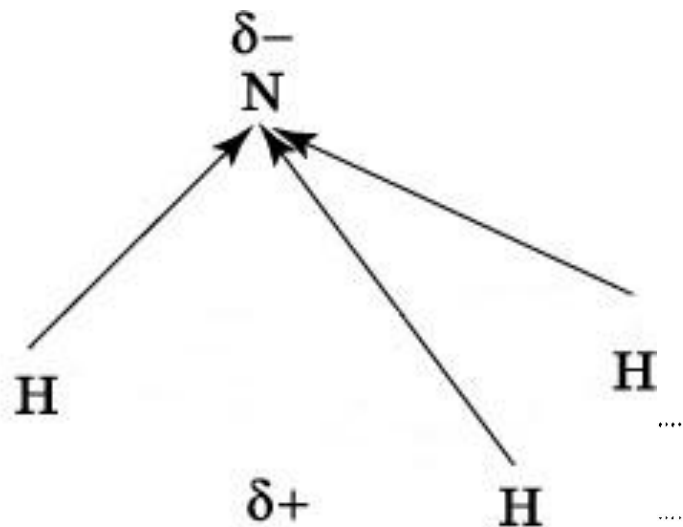
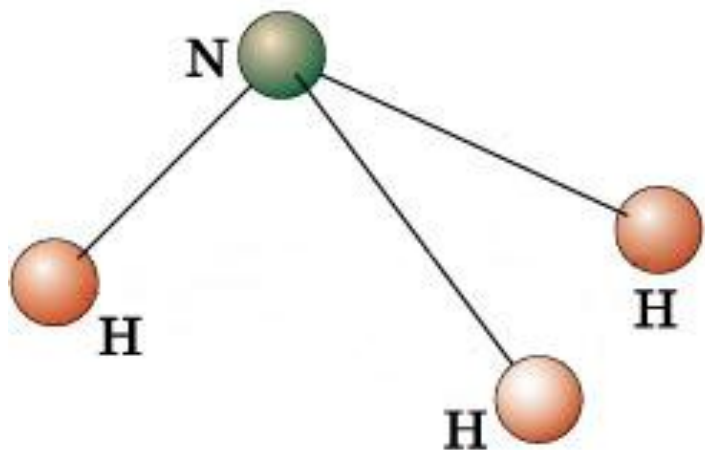


АММИАК

28.01.2017



СТРОЕНИЕ МОЛЕКУЛЫ

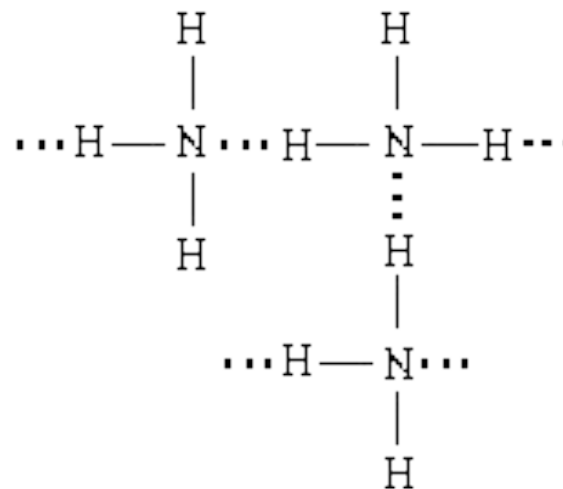
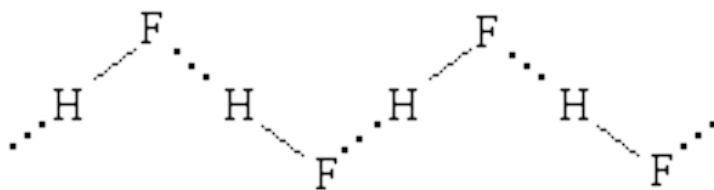


Строение молекулы аммиака



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 NH_3 .

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

.....

.....

.....

