



АММИАК МОЛЕКУЛАСЫНЫҢ МОДЕЛІ



Сабақтың мақсаты:



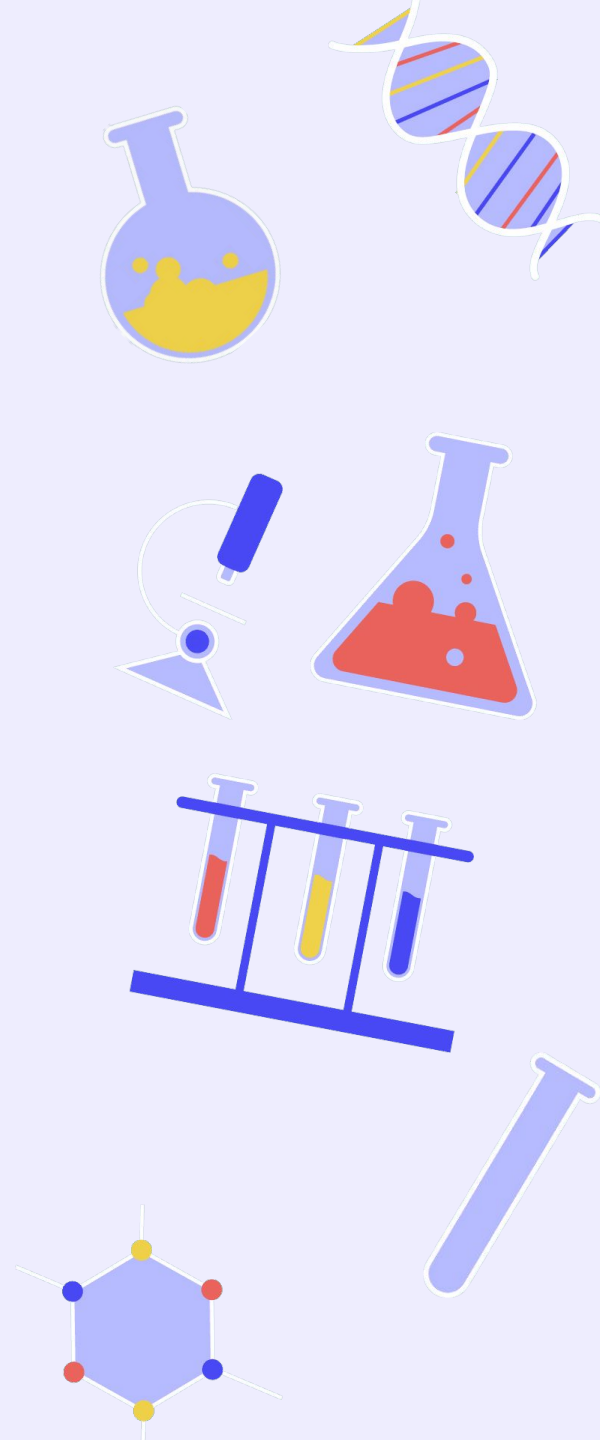
Аммиактың
құрылымдық
формуласы



Аммиактың
