

Классификация химических реакций

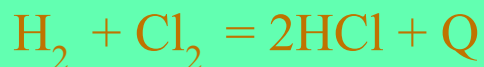
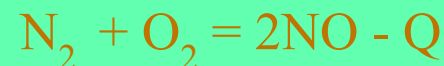
Учитель химии:
Парпура О.Н.

1. По признаку выделения или поглощения тепла

С выделением теплоты-
экзотермические

С поглощением теплоты-
эндотермические

Q –тепловой эффект реакции



Термохимические уравнения

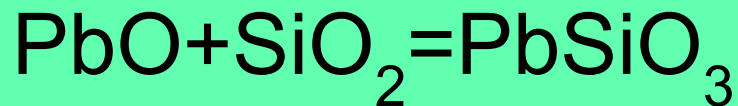
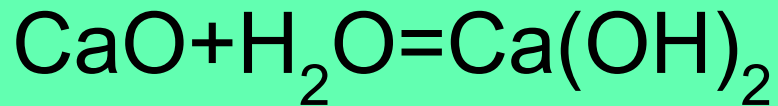
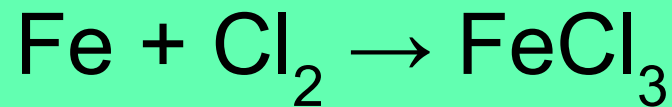
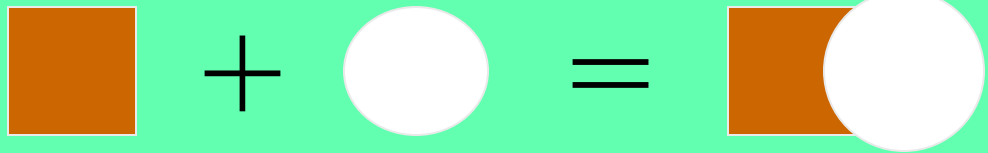
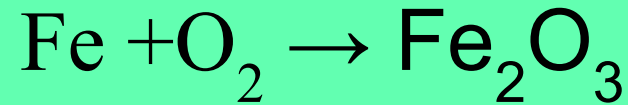
Т.Х.У.- уравнение , в котором указан тепловой эффект и агрегатное состояние веществ

Если теплота выделяется – реакция экзотермическая

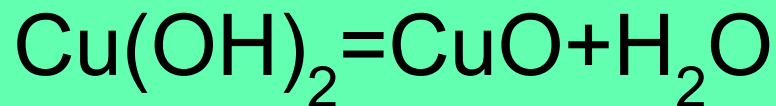
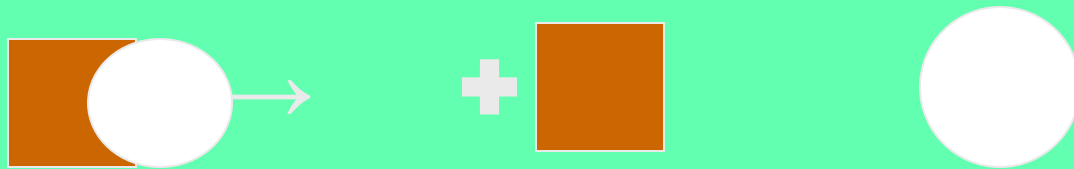
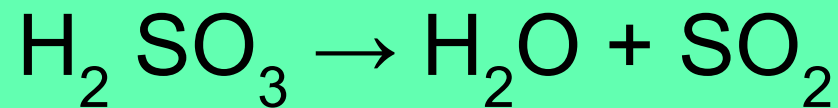
Если теплота поглощается – реакция эндотермическая

2. По числу и составу исходных веществ и продуктов реакции.

