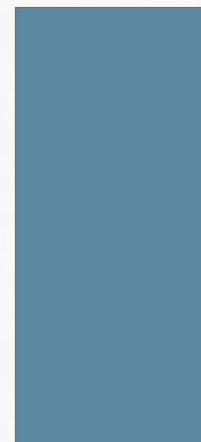


ОСНОВАНИЯ



ДОМАШНЯЯ РАБОТА

№4 Сколько молекул каждого вещества содержится в 1 г CO_2 , HCl и NH_3 ?

Решение:

$$1) M(\text{CO}_2) = 44 \text{ г/моль}, \quad M(\text{HCl}) = 36,5 \text{ г/моль}$$

$$M(\text{NH}_3) = 17 \text{ г/моль}$$

$$2) n = m/M;$$

$$n(\text{CO}_2) = 1/44 = 0,02 \text{ моль}, \quad n(\text{HCl}) = 1/36,5 = 0,03 \text{ моль}$$

$$n(\text{NH}_3) = 1/17 = 0,06 \text{ моль}$$

$$3) N = n \cdot N_A;$$

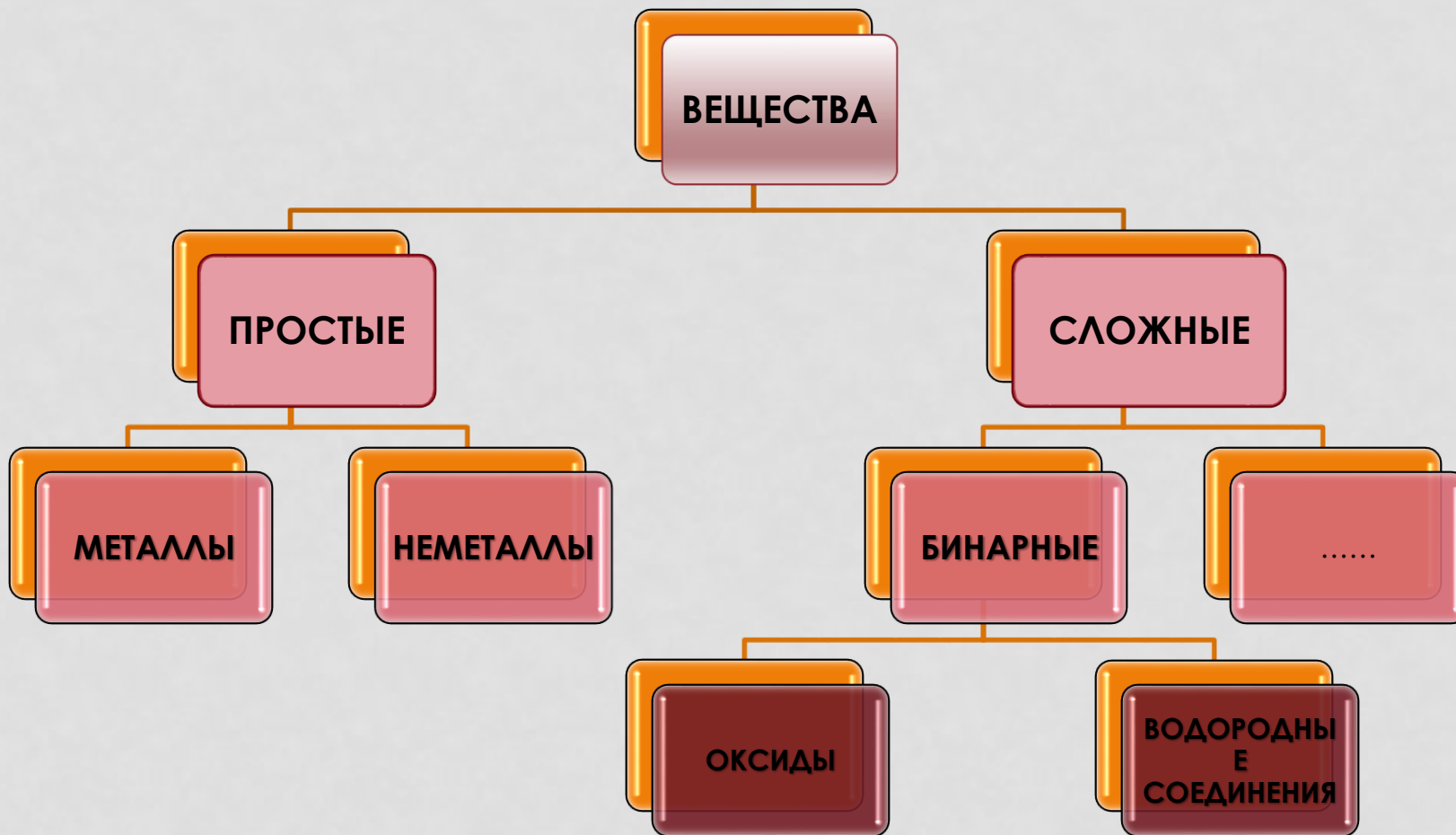
$$N(\text{CO}_2) = 0,02 \cdot 6 \cdot 10^{23} = 0,12 \cdot 10^{23} = 1,2 \cdot 10^{22}$$

