

1	Что такое реакции окисления?
2	Что такое оксиды?
3	Применение кислорода?

Тема

урока

Подготовка к  
КОНТРОЛЬНОЙ работе

# Цели

урока:

1. Повторить названия веществ и типы реакций
2. Повторить «коэффициенты»
3. Повторить решение задач




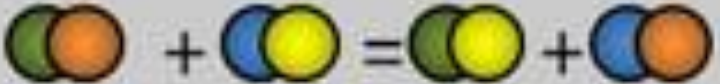
# 1. Вещества и

## *Что нужно повторить*

1	Названия и формулы изученных веществ (состав воздуха + вода)	Пар.27 и тетрадь
2	Как давать названия оксидам (с учётом валентности)	Пар.29
3	Какие типы реакций бывают	Пар.20

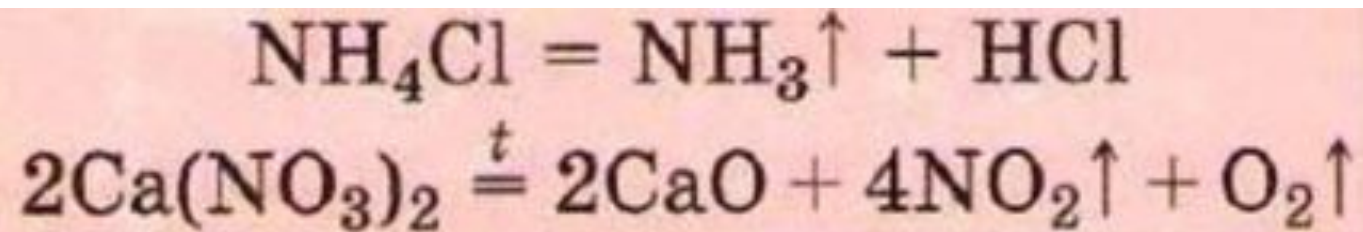
# №1. Дать название указанным

1	оксидом $\text{Al}_2\text{O}_3$
2	$\text{I}_2\text{O}_5$
3	$\text{Mn}_2\text{O}_7$
4	$\text{Ag}_2\text{O}$
5	$\text{ZnO}$

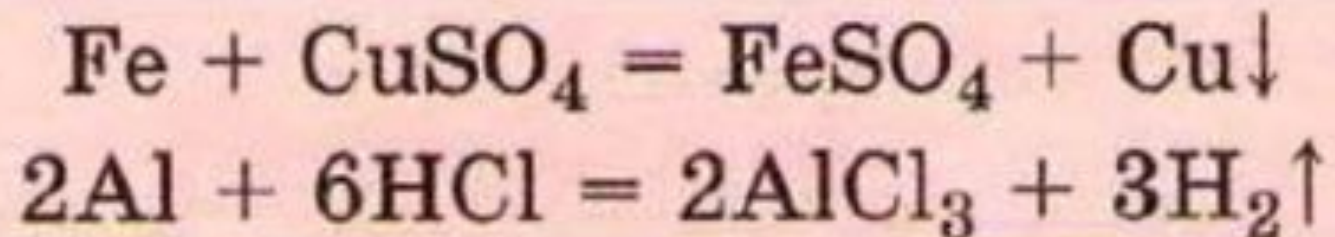
<p>Реакция соединения</p>	$A + B = AB$	
<p>Реакция разложения</p>	$AB = A + B$	
<p>Реакция замещения</p>	$A + BC = AC + B$	
<p>Реакция обмена</p>	$AB + CD = AD + CB$	

No2

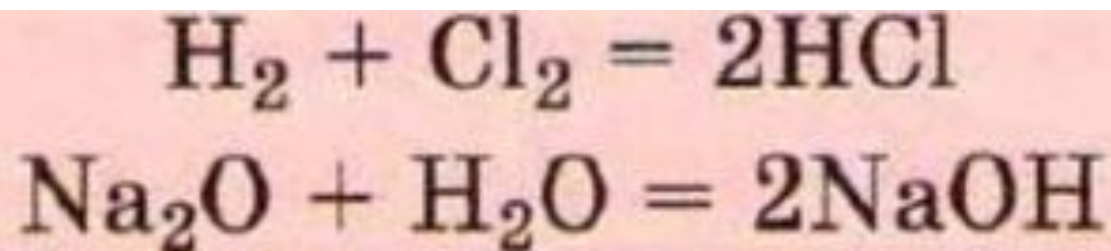
1



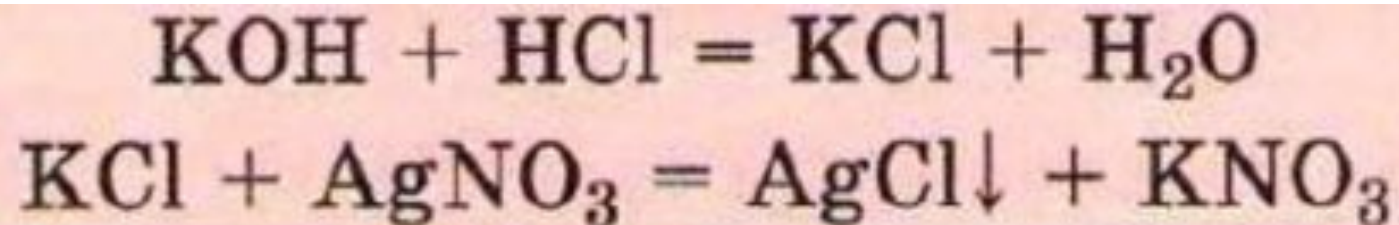
2



3



4



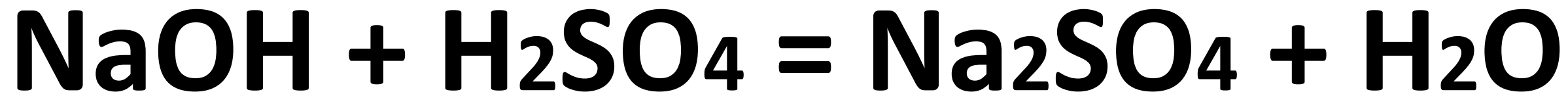
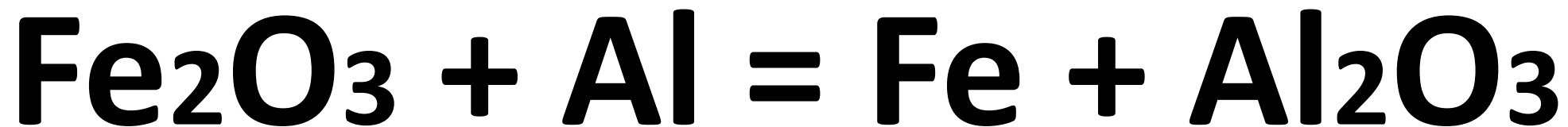
## 2. Расстановка

*Что нужно повторить*

1	Как расставлять коэффициенты	Пар.19 и тетрадь
---	------------------------------	------------------



№3



# 3. Решение

## 3 *Что нужно повторить*

1	Задачи на массовую долю	Пар.25 и тетрадь
2	Задачи на объём (по уравнению реакции)	Пар.26 и тетрадь
3	Задачи на массу (по уравнению реакции)	Пар.19 и тетрадь

## №4

Рассчитайте массу соли, которая потребуется для приготовления 150 г 5% раствора соли.

$$\omega = \frac{m(\text{вещества})}{m(\text{раствора})}$$

$$n = \frac{V}{V_m}$$

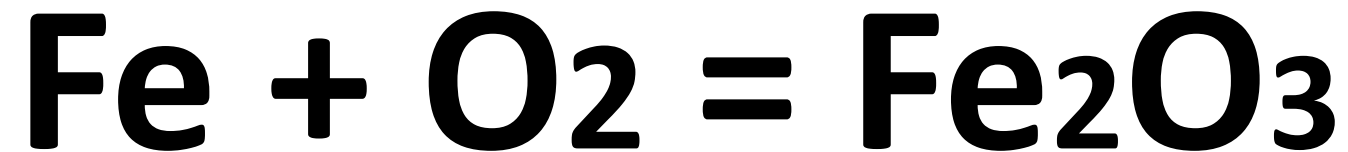
$$n = \frac{m}{M}$$

№5

Рассчитайте, сколько молей в 5  
литрах кислорода?

№6

Вычислите массу оксида железа,  
который образуется при сгорании  
7,75 г железа.



# Домашнее

Готовиться к контрольной работе.  
Выполнить задания из Элжура.