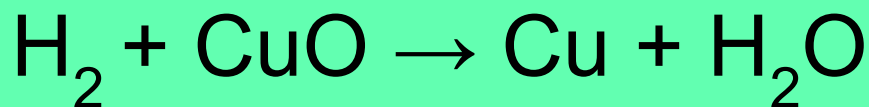
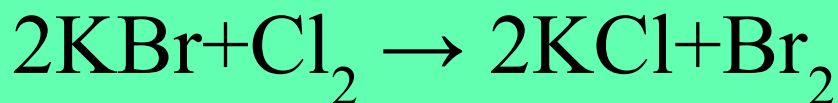
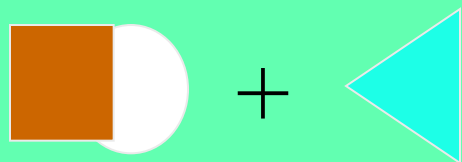
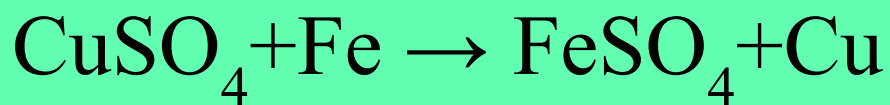
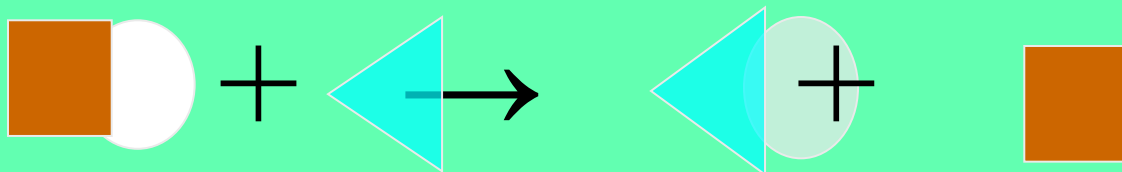
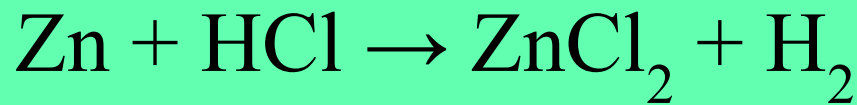
А) Реакция соединения – это....



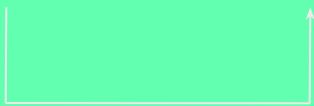
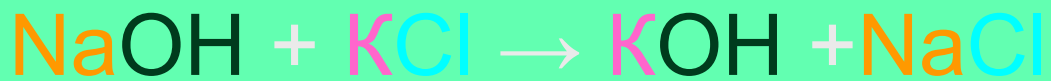
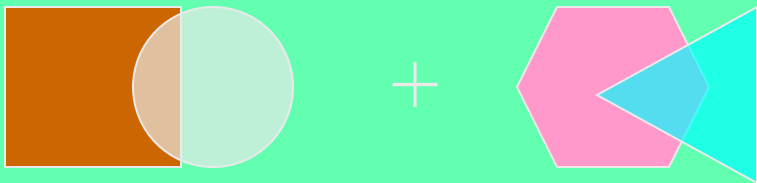
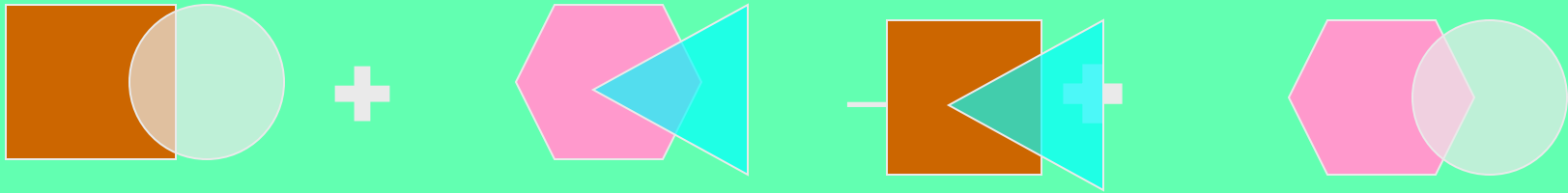
Б) Реакция разложения – это...



В) Реакции замещения – это...



Г) Реакция обмена – это...