сфералық моделін
құрастыру

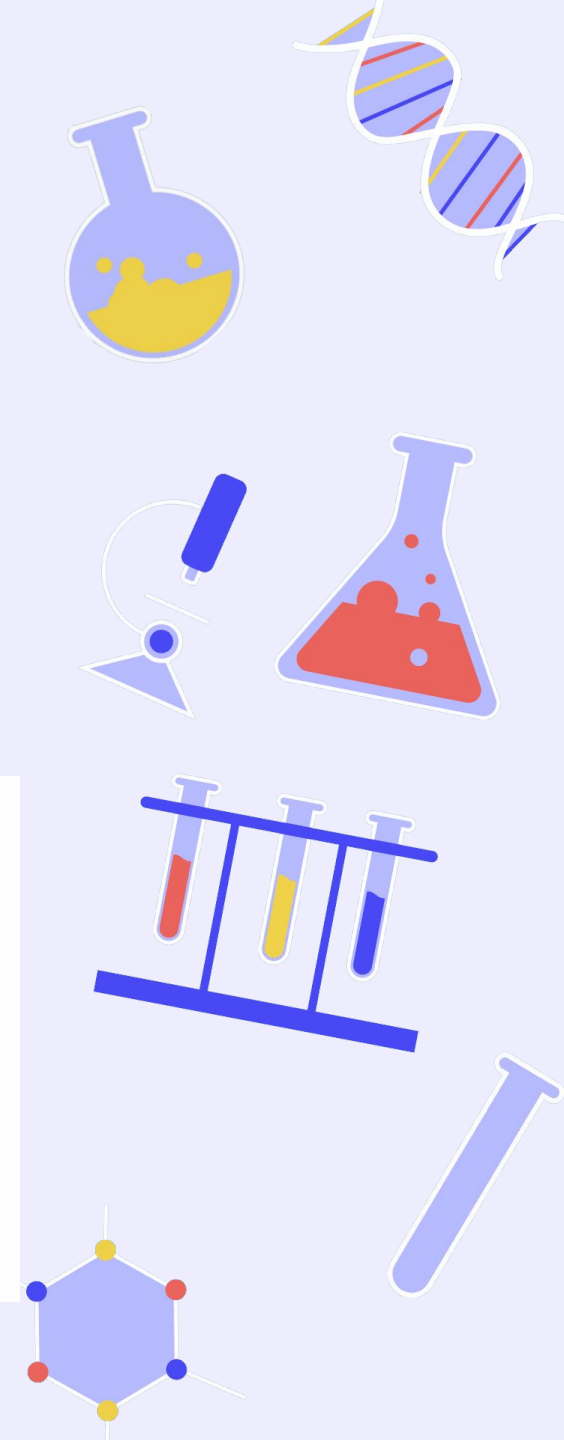
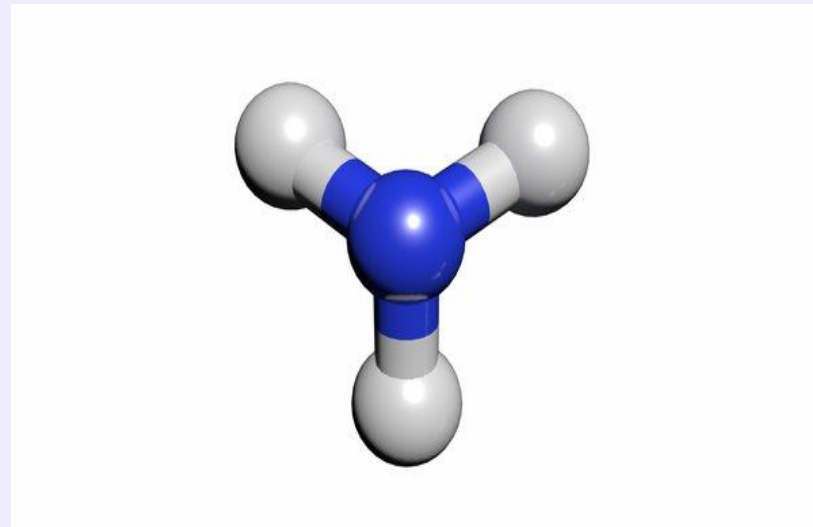
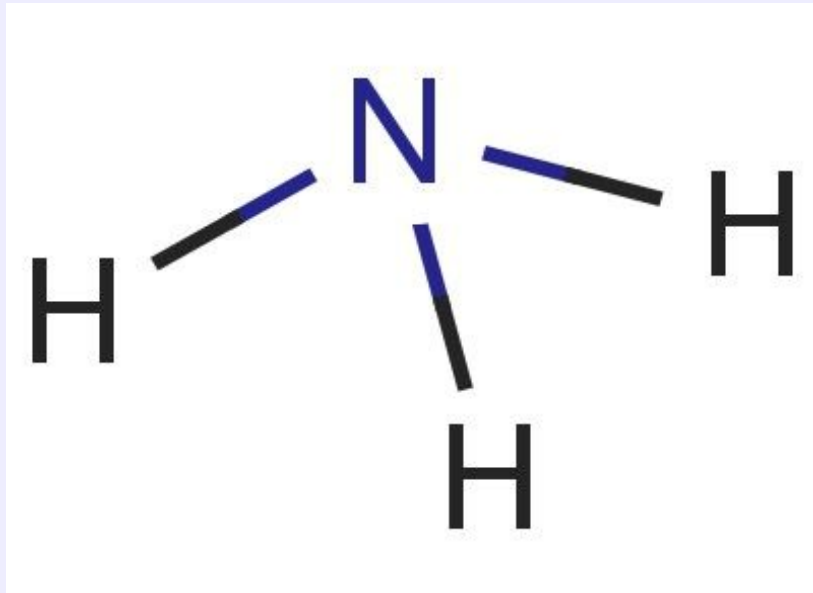


