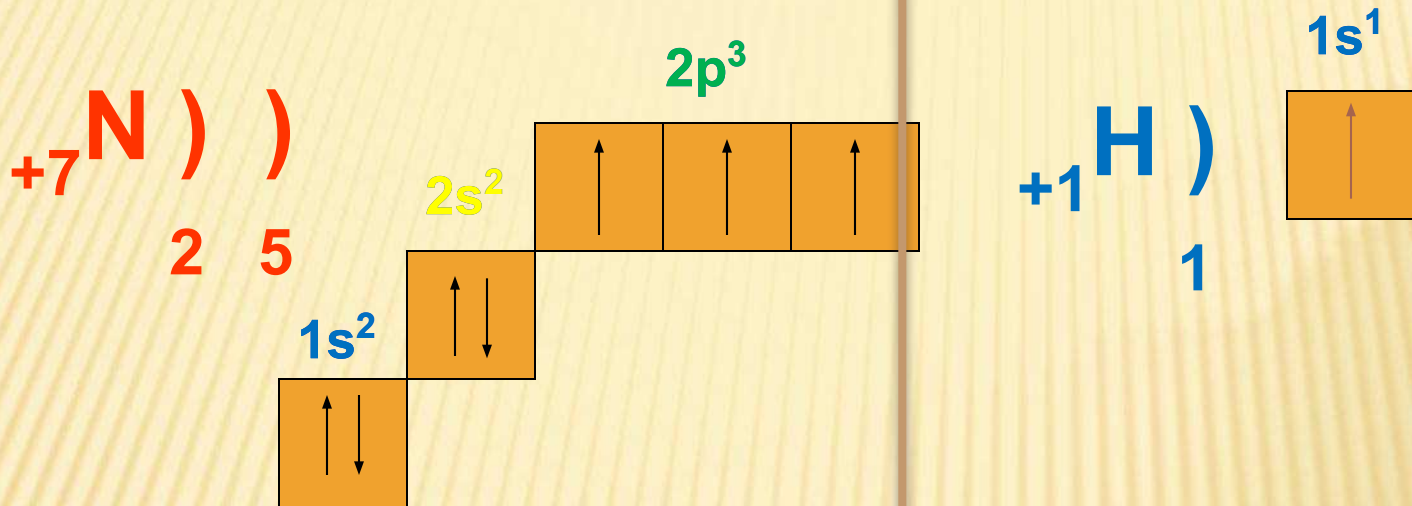


# Склад речовин



електронна формула

**III, IV**

валентні можливості

**I**

**неметал**

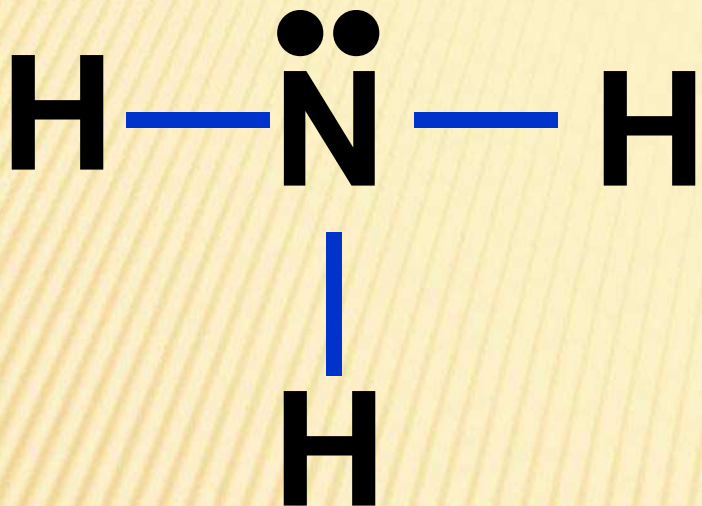
**неметал**



Склад

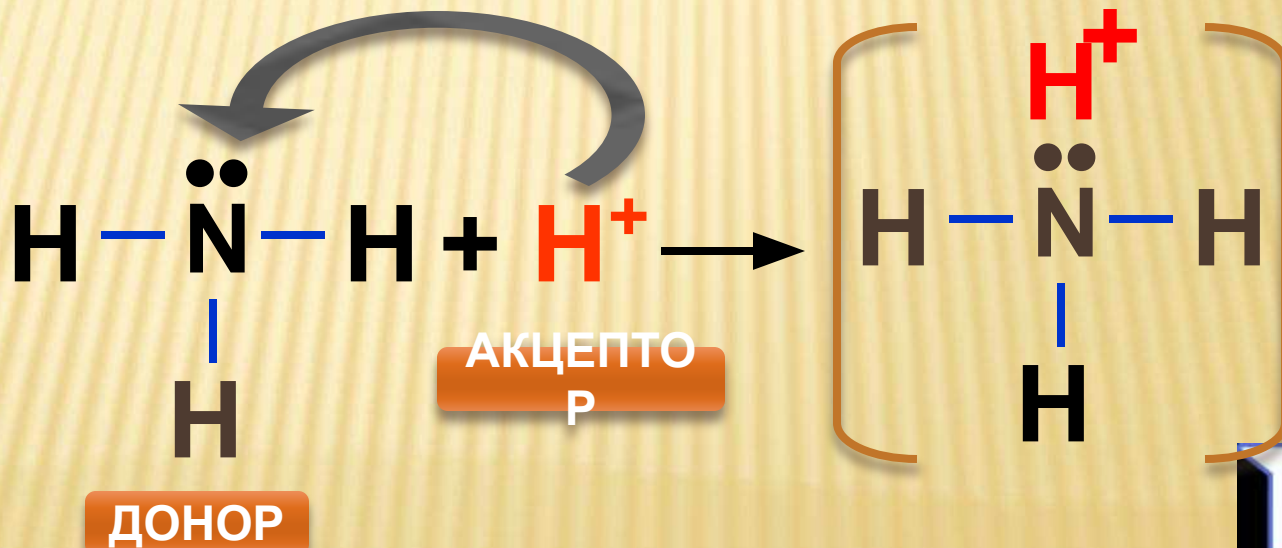
Будова

NH



Молекула утворена **3**  
ковалентним  
