

8 класс химия

Зачет по теме: «Атомы химических элементов»

A1. Сложное вещество – это:

А. Углекислый газ.

Б. Медь.

В. Водород.

A2. Относительная молекулярная масса наибольшая у вещества с формулой:

А. H_2S .

Б. SO_2 .

В. K_2S .

A3. Элемент третьего периода главной подгруппы Пгруппы Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева – это:

А. Алюминий.

Б. Бериллий.

В. Магний.

A4. Атом химического элемента, электронная оболочка которого содержит 16 электронов:

А. Кислород.

Б. Сера.

В. Хлор.

A5. Два электронных слоя (энергетических уровня) имеет атом:

А. Бора.

Б. Калия.

В. Магния.

A6. Пара химических элементов, имеющих на внешнем электронном уровне по 4 электрона:

А. Р и С.

Б. Si и Ca.

В. С и Si.

A7. Информацию о числе электронов на внешнем энергетическом уровне атома элемента главной подгруппы дает:

А. Номер периода.

Б. Номер группы.

В. Порядковый номер.

B1. Установите соответствие между следующими понятиями:

1) вещество

А) испарение воды

2) тело

Б) древесина

3) физическое явление

В) горение лучины

4) химическое явление

Г) карандаш

1	2	3	4

B2. Соотнесите.

Знак элемента:

1. N.

2. Al.

3. Na.

4. Cu.

Название элемента:

А. Азот. Б. Алюминий. В. Железо. Г. Медь. Д. Натрий. Е. Неон.

C1. Рассчитайте относительные молекулярные массы веществ и поставьте вместо звездочки знак $>$ (больше) или $<$ (меньше): $M_r(Fe_2O_3) * M_r(BaCl_2)$.