

ТАБЛИЦА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА

1. Пользуясь Периодической таблицей укажите символы элементов:

Натрий

Азот

Хлор

Кислород

Марганец

2. Пользуясь Периодической таблицей укажите названия элементов:

Li

Ba

C

P

Ag

3. Раскрасьте цветными карандашами соответствующие элементы

ПЕРИОД – горизонтальный ряд элементов (номер периода нужно смотреть слева в самом начале строки с элементами)

ГРУППА – вертикальный столбец элементов (номер группы нужно смотреть в самом верху столбца с элементами, обозначается римскими цифрами)

А. жёлтым цветом элемент 3 периода VIII группы (аргон)

Б. синим цветом элемент 1 периода I группы (водород)

В. зелёным цветом элемент 2 периода III группы (бор)

Г. заштрихуйте элемент 3 периода V группы (фосфор)

Д. красным цветом элемент 2 периода IV группы (углерод)

| | | | | |
|----|----|----|----|----|
| Mn | B | As | Be | Br |
| C | Cl | Ne | P | Al |
| N | Fe | Ar | Ni | H |

4. Напишите названия и символы элементов.

Элементы в одной группе делятся на ПОДГРУППЫ в зависимости от положения символа элемента в клетке.

Укажите символ и название элемента:

2 периода I группы –

2 периода II группы –

2 периода III группы –

2 периода IV группы –

2 периода V группы –

2 периода VI группы –

2 периода VII группы –

2 периода VIII группы –

С той стороны где в клетке стоит символ элемента второго периода с этой стороны и главная подгруппа – А подгруппа (если элемент находится с другой стороны – он находится в побочной – В подгруппе).

Укажите названия и символы элементов:

3 период VIA группа

5 период IIIB группа

2 период VIA группа

4 период VIIB группа

3 период IIA группа

Напишите положение элементов (номер периода, номер группы, тип подгруппы: A/B):

Железо

N

Бор

Br

Кальций

5. Номер элемента.

Номер элемента – целое число (без запятой), которое находится в клетке около символа элемента.

Укажите название и номер элемента:

C

Al

O

H

Mg

6. Строение атома.

Атом любого химического элемента состоит из протонов и электронов, и чаще всего нейтронов.

ЧИСЛО ПРОТОНОВ в ядре атома равно номеру элемента.

1 кружок раскрасить красным, нарисовать символ элемента №2 и нарисовать столько плюсиков сколько в атоме этого элемента находится протонов.

2 кружок раскрасить зелёным, нарисовать символ элемента №4 и нарисовать столько плюсиков сколько в атоме этого элемента находится протонов.

3 кружок раскрасить синим, нарисовать символ элемента второго периода IA группы и нарисовать столько плюсиков сколько в атоме этого элемента находится протонов.

5 кружок раскрасить серым, нарисовать символ элемента №7 и нарисовать столько плюсиков сколько в атоме этого элемента находится протонов.

6 кружок раскрасить жёлтым, нарисовать символ элемента №8 и нарисовать столько плюсиков сколько в атоме этого элемента находится протонов.