$$N(\text{HCl}) = 0,03 \cdot 6 \cdot 10^{23} = 0,18 \cdot 10^{23} = 1,8 \cdot 10^{22}$$

$$N(\text{NH}_3) = 0,06 \cdot 6 \cdot 10^{23} = 0,36 \cdot 10^{23} = 3,6 \cdot 10^{22}$$

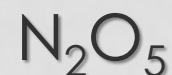


ПОВТОРЕНИЕ ИЗУЧЕННОГО



- Что такое оксиды? Какими они бывают по агрегатному состоянию? Приведите примеры.

- Устно дайте названия следующим оксидам:



- В тетради (и на доске) составьте формулы следующих соединений:

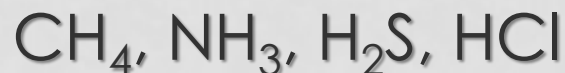
оксид железа (II), оксид алюминия,

оксид хлора (VII), оксид натрия

- Ответьте устно, чем различаются водородные соединения:



и



ВЕЩЕСТВА, СОСТОЯЩИЕ ИЗ ТРЁХ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ

Me, O, H

Например, NaOH OH^- – сложный ион,
гидроксогруппа или гидроксид-ион

См. определение на с.98

ОСНОВАНИЯ – сложные вещества, состоящие из ионов металлов и связанных с ними гидроксид-ионов.

NaOH , Ca(OH)_2 , Fe(OH)_3 , Cu(OH)_2 , CuOH

КЛАССИФИКАЦИЯ ОСНОВАНИЙ



ЩЁЛОЧИ

- Едкие!
- Мылкие на ощупь
- Можно распознать *индикатором* (от лат. указатель)

[См. таблицу 4 на с. 101](#)

Демонстрационные опыты

- a) NaOH (сухой)+вода \rightarrow бесцветный раствор
- b) Раствор NaOH + индикатор \rightarrow окраска

Реакции, с помощью которых распознают определенные вещества, называют *качественными реакциями*

УПРАЖНЕНИЯ

№3 Составьте формулы оксидов, соответствующих веществам, формулы которых: $\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, и дайте им названия.

$\text{Fe}(\text{OH})_2$ степень окисления железа +2, значит **FeO**

$\text{Fe}(\text{OH})_3$ степень окисления железа +3, значит **Fe_2O_3**

$\text{Cu}(\text{OH})_2$ степень окисления меди +2, значит **CuO**

УПРАЖНЕНИЯ

№2 Составьте химические формулы оснований для Cr (II) и Cu(I), назовите их. Изменяют ли окраску индикаторов эти вещества? Почему?

Для Cr (II) Cr(OH)_2 – гидроксид хрома (II)

Для Cu(I) CuOH – гидроксид меди (I)

Окраску индикаторов не изменяют, так как являются нерастворимыми основаниями.

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

- Изучить § 19
- Выполнить упражнение №4 и решить задачу №5 после параграфа

ОКРАСКА ИНДИКАТОРОВ В РАЗЛИЧНЫХ СРЕДАХ

индикаторы \ среда	кислая	нейтральная	щелочная
Лакмус	красный	фиолетовый	синий
Метилоранж	розовый	оранжевый	желтый
Фенолфталеин	бесцветный	бесцветный	малиновый
pH-водородный показатель	$pH < 7$	$pH = 7$	$pH > 7$

л а к м у с



р-р кислоты



р-р нейтральный



р-р щелочи

