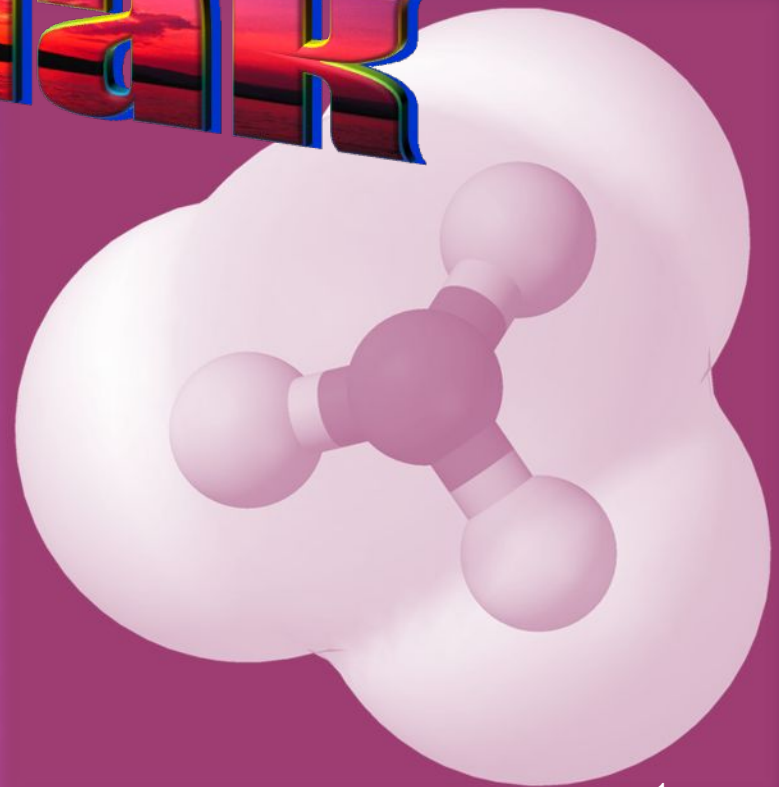
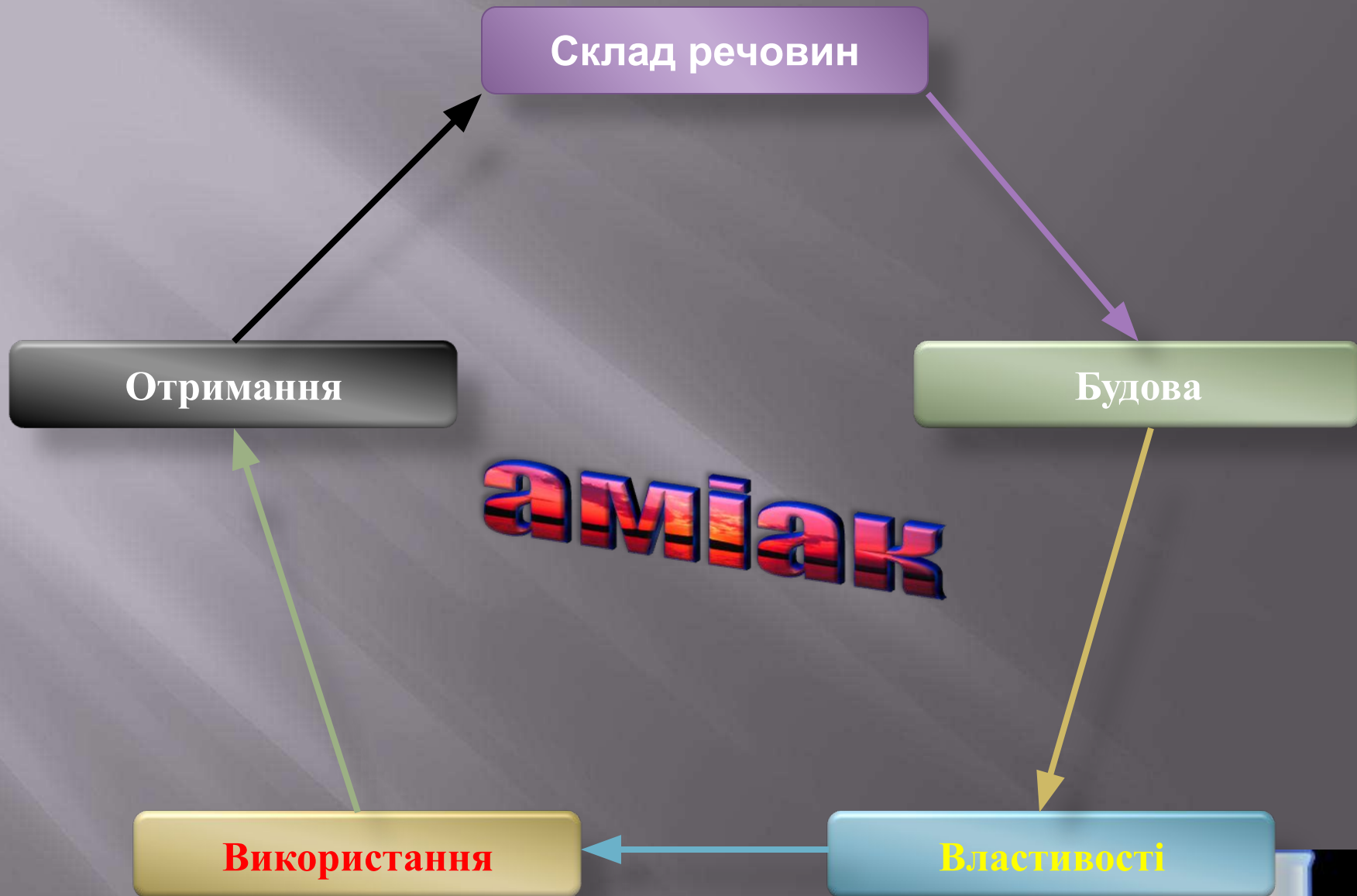


