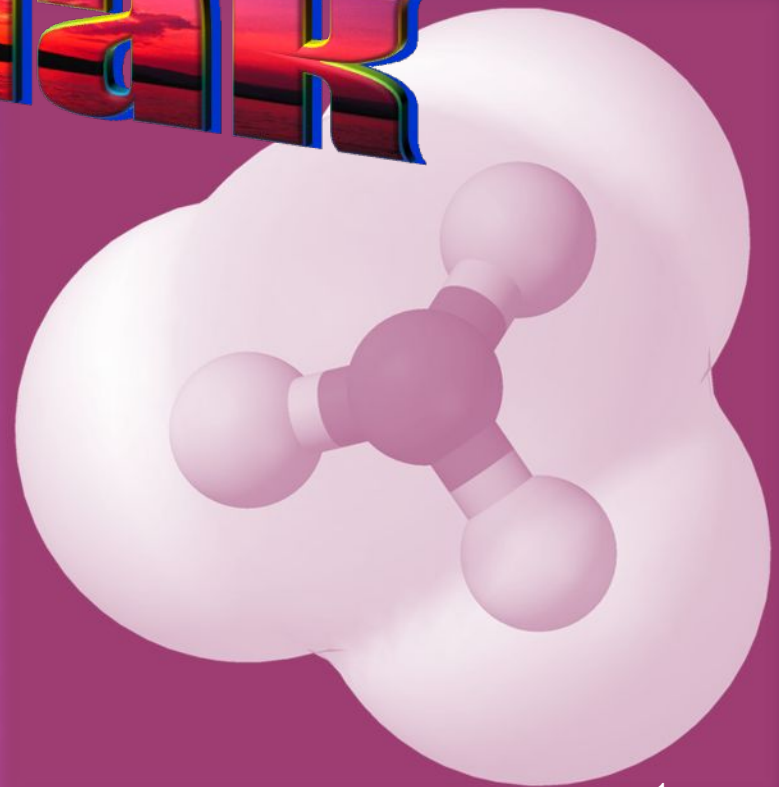
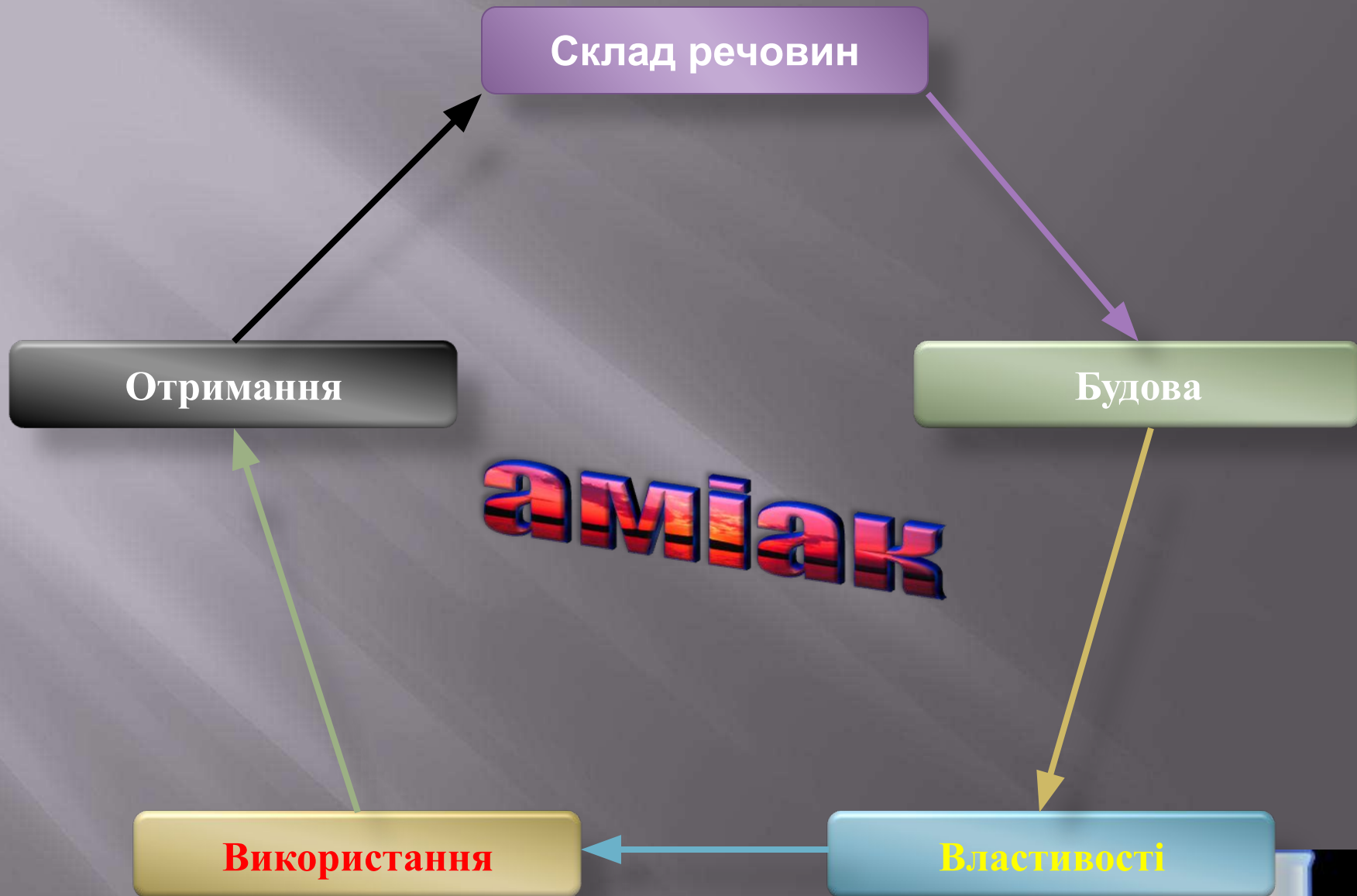


