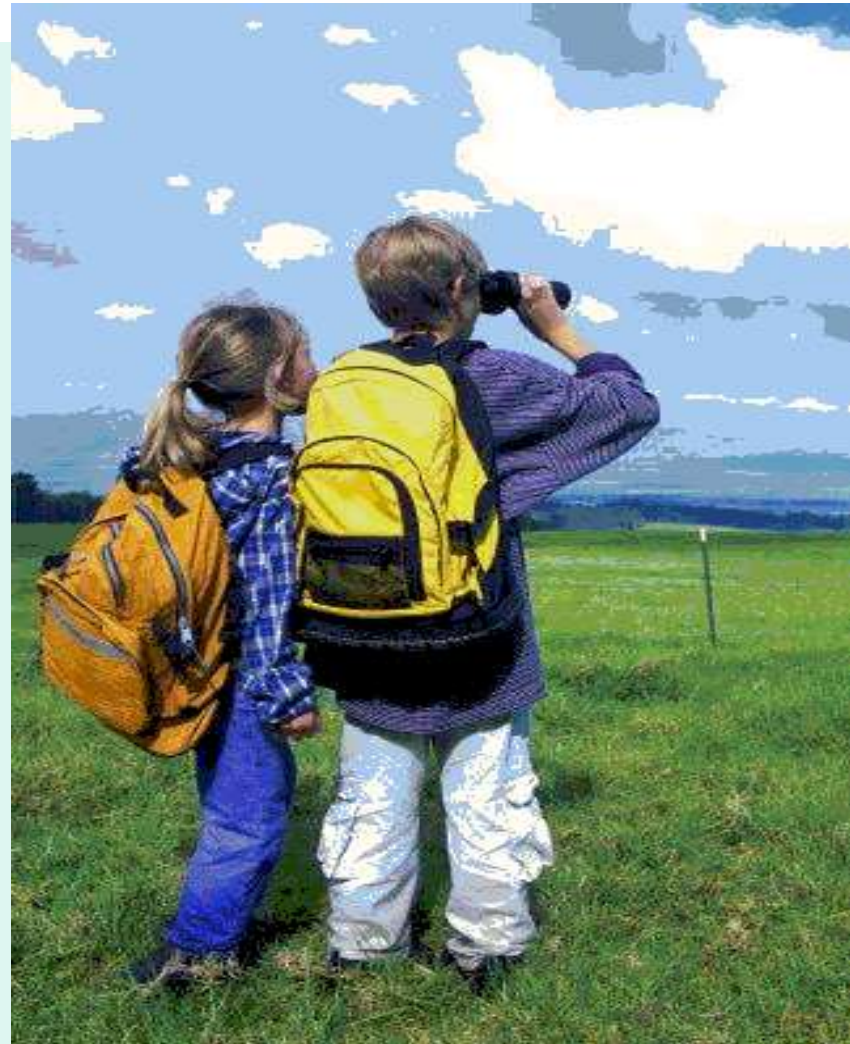
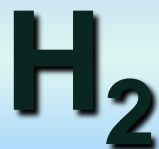




