Тренировочное задание по теме: «Атомы химических элементов»

А1. Сложное вещество – это:

А. Углекислый газ. Б. Медь. В. Водород.

А2. Относительная молекулярная масса наибольшая у вещества с формулой:

А. H_2S. Б. SO_2. В. K_2S.

А3. Элемент третьего периода главной подгруппы IIгруппы Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева – это:

А. Алюминий. Б. Бериллий. В. Магний.

А4. Атом химического элемента, электронная оболочка которого содержит 16 электронов:

А. Кислород. Б. Сера. В. Хлор.

А5. Два электронных слоя (энергетических уровня) имеет атом:

А. Бора. Б. Калия. В. Магния.

А6. Пара химических элементов, имеющих на внешнем электронном уровне по 4 электрона:

А. P и C. Б. Si и Ca. В. C и Si.

А7. Информацию о числе электронов на внешнем энергетическом уровне атома элемента главной подгруппы дает:

А. Номер периода. Б. Номер группы. В. Порядковый номер.

В1. 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

В2. 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.

С1. Рассчитайте относительные молекулярные массы веществ и поставьте вместо звездочки знак > (больше) или < (меньше): Mr (Fe_2O_3) * Mr ($BaCl_2$).