AMIAK

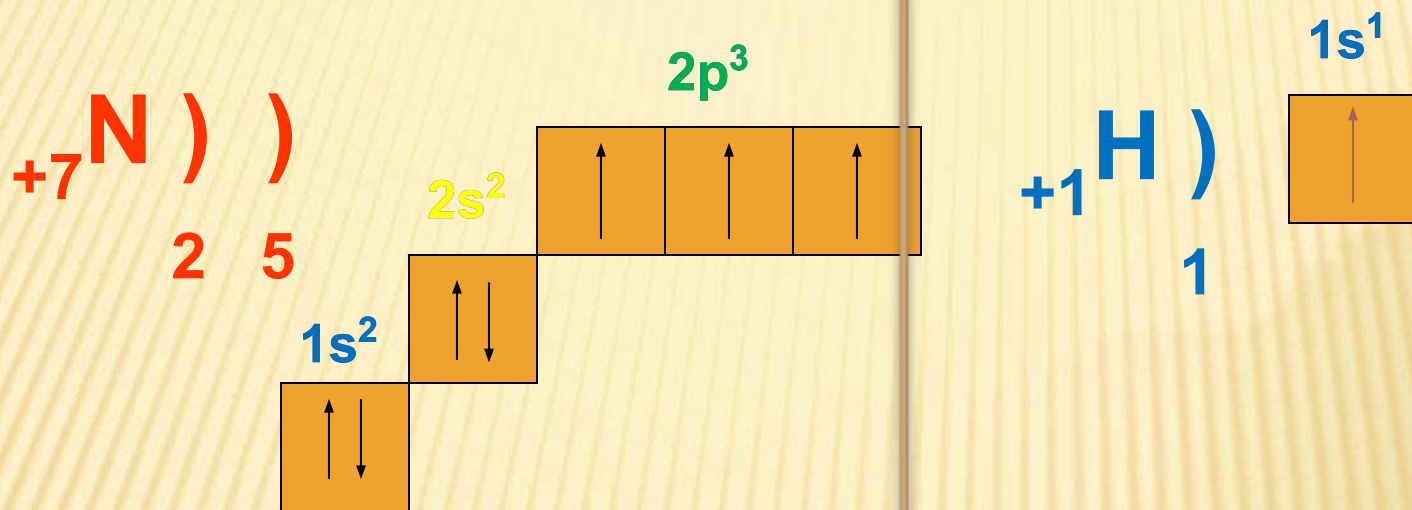




**аміак**



# Склад речовин



електронна формула

III, IV

валентні можливості

I

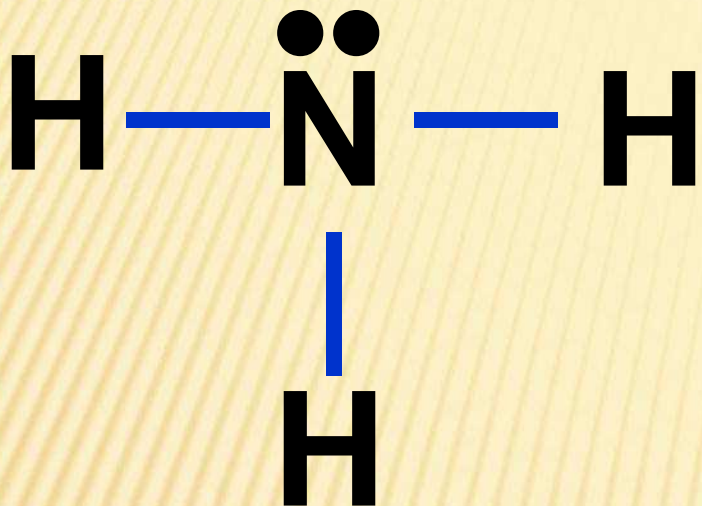
неметал

неметал



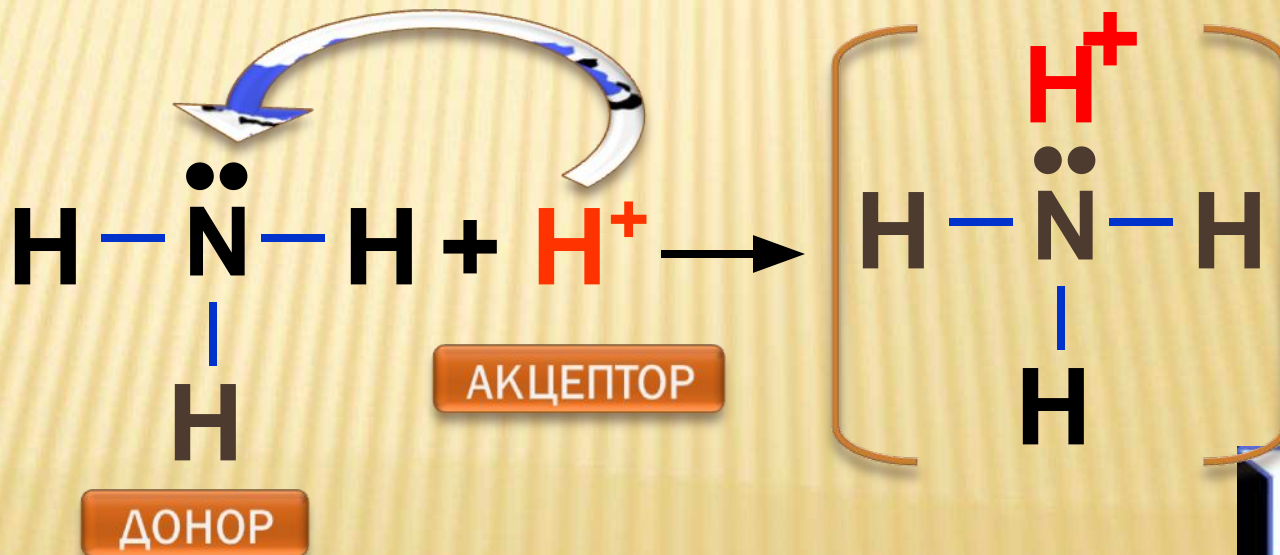
Склад

Будова



Молекула утворена  
