

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




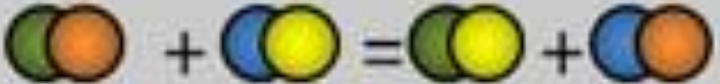
1. Вещества и

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

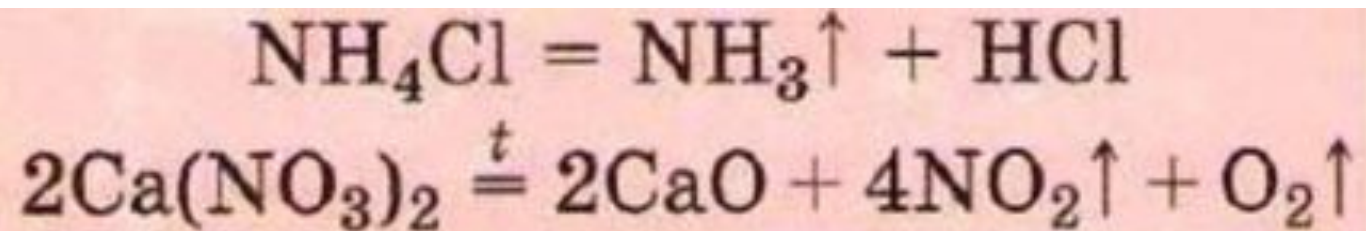
№1. Дать название указанным

1	оксидом Al_2O_3
2	I_2O_5
3	Mn_2O_7
4	Ag_2O
5	ZnO

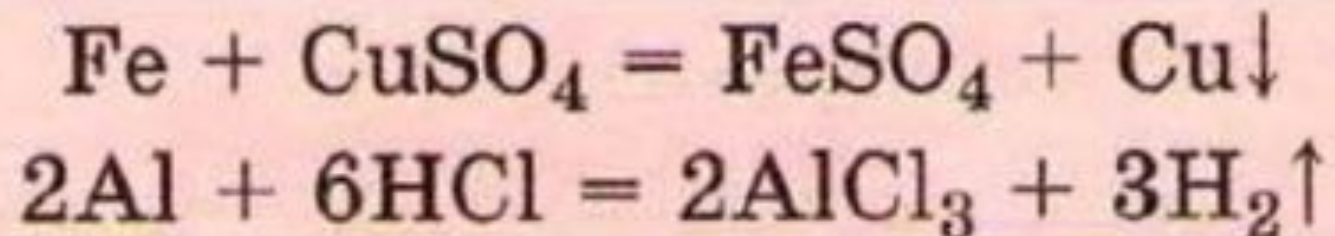
<p>Реакция соединения</p>	$A + B = AB$	
<p>Реакция разложения</p>	$AB = A + B$	
<p>Реакция замещения</p>	$A + BC = AC + B$	
<p>Реакция обмена</p>	$AB + CD = AD + CB$	

No2

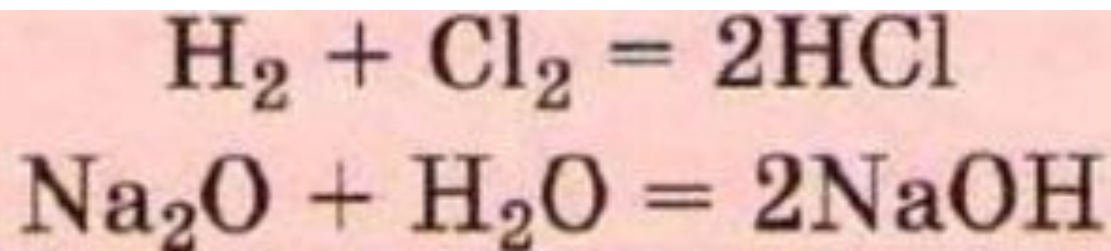
1



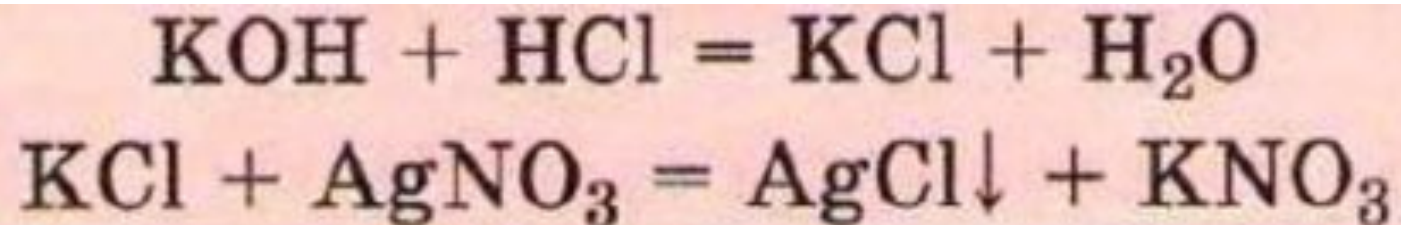
2



3



4

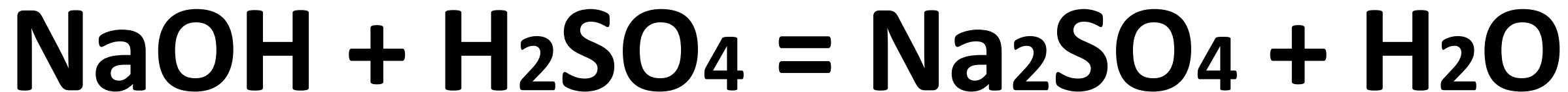
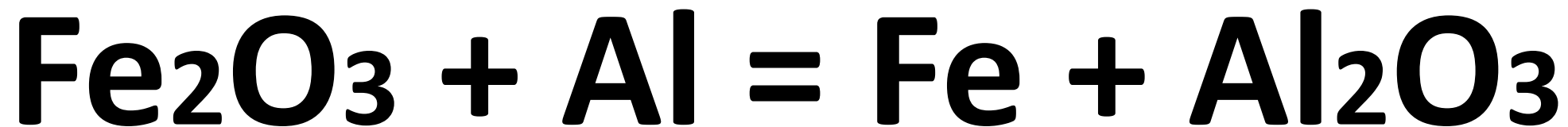


2. Расстановка

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.

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

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

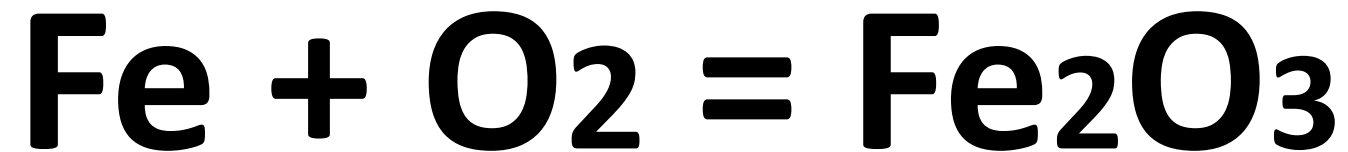
$$n = \frac{m}{M}$$

№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.