**Тема: «Периодический закон и строение атома»**

Добрый день, уважаемые студенты! Сегодня на уроке химии мы должны познакомиться со строением атома и периодическим законом Д.И.Менделеева.

Я предлагаю Вам познакомиться с этой темой в интернете: Google документ: Урок №5 Строение атома и периодический закон <https://m.youtube.com>> watch от 30 октября 2016.

Периодическая система и строение атома https://m.youtube.com>watch от 30 мая 2016.

Периодический закон и Периодическая система https://interneturok.ru>lesson> 11-klass.

Выполните письменно( на оценку) следующие задания:

1. Внесите необходимые данные в пустые графы таблицы «Максимальное количество электронов на энергетическом подуровне»

|  |  |
| --- | --- |
| Подуровень | Максимальное количество электронов |
|  | 2 |
| p |  |
|  | 10 |
| f |  |

1. Среди элементов V группы типичным неметаллом является:

а) фосфор, б) мышьяк, в) сурьма, г) висмут.

3) Какую электронную конфигурацию атома имеет элемент, формула высшего оксида которого R2O7:

а) 1s22s22p63s1; б) 1s22s22p63s23p5; в) 1s22s22p63s23p64s1; г) 1s22s1.

4) Химический знак элемента, электронная формула которого 1s22s22p63s23p5:

а) О; б) S; в) Сl; г) F.

5) Наиболее сильно выражены металлические свойства у:

а) К; б) Са; в) Fе; г) Мn.

Выполненные работы присылайте на сайт техникума:dz ntmsh @ mail.ru, обязательно в работе укажите свою фамилию, номер учебной группы, наименование дисциплины и название выполненной работы.