

Самостоятельная работа по химии Основные сведения о строении атомов 8 класс

1 вариант

1. Заполните таблицу. Определите для каждого изотопа:

| Изотоп | Число протонов | Число нейтронов | Число электронов |
|---------------------|----------------|-----------------|------------------|
| 1) ^{18}C | | | |
| 2) ^{24}Mg | | | |
| 3) ^{80}Br | | | |
| 4) ^{40}K | | | |

2. Изотоп какого элемента имеет массовое число 13 и содержит 7 нейтронов в ядре?
Укажите местоположение этого элемента в Периодической системе.

3. Используя Интернет и любые справочные материалы, найдите информацию о применении изотопа ^{60}Co .

Самостоятельная работа по химии Основные сведения о строении атомов 8 класс

2 вариант

1. Заполните таблицу. Определите для каждого изотопа:

| Изотоп | Число протонов | Число нейтронов | Число электронов |
|---------------------|----------------|-----------------|------------------|
| 1) ^{69}Zn | | | |
| 2) ^{12}C | | | |
| 3) ^{11}B | | | |
| 4) ^{39}K | | | |

2. Изотоп какого элемента имеет массовое число 3 и содержит 2 нейтрона в ядре? Укажите местоположение этого элемента в Периодической системе.

3. Используя Интернет и любые справочные материалы, найдите информацию о применении изотопа ^{131}I .

Самостоятельная работа по химии Основные сведения о строении атомов 8 класс

3 вариант

1. Заполните таблицу. Определите для каждого изотопа:

| Изотоп | Число протонов | Число нейтронов | Число электронов |
|---------------------|----------------|-----------------|------------------|
| 1) ^{16}O | | | |
| 2) ^{14}C | | | |
| 3) ^4He | | | |
| 4) ^{60}Ni | | | |

2. Изотоп какого элемента имеет массовое число 70 и содержит 40 нейтронов в ядре? Укажите местоположение этого элемента в Периодической системе.

3. Используя Интернет и любые справочные материалы, найдите информацию о применении изотопа D.

Самостоятельная работа по химии Основные сведения о строении атомов 8 класс

4 вариант

1. Заполните таблицу. Определите для каждого изотопа:

| Изотоп | Число протонов | Число нейтронов | Число электронов |
|---------------------|----------------|-----------------|------------------|
| 1) ^{14}N | | | |
| 2) ^{63}Cu | | | |
| 3) ^{32}S | | | |
| 4) ^{39}Ar | | | |

2. Изотоп какого элемента имеет массовое число 80 и содержит 45 нейтронов в ядре? Укажите местоположение этого элемента в Периодической системе.

3. Используя Интернет и любые справочные материалы, найдите информацию о применении изотопа ^{14}C .

Ответы на самостоятельную работу по химии Основные сведения о строении атомов

Вариант 1.

1.

1) ^{18}O — 8, 10, 8

2) ^{24}Mg — 12, 12, 12

3) ^{80}Br — 35, 45, 35

4) ^{40}K — 19, 21, 19

2. Углерод. 2-й период, IV группа, главная подгруппа.

Вариант 2.

1.

1) ^{69}Zn — 8, 10, 8

2) ^{12}C — 8, 10, 8

3) ^{11}B — 8, 10, 8

4) ^{39}K — 8, 10, 8

2. Водород. 1-й период, I (VII) группа, главная подгруппа.

Вариант 3.

1.

1) ^{16}O — 8, 8, 8

2) ^{14}C — 6, 8, 6

3) ^4He — 2, 2, 2

4) ^{60}Ni — 28, 32, 28

2. Цинк. 4-й период, II группа, побочная подгруппа.

Вариант 4.

1.

1) ^{14}N — 7, 7, 7

2) ^{63}Cu — 29, 34, 29

3) ^{32}S — 16, 16, 16

4) ^{39}Ar — 18, 21, 18

2. Бром. 4-й период, VII группа, главная подгруппа.