2) Получение в промышленности:

.....

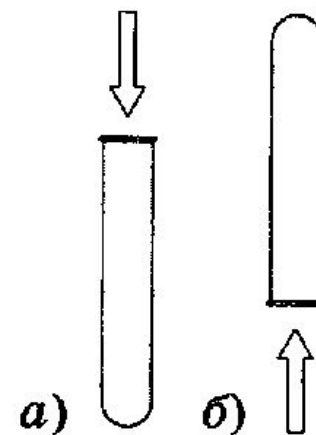
Укажите верный способ собирания аммиака

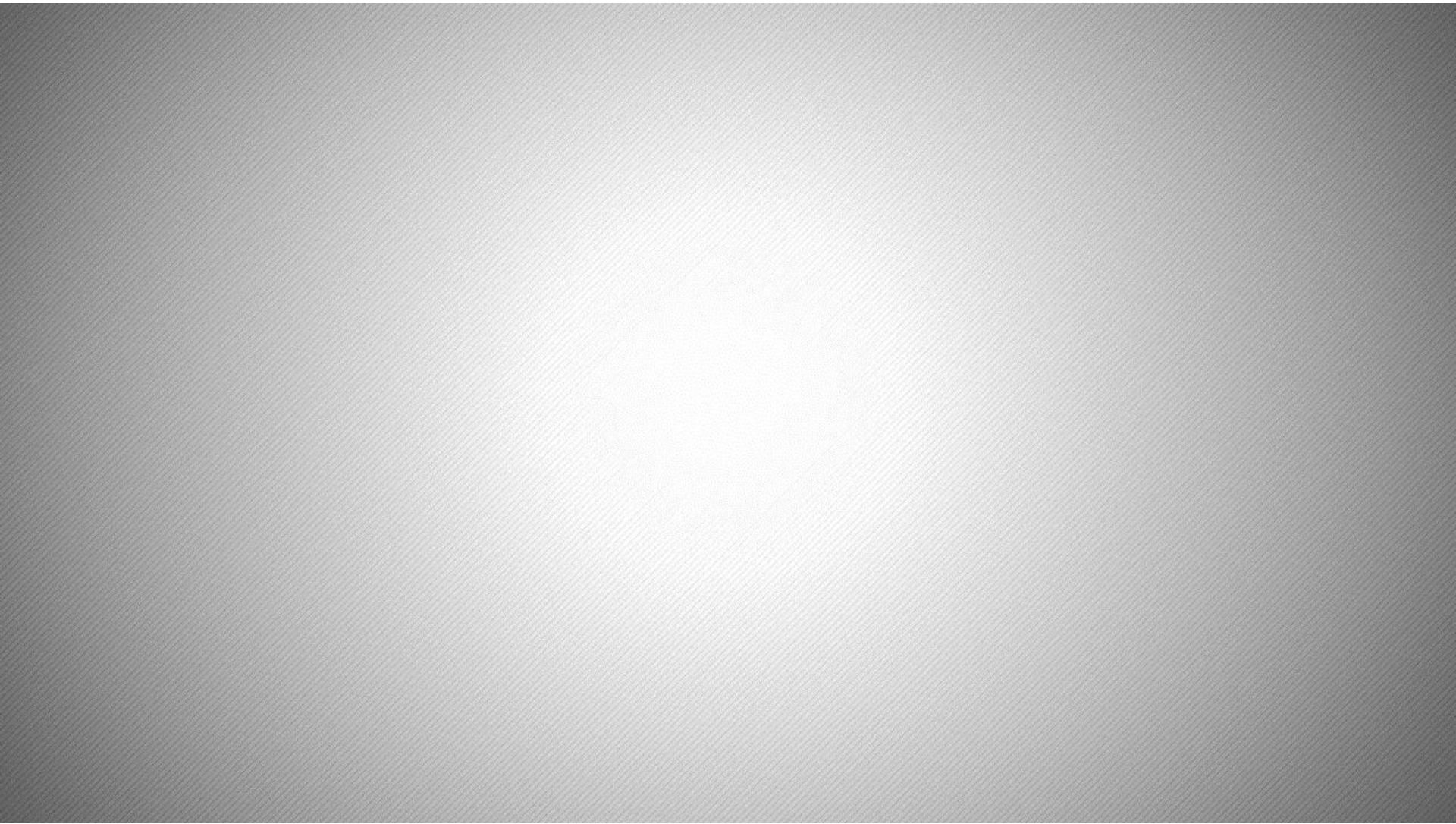
, ответ поясните:

.....

