|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Дата** | **Предмет/тема** | **Задание на урок** | **Контроль** | **Срок сдачи**  **задания** | **Способ**  **передачи**  **заданий** |
| 06.05.2020 | **Химия 8а класс**.  Обобщение и систематизация знаний по теме «Строение атома» | Используя, имеющиеся знания и записи в рабочей тетради письменно выполните тест: | Фото заданий | 08.05.2020 | По  электронной  почте  nadegda.ezhowa  @yandex.ru |

**1.В ядре атома алюминия протонов:** а) 26 б) 13 в) 27.

**2.Масса атома алюминия** а) 26 б) 13 в) 27.

**3.Электронов в атоме алюминия** а) 26 б) 13 в) 14.

**4.Нейтронов в атоме алюминия** а) 27 б) 13 в) 14.

**5.Энергетических уровней в атоме алюминия** а) три б) два в) четыре.

6**.Определите элемент со схемой распределения электронов в атоме** **2, 8, 4:**

а) Mg б) Si в) Cl г) S.

**7. Максимальное число электронов на втором энергетическом уровне:**

а) 32 б) 18 в) 8 г) 24.

**8.Укажите химический элемент, атомы которого имеют электронную формулу 1*s*22*s*22*p*63*s*23*p*6:**

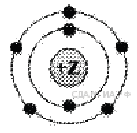
**9. Атом какого химического элемента содержит три протона?** а) B б) P в) Al г) Li.

**10. Атом какого химического элемента имеет заряд ядра +8?** а) Na б) P в) О г) Ti.

**11.Одинаковое число электронных слоев имеют атомы элементов**

а) АI и S б) N и Si в) Li и Na г) Не и Nе

**12.На приведённом рисунке изображена модель атома хими­ческого элемента:**

а) 2-го периода VA группы б) 3-го периода VIIA группы в) 3-го периода VA г) 2-го периода VIIA группы

**13.Распределению электронов в атоме химического элемента соответству­ет ряд чисел: 2,8,3. В Периодической системе Д. И. Менделеева этот элемент расположен**

а) в 3-м периоде, IIIA группе б) в 3-м периоде, IIA группе

в) во 2-м периоде, IIA группе г) во 2-м периоде, IIIA группе

**14.Заряд ядра атома химического элемента, расположенного во 2-м пери­оде, IVA группе равен** а) +4 б) +12 в) +8 г) +6

**15.Запишите названия, символы, порядковый номер, номера периода и группы, название подгруппы: главная или побочная, относительную атомную массу химических элементов в атомах которых:**

а) 6 протонов, 6 нейтронов, 6 электронов б) 13 протонов, 14 нейтронов и 13 электронов

в) 56 протонов, 81 нейтрон и 56 электронов г) 22 протона, 26 нейтронов и 22 электрона