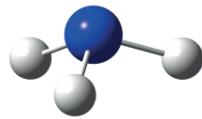
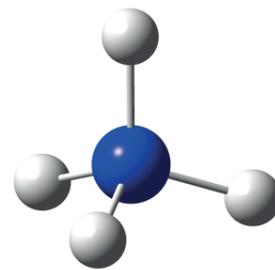
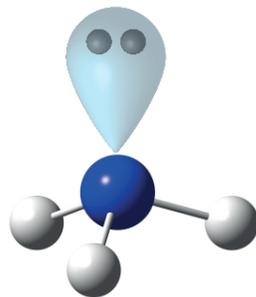


Основные свойства аммиака

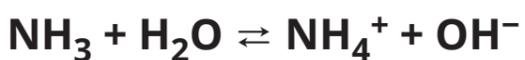
Молекула аммиака имеет форму треугольной пирамиды.



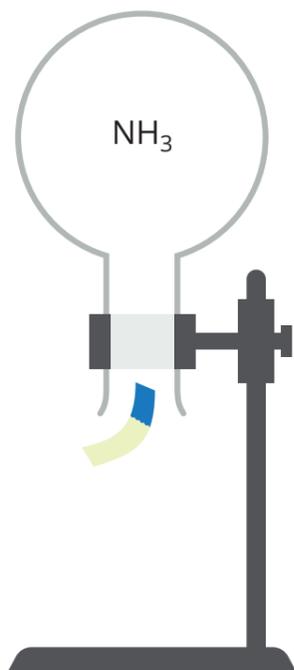
Неподелённая электронная пара азота легко доступна, и поэтому аммиак может реагировать с кислотами, предоставляя H^+ электронную пару (донорно-акцепторный механизм). Благодаря этому аммиак проявляет основные свойства.



Окраска индикаторов



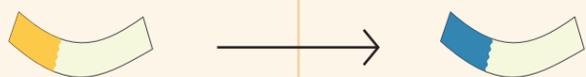
В колбу, наполненную аммиаком, вносим кусочек бумаги, смоченной раствором кислотно-основного индикатора. Индикатор изменяет окраску, что свидетельствует об основных свойствах аммиака.



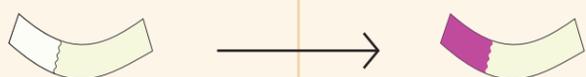
нейтральная среда

основная среда

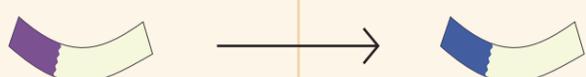
► Обнаружение аммиака универсальным индикатором



► Обнаружение аммиака фенолфталеином



► Обнаружение аммиака лакмусом

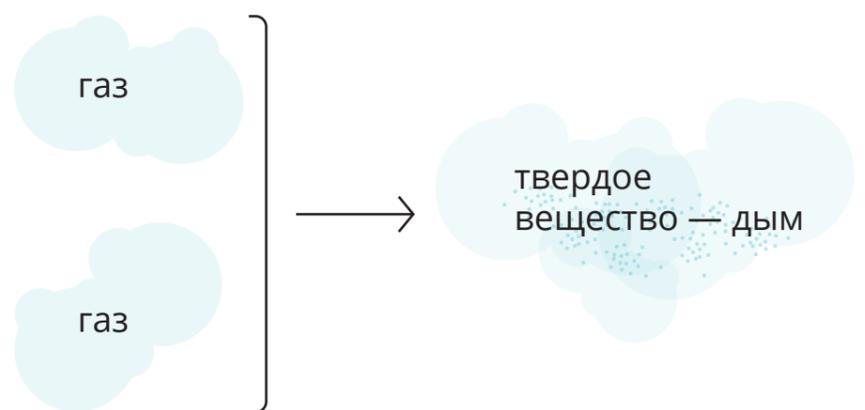


Взаимодействие с кислотами

► Взаимодействие NH_3 и HCl



- 1 Смочим одну ватку концентрированным раствором соляной кислоты, а другую — раствором аммиака, и поместим их под колпак.
- 2 Газообразный HCl реагирует с газообразным NH_3 , образуя белый дым хлорида аммония.



- 3 Постепенно NH_4Cl осаждается на стенках и дне колпака в виде белого налета.