AMIAK

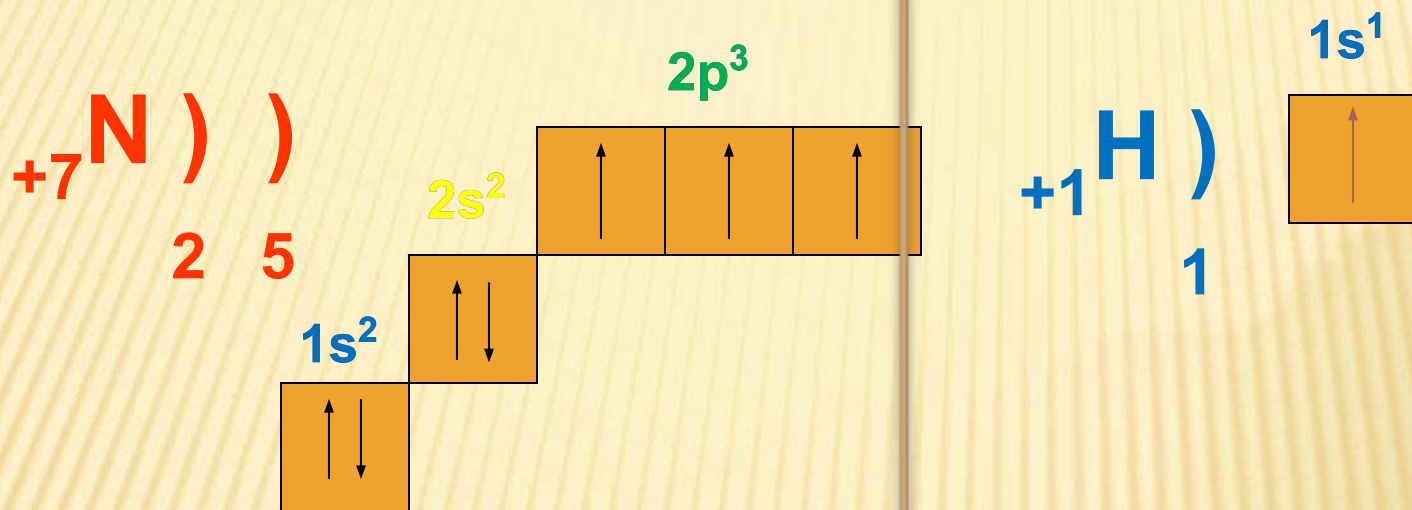




аміак



Склад речовин



електронна формула

III, IV

валентні можливості

I

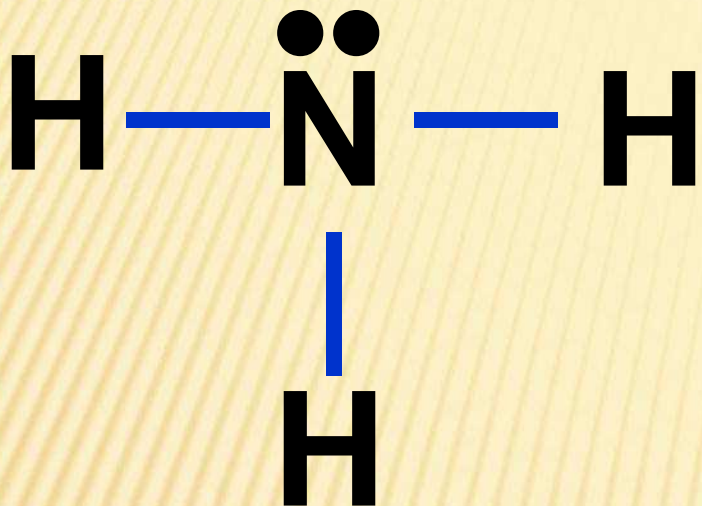
неметал

неметал



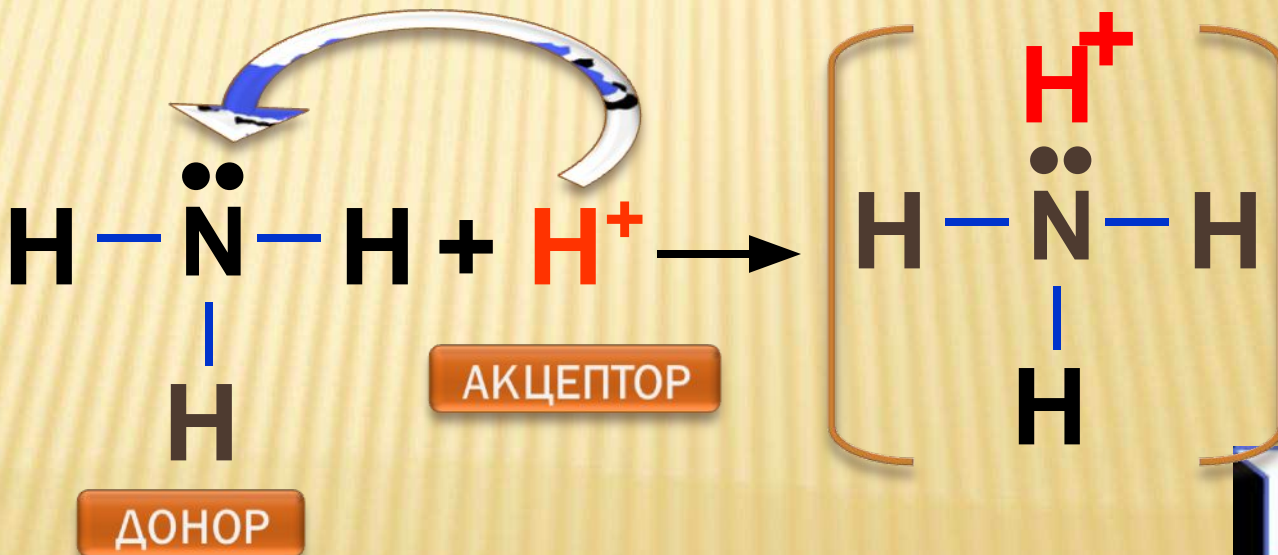
Склад

Будова