.....

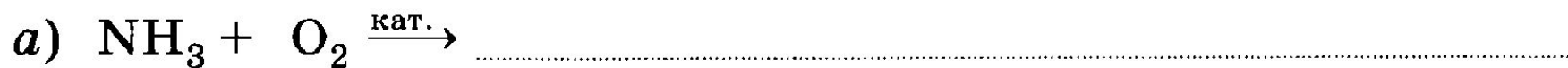
.....





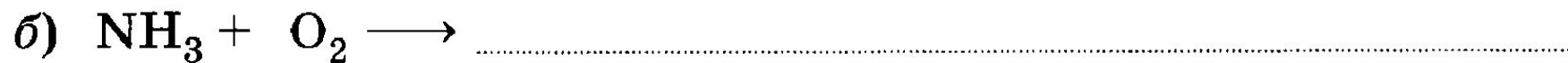
ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

1) Является сильным восстановителем



.....

.....



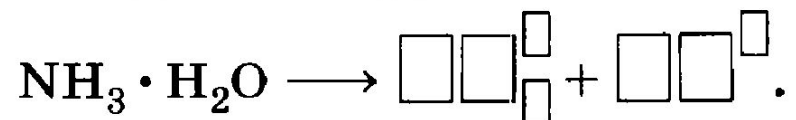
.....

.....



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:



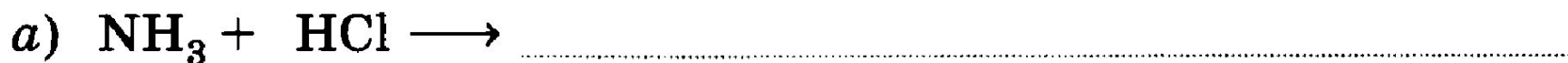
10% -й раствор аммиака в воде —

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

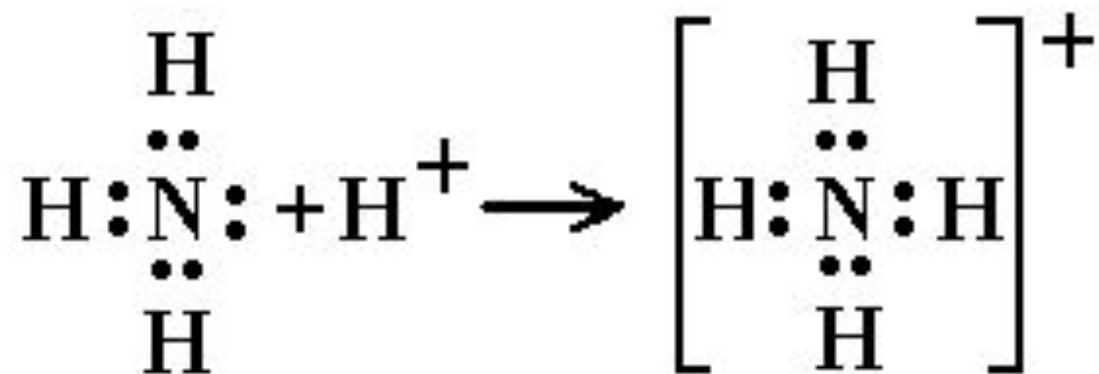


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

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



ИОН АММОНИЯ



ЗАКРЕПЛЕНИЕ

Запишите уравнения реакций для следующих переходов:

