

Сабақтың тақырыбы: Сандық есептер
(металдар мен оның қосылыстарындағы
генетикалық байланысты көрсететін
химиялық реакция теңдеулері бойынша
реагенттің немесе өнімнің массасын, зат
мөлшерін есептеу)



Генетикалық қатар құру

Металл

Бейметалл

Металл оксиді

Бейметалл оксиді

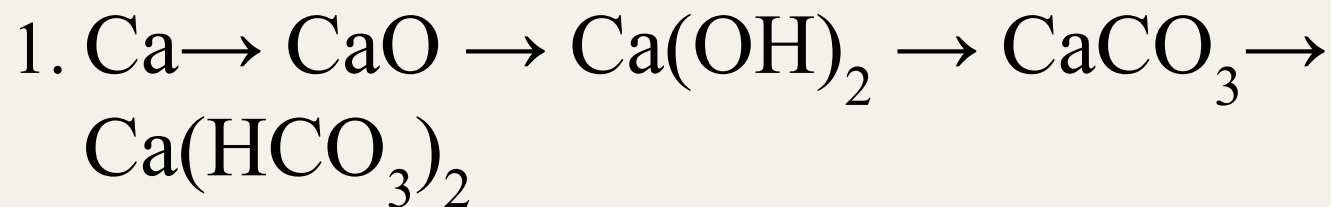
Металл гидроксиді

Қышқыл

Тұз



I деңгей



II деңгей

1-есеп. Кальцийді жаққанда 100 грамм кальций оксиді түзілді. Реакцияға қатысқан бастапқы заттардың зат мөлшерлерін есептеңдер

2-есеп. 7,2 г магний оксиді тұз қышқылымен әрекеттескенде неше грамм магний хлориді түзіледі?

3-есеп. Натрий гидроксиді мен тұз қышқылы әрекеттескенде 45 г тұз түзілді. Реакцияға қанша грамм негіз бен қанша моль қышқыл қатысқан?



Үйге тапсырма

1. Магний мен күкірттің гентикалық қатарын құру
2. Құрамында 10% қоспасы бар 100 г әктасты өртегенде түзілетін кальций оксиді мен көмірқышқыл газының массасын есептеңдер.



• Назар қойып
тыңдағандарыңызға
рахмет!