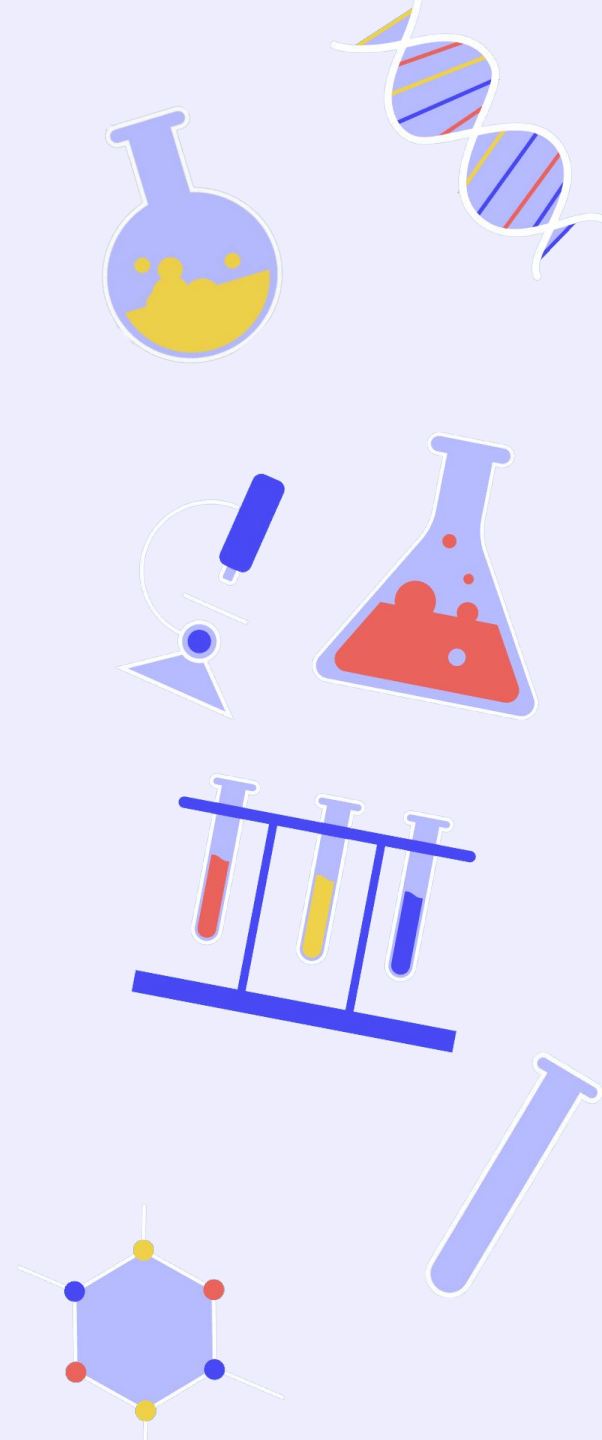
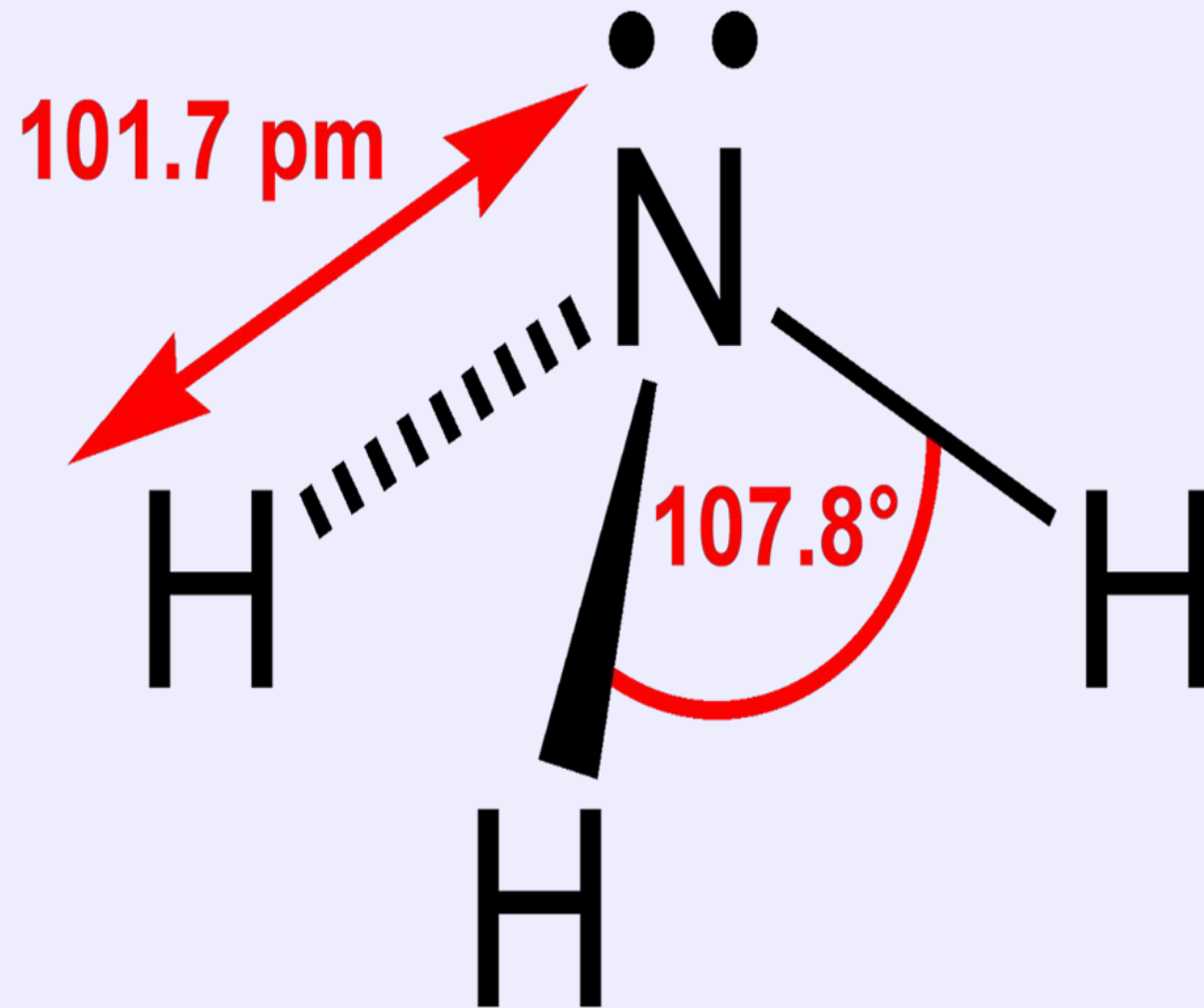
Зертханалық жұмыс
пен тапсырмалар
орындау