полярним зв'язком

Є можливість утворити  
донорний – акцепторний  
зв'язок



Будова

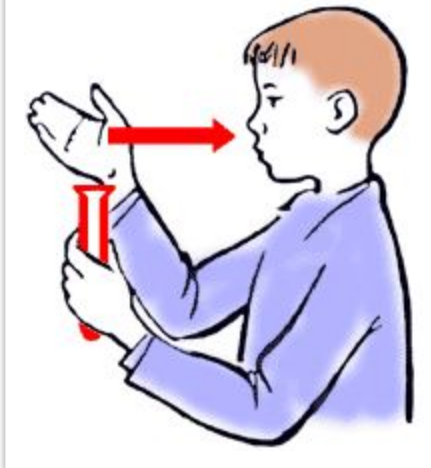
Фізичні властивості

**NH**

Молекулярна  
кристалічна  
решітка

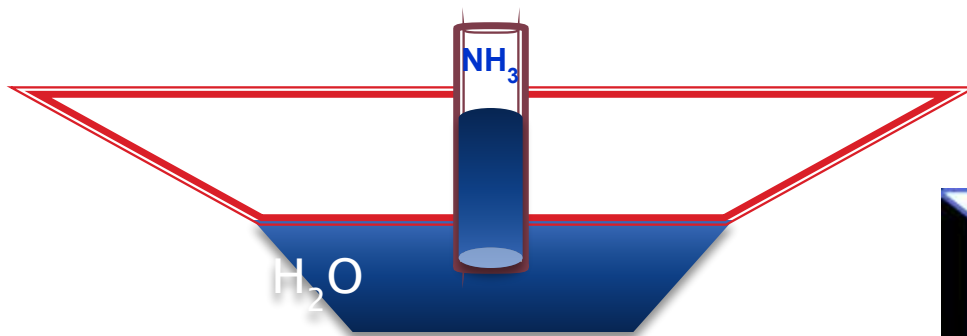
Легше повітря

**3**



Газ,  
с  
характерн  
ым  
запахом.