ковалентним  
полярним зв'язком

Є можливість утворити  
донорний – акцепторний  
зв'язок



Будова

Фізичні властивості

**NH**

Молекулярна  
кристалічна  
решітка

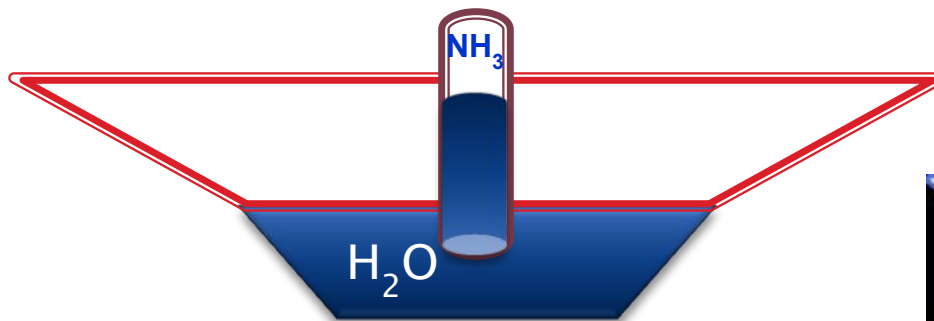
Легше повітря

**3**

Газ,  
с  
характерн  
ым  
запахом.



