

Изменения, происходящие с веществами

**(урок обобщающего повторения)
8 класс**

МБОУ СОШ № 5 г. Искитим
Новосибирской области
Свитова Ирина Генриховна

•Знать определения понятий «химическая реакция», признаки и условия течения химических реакций;

•Вести наблюдения за изменениями, происходящими с веществами;

•Знать характеристику основных типов химических реакций;

•Уметь определять к какому типу относится химическая реакция;

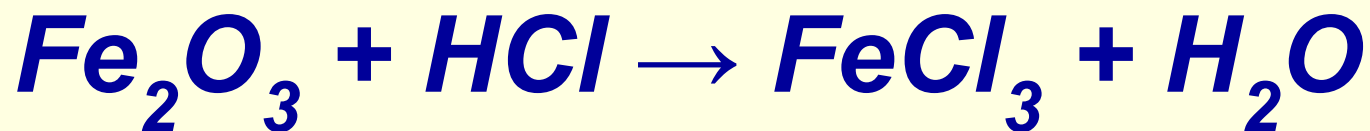
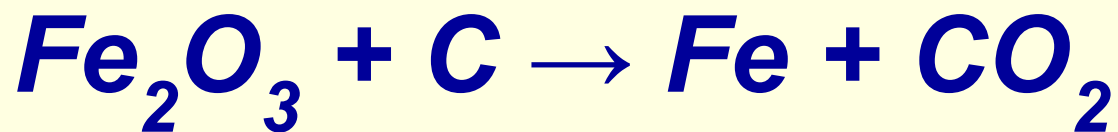


Вопросы для повторения:



- **Какие изменения могут происходить с веществами?**
- **Какие явления называются химическими?**
- **Что такое химические уравнения?**

**Является ли данная форма
записи химическими
уравнениями? Почему?**



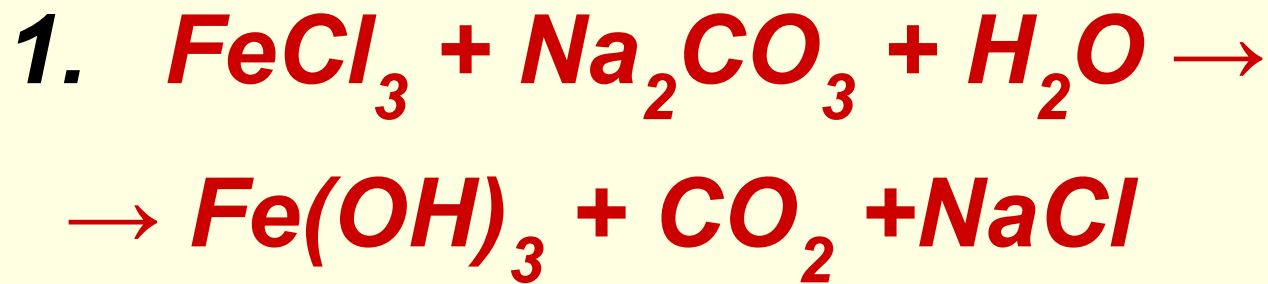


«Шесть превращений в одной пробирке»
(демонстрационный эксперимент)

№п /п	Уравнения реакций	Признак реакции	Тип реакции
1.			
2.			
3.			
4.			
5.			
6.			

«Шесть превращений в одной пробирке»

(демонстрационный эксперимент)

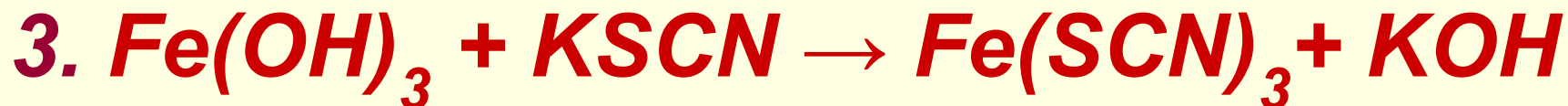


- Признак реакции

- Тип реакции

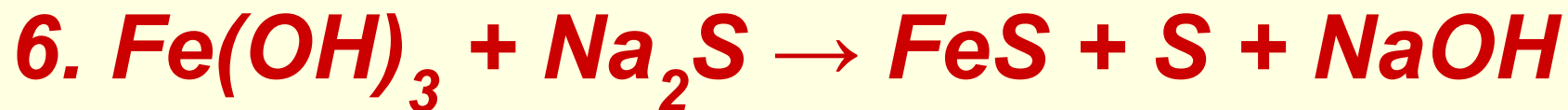
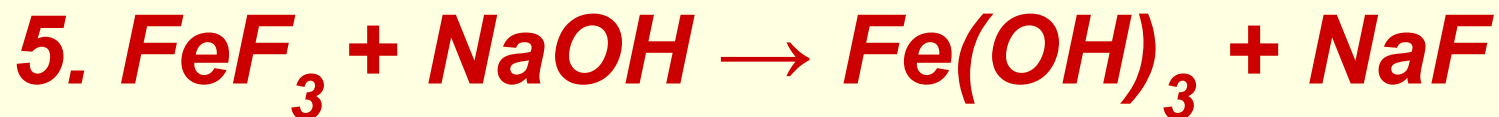
- Расставить коэффициенты