Құрылысы

Азоттың сыртқы энергетикалық қабатында бес электрон бар, және олар жұптаспаған. Сол дара электрондар үш сутек атомымен үш коваленттік байланыс түзіп, *аммиак* NH_3 молекуласын құрайды. Аммиак молекуласы пирамида пішінді





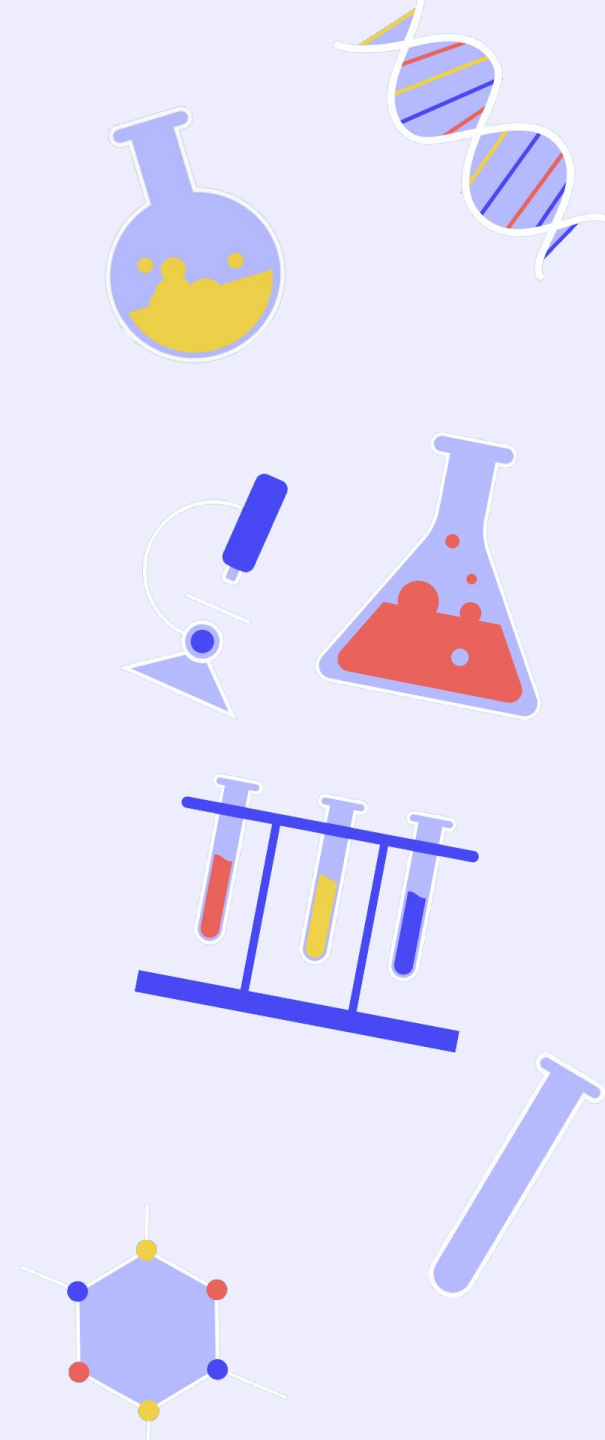
Металдардың активтілігі

Физикалық
қасиеттері:

