

Самостоятельная работа по химии Основные сведения о строении атомов с ответами

Для проверки знаний по предмету Химия удобно использовать готовые сборники заданий и вопросов. Самостоятельная работа по химии Основные сведения о строении атомов с ответами поможет быстро провести аудит у школьников.

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 .

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 .

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.

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.