Шесть превращений в одной пробирке

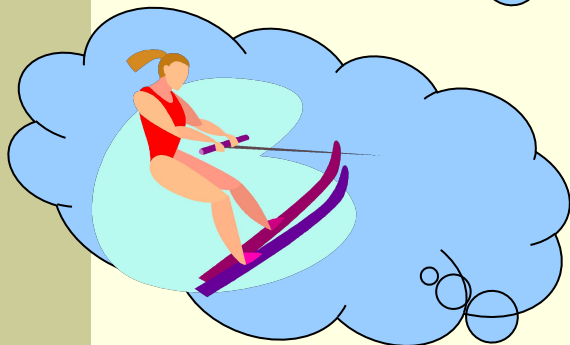


- **Признак реакции**
- **Тип реакции**
- **Расставить коэффициенты**

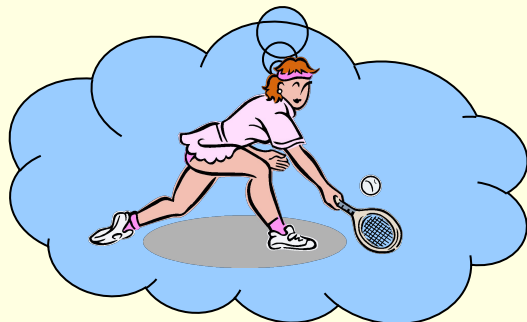
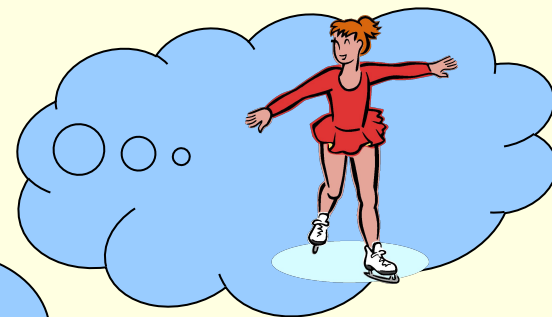
Шесть превращений в одной пробирке



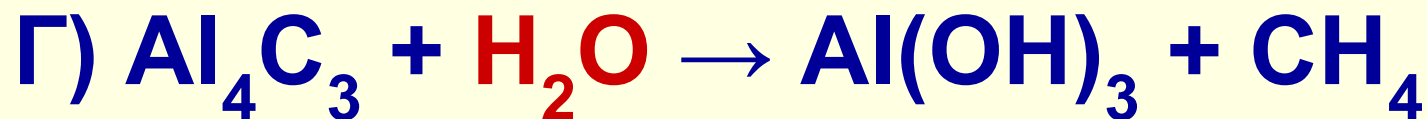
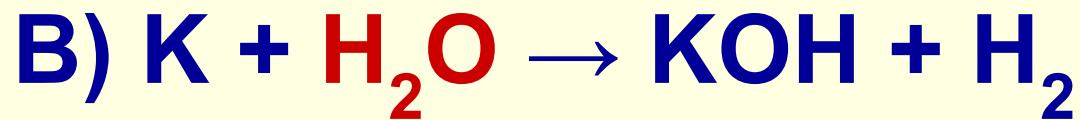
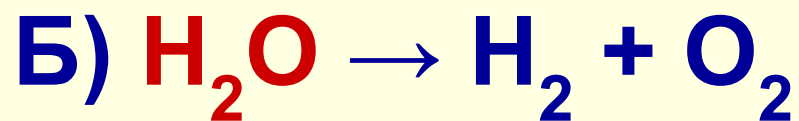
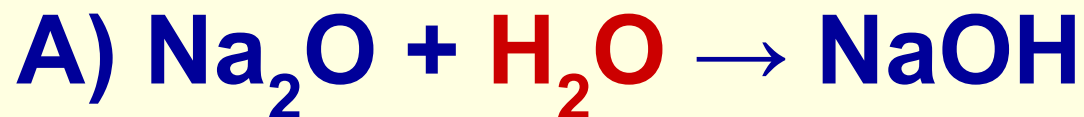
№п /п	Уравнения реакций	Признак реакции	Тип реакции
1.	$2\text{FeCl}_3 + 3\text{Na}_2\text{CO}_3 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow$ $\rightarrow 2\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{CO}_2 + 6\text{NaCl}$	Осадок кирпичного цвета	обмен
2.	$\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$	Растворение осадка	обмен
3.	$\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{KSCN} \rightarrow \text{Fe}(\text{SCN})_3 +$ $+ 3\text{KOH}$	Кроваво- красный	обмен
4.	$\text{Fe}(\text{SCN})_3 + 3\text{NaF} \rightarrow \text{FeF}_3 +$ 3NaSCN	обесцвечива ние	обмен
5.	$\text{FeF}_3 + 3\text{NaOH} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 +$ 3NaF	Осадок кирпичного цвета	обмен
6.	$2\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{Na}_2\text{S} \rightarrow 2\text{FeS} + \text{S}$ $+ 6\text{NaOH}$	Осадок черного цвета	-



**Физкульт-
минутка**



*Типы химических реакций на
примере химических свойств
воды:*



Вычисления по химическим уравнениям:

По уравнению реакции



вычислите массу оксида меди (II), образовавшегося при разложении 49 г гидроксида меди(II).