Путешествие в страну Неорганию



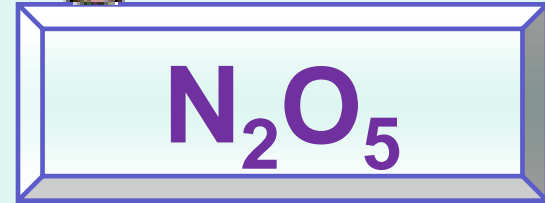
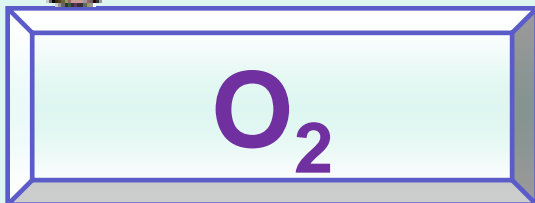
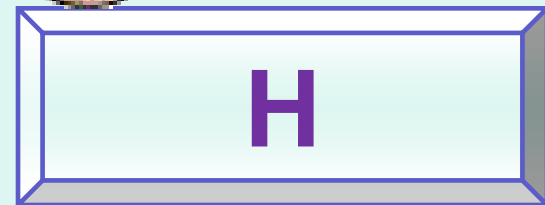
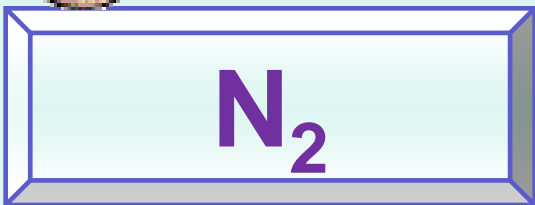
ВЫИГРЫШНЫЙ ПУТЬ - формулы атомов



ВЫИГРЫШНЫЙ ПУТЬ - формулы атомов



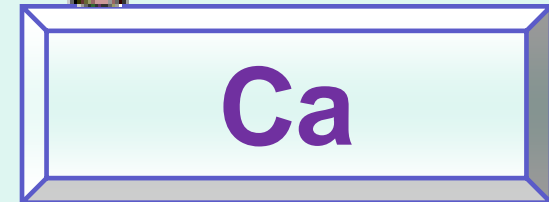
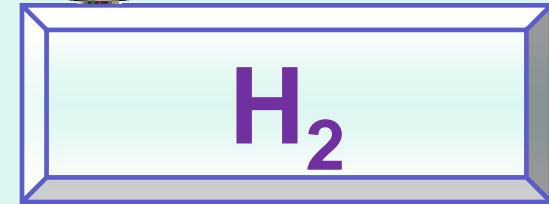
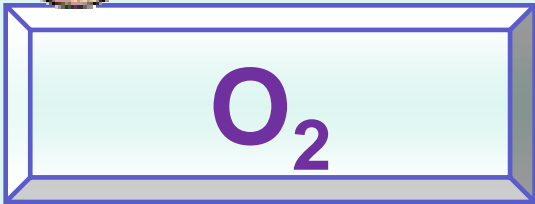
Найдите «лишнее вещество»,
т.е. такое, которое не образует
с остальными однородную группу



Найдите «лишнее вещество»,
т.е. такое, которое не образует
с остальными однородную группу

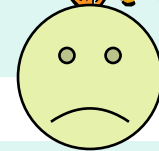
Среди простых
веществ -
сложное

Почему?





Собери тела в корзинку



Алюминий

Книга

Пластмасса

Ручка

Стакан

Дерево

Стекло

Линейка

Тетрадь



Выбери чистые вещества



Воздух

Кислород

Серебро

Нефть

Морская вода

Медь

Сахар

Туман

Золото



Выбери чистые вещества



Воздух

Кислород

Серебро

Нефть

Морская вода

Медь

Сахар

Туман

Золото





Установи соответствие между химическим символом элемента, его произношением и названием элемента



Cu

Феррум

Серебро

Pb

Силициум

Золото

Hg

Плюмбум

Медь

Fe

Аурум

Кремний

Au

Аргентум

Железо

Si

Цэ

Ртуть

Ag

Гидраргирум

Свинец

C

Купрум

Углерод

Проверка



Cu

Купрум

Медь

Pb

Плюмбум

Свинец

Hg

Гидраргирум

Ртуть

Fe

Феррум

Железо

Au

Аурум

Золото

Si

Силициум

Кремний

Ag

Аргентум

Серебро

C

Цэ

Углерод





Как произносятся формулы
следующих веществ?



МnO₂



**№ 1. Рассчитайте относительную молекулярную массу данного вещества: K_2O .
Рассчитайте массовые доли элементов.**

**№ 2. Рассчитайте относительную молекулярную массу данного вещества: SO_2 .
Рассчитайте массовые доли элементов.**





Упражнение:

определить валентность элементов в
веществах



Составление химических формул по валентности

1. Запиши рядом знаки химических элементов, которые входят в состав вещества.