Суда жақсы
ериді

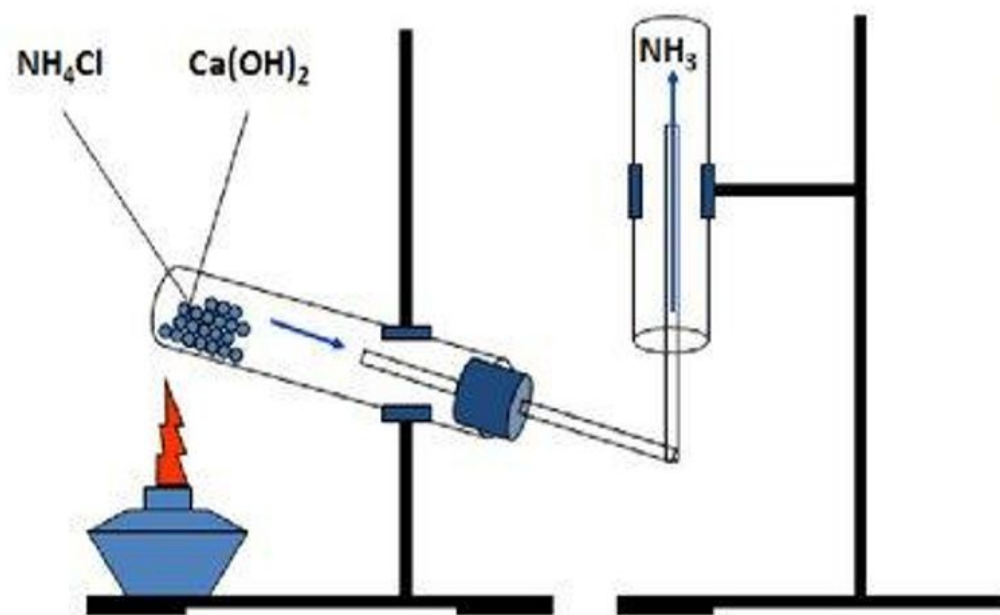
Өткір иісті,
түссіз газ

Аммиак
суы немесе
мүсәтір деп
аталады

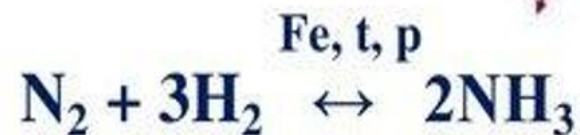
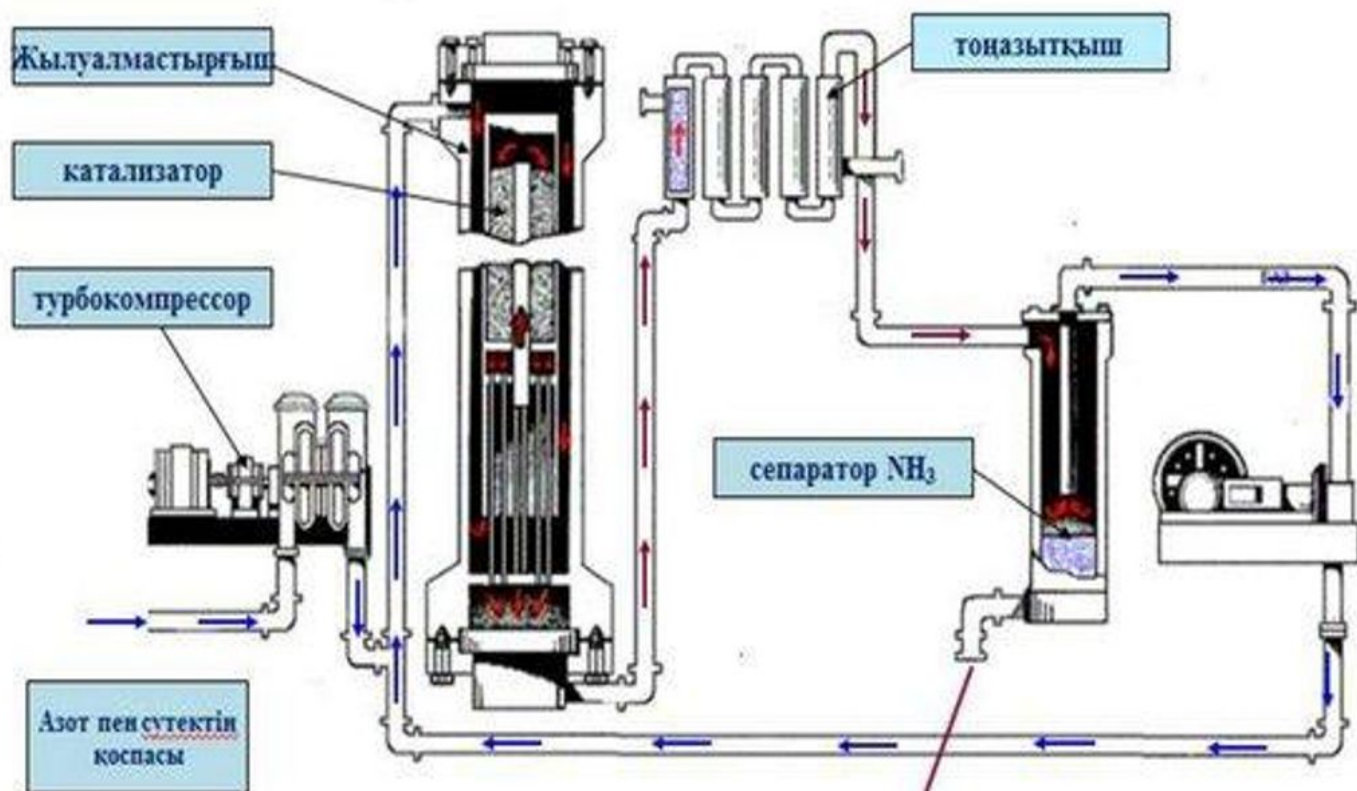


