**Тест «Предмет химии. Химический элемент», 8 класс**

**1.Номер периода, в котором находится химический элемент в периодической таблице Д.И. Менделеева указывает на количество**

А) всего электронов в атоме

Б) электронов во внешнем электронном слое атома (на внешнем энергетическом уровне)

В) электронных слоев (энергетических уровней) в атоме

Г) на количество нейтронов в атоме

**2. Порядковый номер элемента в периодической таблице Д.И. Менделеева указывает на количество**

А) всего электронов в атоме

Б) электронов во внешнем электронном слое атома (на внешнем энергетическом уровне)

В) электронных слоев (энергетических уровней) в атоме

Г) на количество нейтронов в атоме

**3. Укажите, из каких элементарных частиц состоит ядро атома**

А) из электронов, протонов

Б) из протонов, нейтронов

В) из нейтронов, электронов

Г) из электронов, протонов и нейтронов

**4. Укажите, что означает а.е.м.**

А) относительная атомная масса

Б) атомная единица массы

В) масса ядра атома

Г) химического элемента масса

**5. Три электрона находятся во внешнем электронном слое атома**

А) углерода

Б) мышьяка

В) алюминия

Г) лития

**6. Число электронов во внешнем электронном слое атома, ядро которого содержит 17 протонов, равно**

А) 1

Б) 3

В) 5

Г) 7

**7. Модель какого атома изображена на приведённом рисунке**

А) кислорода

Б) углерода

В) фосфора

Г) фтора

**8. Укажите номер, под которым изображена модель атома магния**

А) 1

Б) 2

В) 3

Г) 4

**9. Выберите высказывание, в котором говорится о водороде как о химическом** элементе:

А) Водород — самый лёгкий газ

Б) Водородом заполняют воздушные шары

В) Молекула воды содержит два атома водорода

Г) Водород - бесцветный газ

**10. Выберите высказывание, в котором говорится о железе как о простом веществе.**

А) Относительная атомная масса железа 56

Б) Норма железа в крови у детей зависит от возраста.

В) В земной коре массовая доля железа составляет 5,1%, по этому показателю оно уступает только кислороду, кремнию и алюминию.

Г) Железо обладает способностью намагничиваться и размагничиваться, поэтому применяется в качестве сердечников электромагнитов в различных электрических машинах и аппаратах.

**11. Перечислите номера, под которыми изображены сложные вещества**