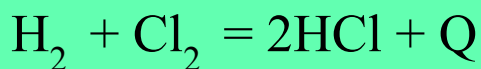


1. По признаку выделения или поглощения тепла

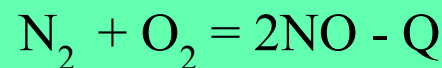
С выделением теплоты-
экзотермические

С поглощением теплоты-
эндотермические

Q –тепловой эффект реакции



или

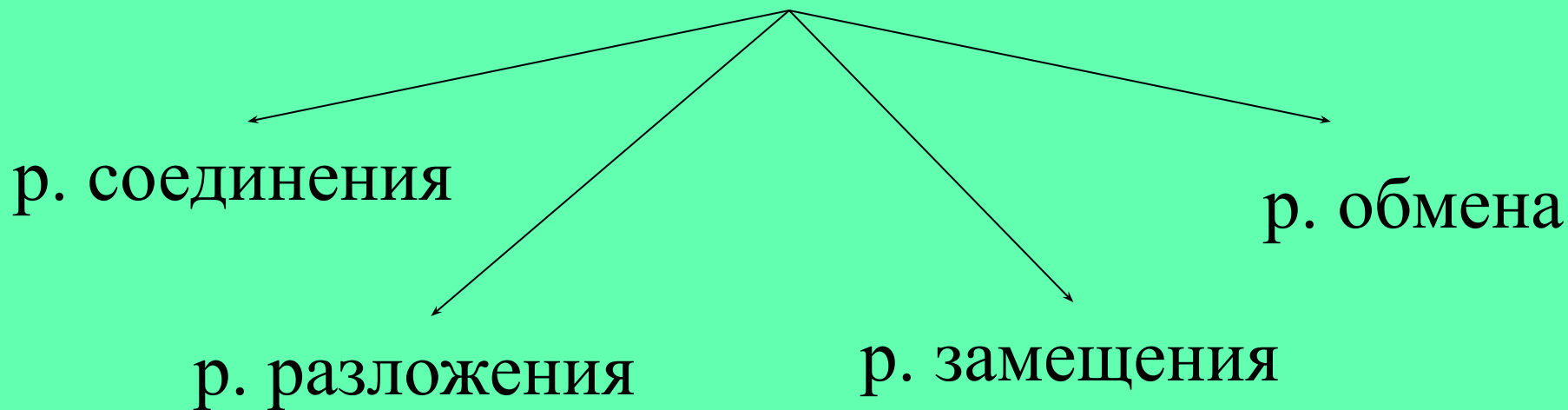


или

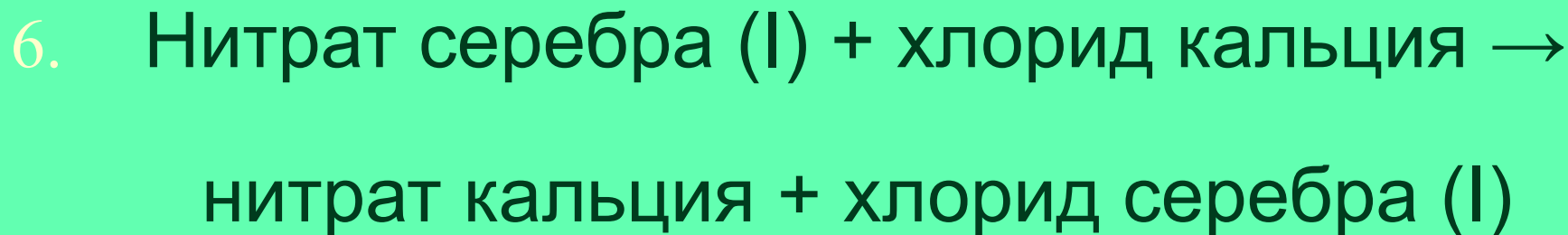
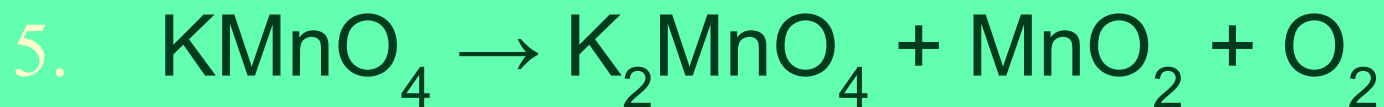
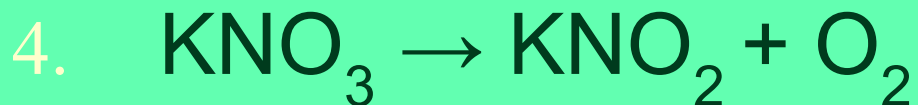
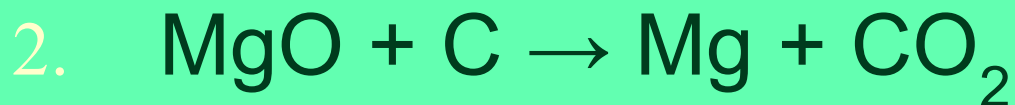
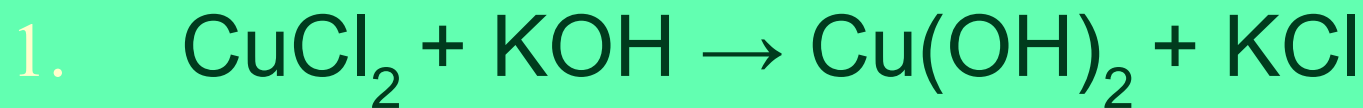


Термохимические уравнения

2. По числу и составу исходных веществ и продуктов реакции



Распределите реакции по их типу, расставьте коэффициенты.



Перепишите схемы уравнений реакций, расставьте в них коэффициенты, укажите, к какому типу относится каждая из них.