1

Первый пункт выполнили переходим ко второму

Оксиды - это сложные вещества, которые состоят из двух элементов один из которых кислород.

В О

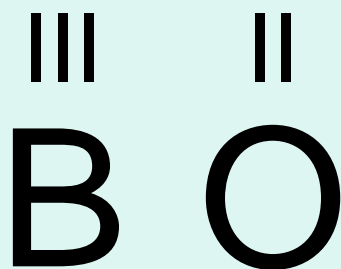
Пример: Составить химическую формулу оксида бора.

2. Над знаками химических элементов поставь их валентность.



2

Второй пункт выполнили переходим к третьему



Пример: Составить химическую формулу оксида бора.

3. Определи Н.О.К. чисел выражающих валентность этих элементов.

Запиши Н.О.К. в квадратике над формулой.



3 Третий пункт выполнили переходим ко четвертому

Н.О.К. (наименьшее общее кратное) – это число, которое делится на исходные числа без остатка.

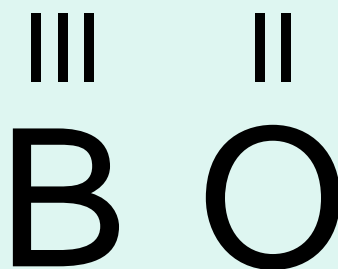


Таблица для определения Н.О.К.

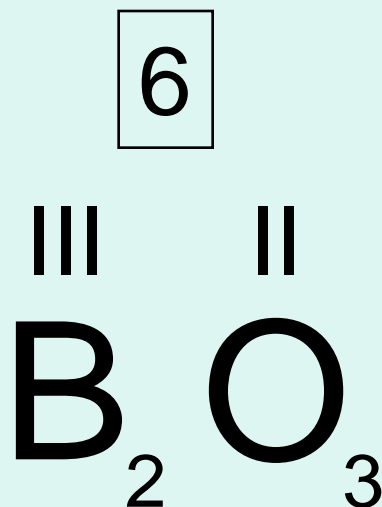
	I	II	III	IV	V	VI	VII
I	1		3	4	5	6	7
II	2		6	4	10	6	14
III			6	12	15	6	21
IV	4		4	12	4	20	24
V	5	10	15	20	5	30	35
VI	6	6	6	12	30	6	42
VII	7	14	21	28	35	42	7

Пример: Составить химическую формулу оксида бора.

4. Раздели Н.О.К. на валентность каждого элемента.
Запиши полученный индекс.



4 Формула составлена



$$\boxed{6} : \text{III} = 2$$

$$\boxed{6} : \text{II} = 3$$

Пример: Составить химическую формулу
оксида бора.



Упражнение:

составить химические формулы по валентности элементов

Вопрос 1,2 на с. 62 учебника.





В течение трёх минут необходимо выполнить одно из трёх заданий по выбору. Выбирайте только то задание, с которым вы справитесь.

Репродуктивный уровень (“3”). Составьте химические формулы по валентности элементов: NH (III), AlO (III), CH (IV), CuO (II).

Прикладной уровень (“4”). Составьте формулы оксидов: Mn (VII), Fe (III), Cr (VI), Cu (I), K.

Творческий уровень (“5”). Исправьте ошибки, допущенные в некоторых формулах: AlO_3 , VO_3 , NaO, KO.



Репродуктивный уровень (“3”).

NH_3 , Al_2O_3 , CH_4 , CuO .

Прикладной уровень (“4”).

Mn_2O_7 , Fe_2O_3 , CrO_3 , Cu_2O , K_2O .

Творческий уровень (“5”).

Al_2O_3 , V_2O_3 , Na_2O , K_2O .

Домашнее задание



§14, вопросы 3,4,5 (с. 62)