Алынуу

Зертханада



Өнеркәсіпте

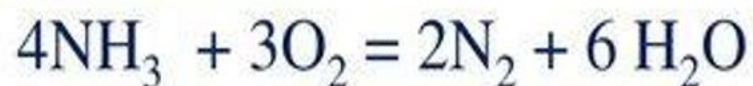


Химиялық қасиеттері

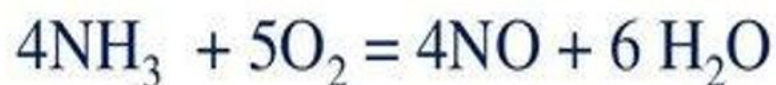
1. Аммиак ерітіндісіне бірнеше тамшы фенолфталеин тамызса, таңқурай түс пайда болады, яғни сілтілік орта көрсетеді:



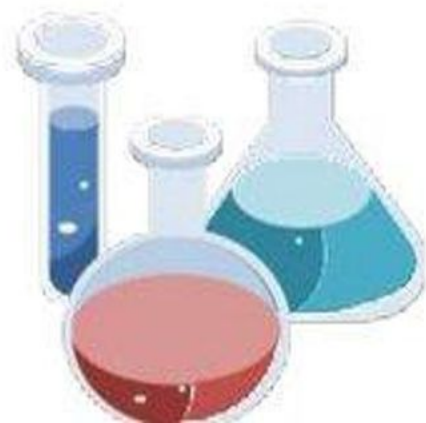
2. Аммиак пен ауаның қоспасының қопарылу қаупі бар. Бірақ аммиак тек таза оттеkte ашық жасыл түспен жанады:



Платина өршіткісін қолданғанда азот (II) оксиді NO түзіледі:



3. Аммиак қышқылдармен әрекеттеседі.



Бекіту тапсырмасы

1-тапсырма

1.

Аммиактың құрамындағы азоттың массалық үлесі қаншаға тең?

2.

Аммиактың салыстырмалы молекулалық массасы?

3.

Азот атомының электрондық конфигурациясы:

