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 оксидам

1	Al_2O_3
2	I_2O_5
3	Mn_2O_7
4	Ag_2O
5	ZnO

Реакция соединения	A + B = AB	
Реакция разложения	AB = A + B	
Реакция замещения	A+BC=AC+B	
Реакция обмена	AB+CД=AД+CB	

№2

1

$$NH_4Cl = NH_3\uparrow + HCl$$
$$2Ca(NO_3)_2 \overset{t}{=} 2CaO + 4NO_2\uparrow + O_2\uparrow$$

2

$$Fe + CuSO_4 = FeSO_4 + Cu\downarrow$$
$$2Al + 6HCl = 2AlCl_3 + 3H_2\uparrow$$

3

$$H_2 + Cl_2 = 2HCl$$
$$Na_2O + H_2O = 2NaOH$$

4

$$KOH + HCl = KCl + H_2O$$
$$KCl + AgNO_3 = AgCl\downarrow + KNO_3$$

2. Расстановка

Что нужно повторить

1	Как расставлять коэффициенты	Пар.19 и тетрадь

№3

$$Fe_2O_3 + Al = Fe + Al_2O_3$$

$$NaOH + H_2SO_4 = Na_2SO_4 + H_2O$$

3. Решение

З *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.

$$Fe + O_2 = Fe_2O_3$$

Домашнее

Готовиться к контрольной работе.
Выполнить задания из Элжура.