8 класс Лесниченко Галина Васильевна химия

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Тема урока | Электронный ресурс | Печатный ресурс | Домашнее задание | Форма проверки |
| 14.04 | Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент — вид атома с одинаковым зарядом ядра. | https://nsportal.ru/download/#https://nsportal.ru/sites/default/files/2014/05/07/\_prilozhenie\_1\_opornyy\_konspekt\_po\_teme.doc | Учебник § 52, с 181 - 184  Нарисовать схему строения атома водорода.  Радиоактивность.  Изучение строения атома.  Суммарное число атомов в протоне – массовое число.  Строение атома элемента и его положение в периодической системе.  Изотопы. | §52  Тестовые задания 1- 2, с. 184 | WhatsApp,  электронная почта |
| 16.04 | Расположение электронов по энергетическим уровням. Современная формулировка  периодического закона | https://resh.edu.ru/subject/lesson/2050/main/  <https://resh.edu.ru/subject/lesson/2050/train/#208225>  https://resh.edu.ru/subject/lesson/2050/control/1/#208233 | Учебник §53, с.185 -188  Максимальное число электронов на энергетическом уровне.  Заряд атомного ядра (порядковый номер элемента) определяет химические свойства элементов.  Электроны на внешнем энергетическом уровне – валентные электроны | §51, вопросы 3 – 4, тестовые задания 1 - 2 с.180 | WhatsApp,  электронная почта |