Молекула утворена
ковалентним
полярним зв'язком

Є можливість утворити
донорний – акцепторний
зв'язок



Будова

Фізичні властивості

NH

Молекулярна
кристалічна
решітка

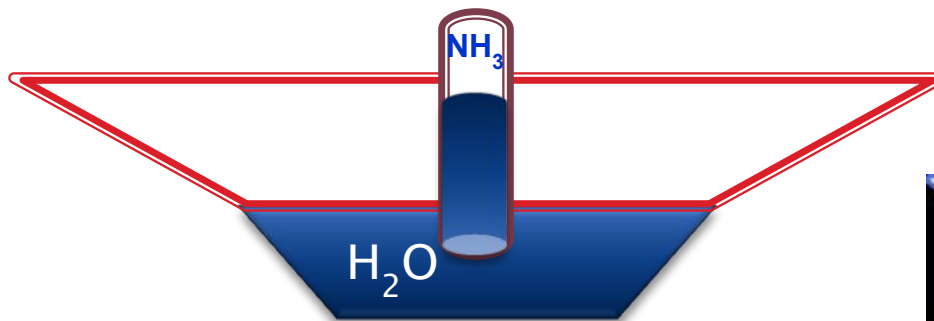
Легше повітря

3

Газ,
с
характерн
ым
запахом.



