

## Методическая разработка «Типы химических реакций»

*Байкова Оксана Игоревна, учитель химии МОУ СОШ № 16*

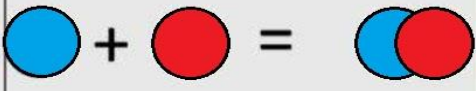

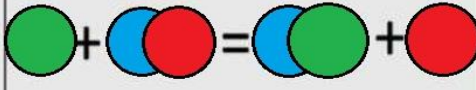
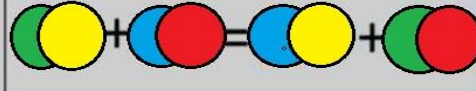
Цель: разработать карточки с упражнениями на знание типов химических реакций, тем самым усовершенствуя уже имеющиеся знания и повторение пройденного материала.

Назначение:

- Использовать при изучении темы «Типы химических реакций» на уроке.
- На внеурочной деятельности в рамках урока-игры.
- На дополнительных занятиях для улучшения и закрепления знаний.

### Задание №1

Соотнесите к какому типу химической реакции относятся реакции.

$A + B = AB$		Реакция соединения
$AB = A + B$		Реакция разложения
$A + BC = AC + B$		Реакция замещения
$AB + CD = AD + CB$		Реакция обмена

$H_2 + Cl_2 = 2HCl$	
$Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2$	
$CaCO_3 = CaO + CO_2$	
$MgO + H_2SO_4 = MgSO_4 + H_2O$	
$NH_4NO_3 \rightarrow N_2O \uparrow + 2H_2O$	
$Fe + CuSO_4 = FeSO_4 + Cu$	
$HCl + NaOH = NaCl + H_2O$	
$2H_2 + O_2 = 2H_2O$	
$BaCl_2 + Na_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 \downarrow + 2NaCl$	
$2HgO \rightarrow 2Hg + O_2 \uparrow$	

### Задание №2 Признаки химической реакции

Что из перечисленного является признаком химической реакции?

1. Яркое свечение
2. Выделение или поглощение тепла
3. Изменение запаха
4. Выделение газа
5. Большой взрыв
6. Образование осадка
7. Изменение цвета

8. Растворение осадка

9. Лопнула пробирка

Задание №3 Процессы относящиеся к химическим реакциям

Из перечисленных ниже процессов к химической реакции относится:

1. Замерзание

2. Гниение

3. Кристаллизация

4. Плавление

5. Горение

6. Кипение

7. Ржавление

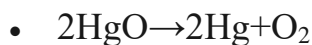
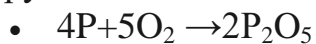
8. Окисление

9. Кристаллизация

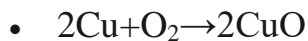
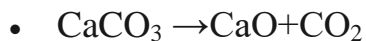
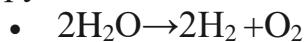
Задание №4 «Третий лишней»

Определите тип реакции и выберите лишнее. Почему?

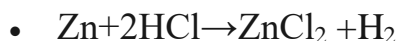
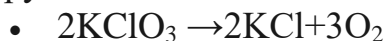
1 группа



2 группа



3 группа



Задание №5 Допишите уравнения химической реакции

Восстановите пропущенную запись, укажите тип химической реакции, расставьте коэффициенты:

