



Тема урока: "Типы химических реакций"

Реакция	Тип
1) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$	А) РАЗЛОЖЕНИЯ
2) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}$	Б) СОЕДИНЕНИЯ
3) $3\text{Mg} + 2\text{AlCl}_3 = 3\text{MgCl}_2 + 2\text{Al}$	Г) ЗАМЕЩЕНИЯ
4) $2\text{KClO}_3 = 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$	Д) ОБМЕНА
5) $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4$	
6) $2\text{Fe}(\text{OH})_3 = \text{F}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$	
7) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} = 2\text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$	

Цель:

обобщить и систематизировать знания о химических явлениях и типах химических реакций.

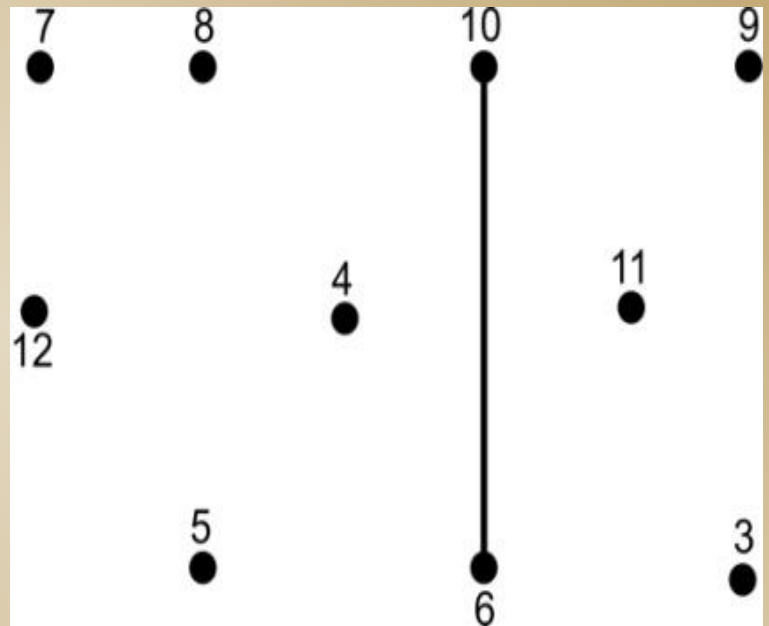
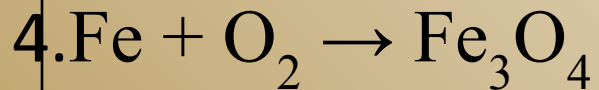
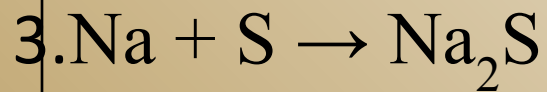
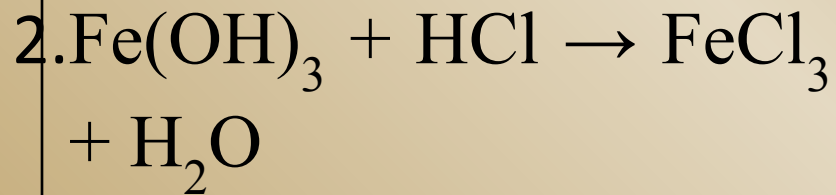
Если ошибок нет, то отметка «5»

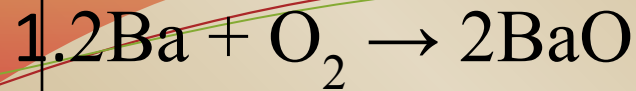
Если 1 ошибка, то отметка «4»

Если 2 ошибки, то отметка «3».

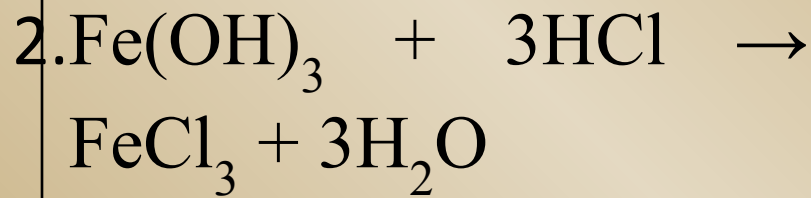
ОТВЕТЫ НА ТЕСТЫ:

Вариант 1	Вариант 2
1Б	1В
2Б	2А
3Г	3А
4Б	4В
5Г	5В
6Б	6В

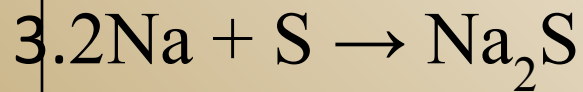




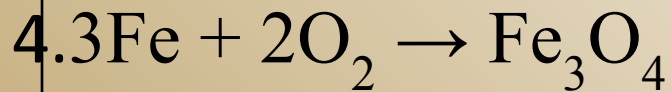
5



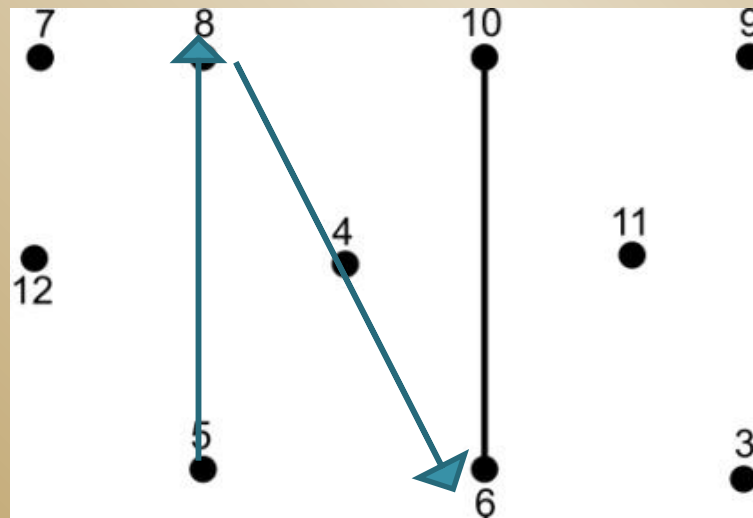
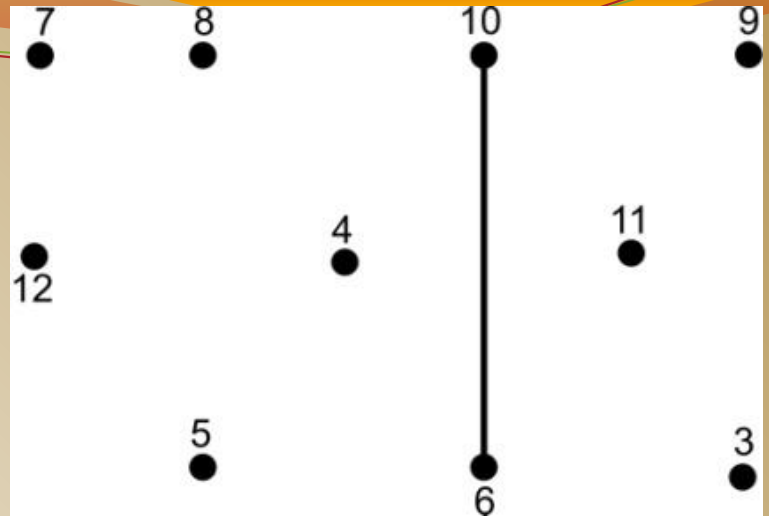
8



4



6



Рефлексия

- какая была цель нашего урока?
- как вы считаете, достигли ли мы цели?
- что для этого делали?
- какой опыт понравился больше всего?
- что было трудным для выполнения?
- что для вас было интересным на уроке?
- подходит ли девиз нашему уроку?

СПАСИБО ВСЕМ ЗА ПЛОДОТВОРНУЮ РАБОТУ!