Добре розчиняється в воді



ОСТОРОЖНО
АММИАК



Будова

Хімічні властивості

NH_3

Відновник

Основание



каталізатор



гідроксид амонія



хлорид амонія

Доповалити рівняння реакції та додати амонійний ортофосфор як жителя кислого середовища в рідку реакцію.

Вживання

Використання

НН



Аміак має цінний для рослин елемент - азот.



Аміак - газ.



Аміак має різкий запах.



Взаємодіє з Кислородом.



Аміак - хороший відновник



При випаровуванні рідкого аміаку поглинається велика кількість тепла.

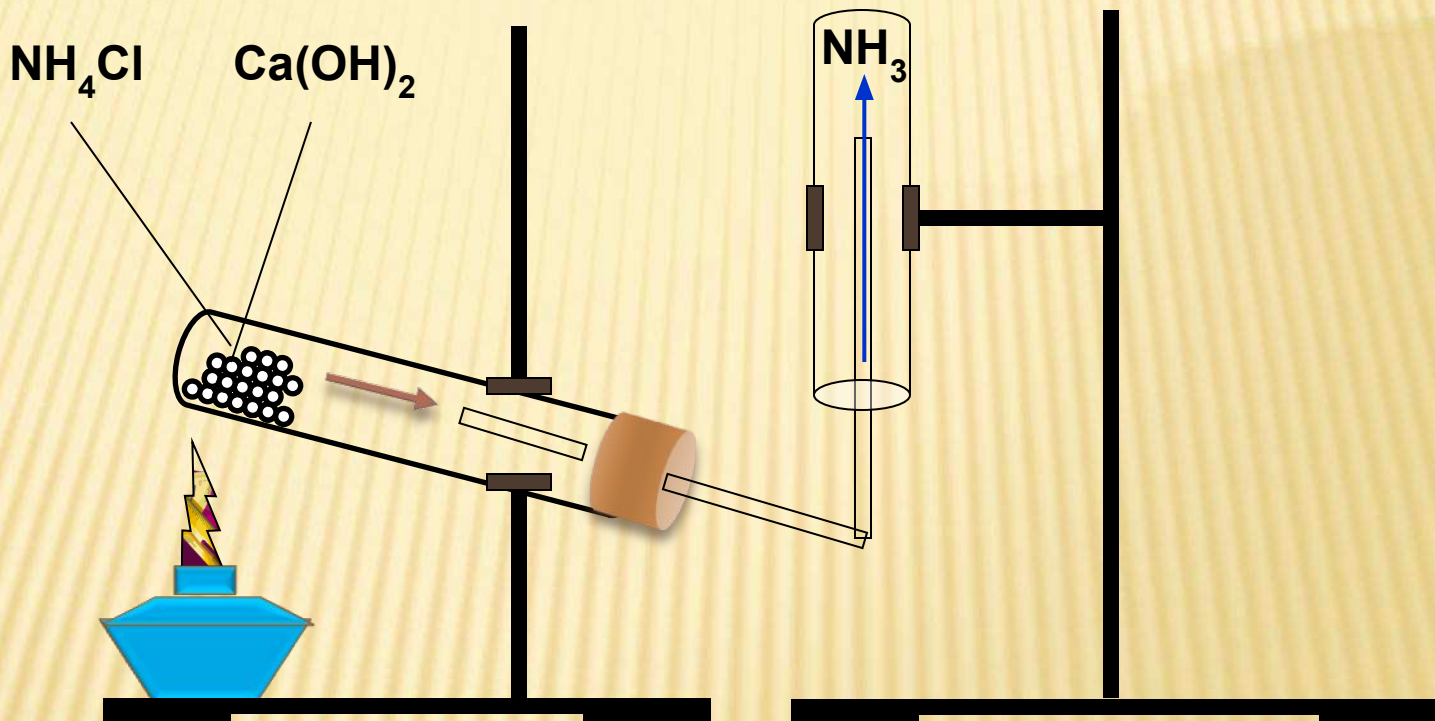


Вживання

Отримане

NH_3

В лабораторії



Вживання



Отримане

NH_3

В промисловості