Добре розчиняється в воді



ОСТОРОЖНО  
АММИАК



## Відновник



каталізатор



## Основание



гідроксид амонія



хлорид амонія

Доповалити рівняння реакції та дати назву продукту і ортофосфору як жителя кислого середовища в рідкій 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.

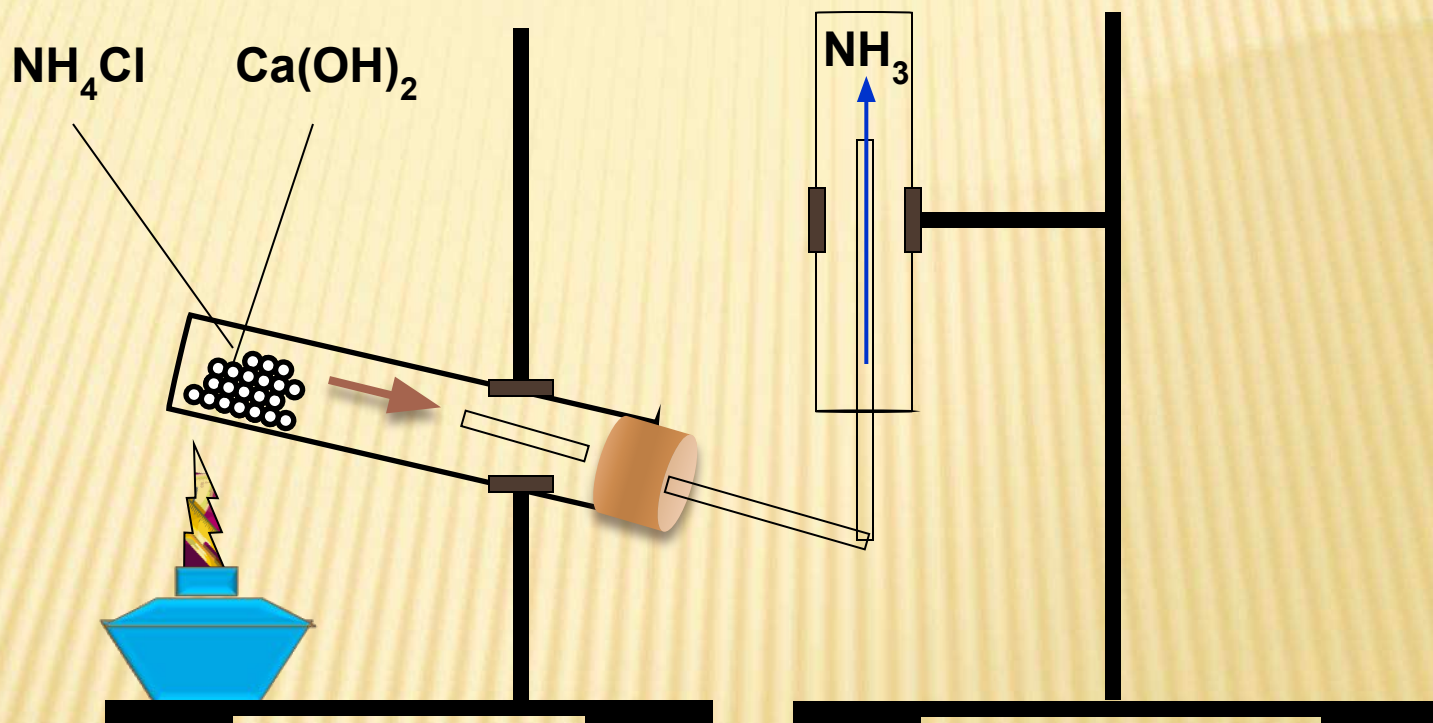


Вживання

Отримане

NH<sub>3</sub>

В лабораторії





Вживання



Отримане

$\text{NH}_3$

В промисловості