Добре розчиняється в воді



ОСТОРОЖНО  
АММИАК



Будова

Хімічні властивості

$\text{NH}_3$

Відновник

Основа



каталізатор



гідроксид амонія



хлорид амонія

Доповалити рівняння реакції та додати амонійний ортофосфат як окислювач в поданій реакції.

## 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.

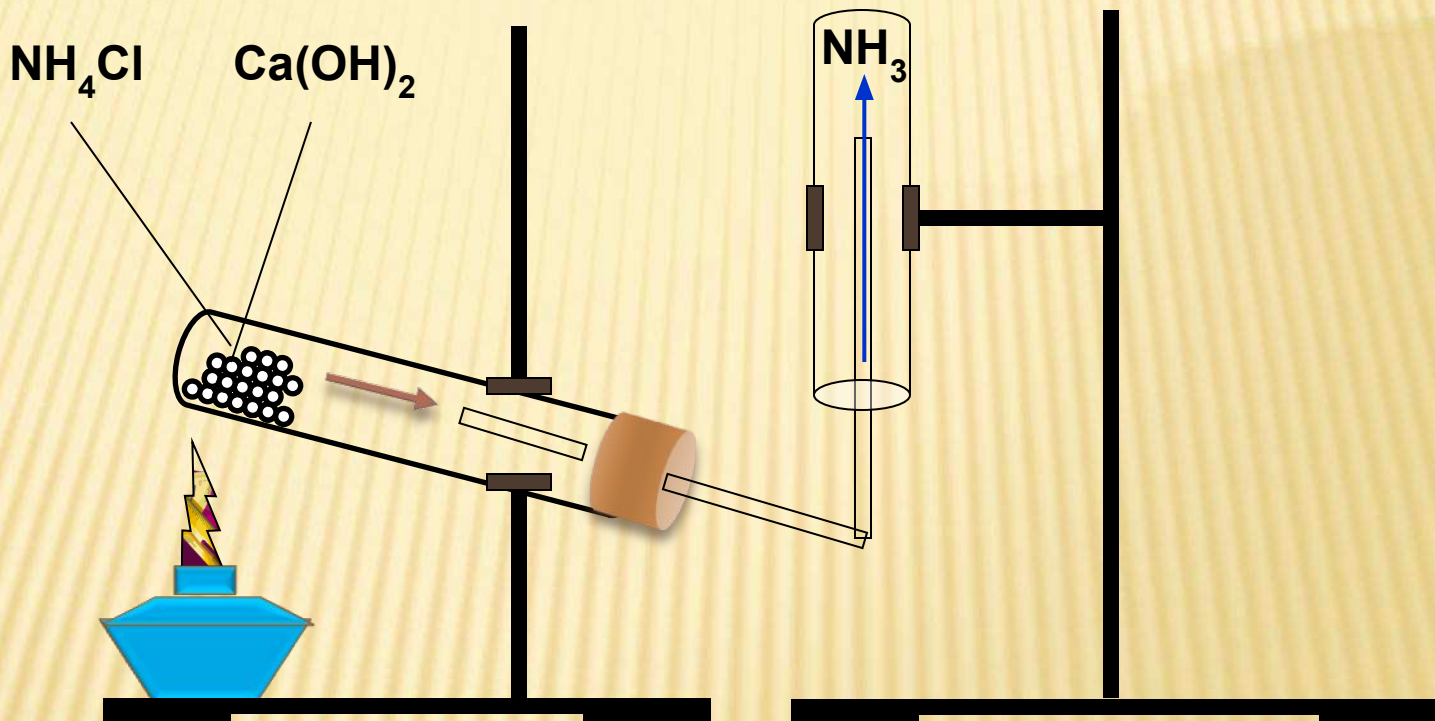


Вживання

Отримане

$\text{NH}_3$

В лабораторії





Вживання



Отримане

$\text{NH}_3$

В промисловості

