



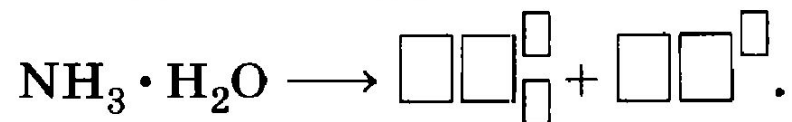
.....

.....



# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

2) Взаимодействует с водой, образуя непрочное основание — гидрат аммиака  $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , который, как слабый электролит, незначительно диссоциирует:



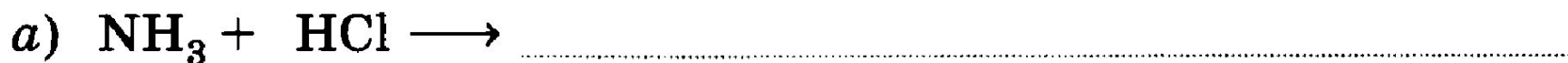
10% -й раствор аммиака в воде —

это  $\square\square\square\square\square\square\square\square\square$   $\square\square\square\square$ .



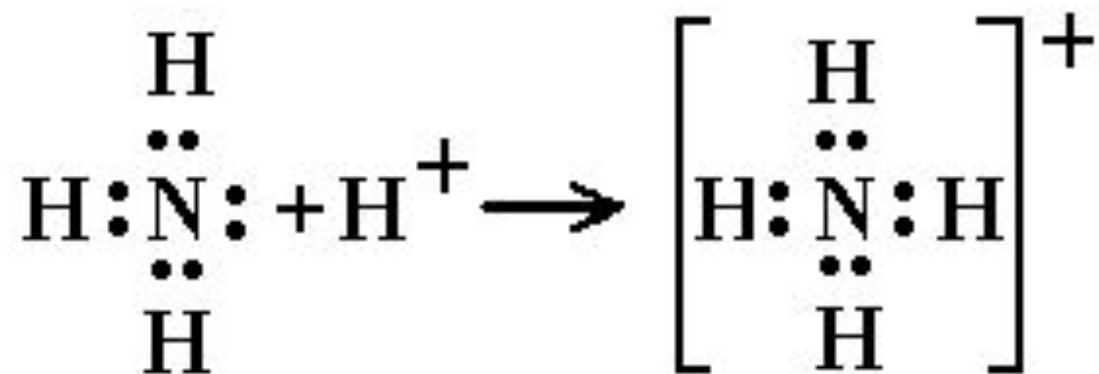
# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

3) Взаимодействует с кислотами, образуя соли аммония по донорно-акцепторному механизму:





# ИОН АММОНИЯ



# ЗАКРЕПЛЕНИЕ

Запишите уравнения реакций для следующих переходов:

