

Негіздер





Негіздер – металл иондары мен гидоксид иондарынан тұратын күрделі зат.



Сәйкестендір

KOH

Mg(OH)_2

Ca(OH)_2

Fe(OH)_3

NaOH

кальций гидок

темір (III) ги

Натрий гидрокс

Магний гидрокси

калий гидрокс



Классификация

НЕГІЗ

Суда еритіндер
(сілтілер)
 NaOH , Ca(OH)_2

Негіздер
(ерімейтіндер)
 Cu(OH)_2 , Mg(OH)_2

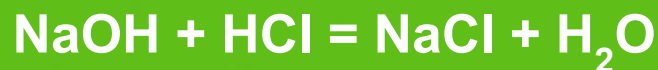
Сапалық реакция

Индикатор	Бейтарап орта	Сілтілік орта
Лакмус	күлгін	Көк
Метилоранж	оранж	сары
Фенолфталеин	түссіз	таңқурай



Химиялық қасиеттері

1. негіз + қышқыл = тұз + су (алмасу р-циясы)



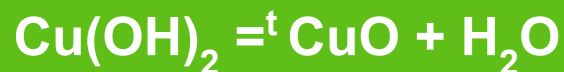
2. сілті + қышқылдық оксид = тұз + су (алмасу р-циясы)



3. сілті + тұз = жаңа негіз + жаңа тұз (алмасу р-циясы)

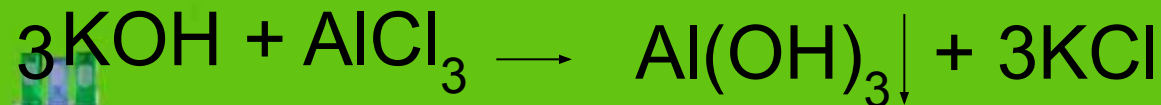
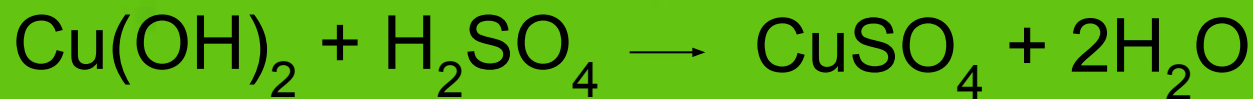
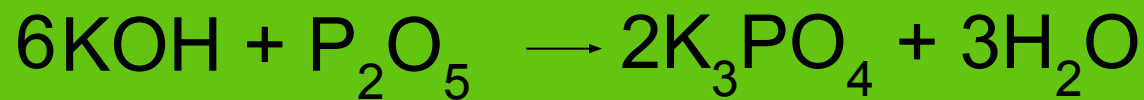


4. Ерімейтін негіздер және суға ыдырайды (айрылу р-сы)



Біліміңді тексер!

- реакцияның молекулалық теңдеуін аяқта:



Сабак аяқталды
Сабак аяқталды

