|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Тема урока | Печатный ресурс | Домашнее задание | Форма проверки |
| 07.05 | Решение задач по теме «Строение атома и атомного ядра. Использование энергии атомных ядер» | Ответить на вопросы по обобщению материала  - Что такое радиоактивность?  - Как удалось обнаружить это явление?  - Какие исследования проводил с радиоактивными препаратами на себе? *(ответ учащихся)*  - Какую структуру имеет радиоактивное излучение?  - Кто впервые заговорил об атомарном строении вещества?  - Первая модель атома имеет историческое название? Почему? (  - Вскоре появилась еще одна модель? Ее название? Как устроен атом?  - Ядро – это уже неделимая часть или нет?  - Кем была предложена планетарная модель атома?  - Какие частицы входят в состав ядра?  - Как звали человека, открывшего нейтрон? Кто еще стоял на пороге открытия этой частицы?  - Запишите условное обозначение протона, нейтрона и электрона.  - Масса протона и нейтрона, что о них скажете  - Почему масса электрона не учитывается и приравнивается к нулю?  - Z-?(**!)** Какие характеристики химического элемента скрывает эта буква?  - М-? **(!)** В этой букве **как**ие параметры спрятаны? Что можно определить?  - Итак, радиоактивность – это самопроизвольное излучение атомов, НО что еще происходит?  - Задолго до открытия атома об этом заговорил Фредерик Содди. Им были сформулированы правила? О чем?  - Значит, они называются – правило смещения.  - Для img1.gif (72 bytes)–распада какие изменения?  - Для img2.gif (74 bytes)–распада?  - А img3.gif (69 bytes)–распад вносит какие-нибудь изменения? Масса осколков и масса ядра, по закону сохранения массового числа должны быть равные. На самом деле как все обстоит?  - ?m когда о ней говорим еще? В чем измеряется масса? Где ее можно найти?  - В результате любой ядерной реакции возникает дефект масс. Какие последствия разницы в массе? (ЭНЕРГИЯ)  - Как определите, выделяется или поглощается энергия?  **2.Решить задачи**  *Задача 1: Уран 92, 235 подвергается альфа распаду, какой хим. элемент образуется****. (https://urok.1sept.ru/%D1%81%D1%82%D0%B0%D1%82%D1%8C%D0%B8/501239/Image1570.gif+https://urok.1sept.ru/%D1%81%D1%82%D0%B0%D1%82%D1%8C%D0%B8/501239/Image1571.gif)***  Задача 2: К*ислород 8, 17 img2.gif (74 bytes)- распадается, определите получившийся элемент.*  Задача 3. Продолжите реакции (работа у доски):https://urok.1sept.ru/%D1%81%D1%82%D0%B0%D1%82%D1%8C%D0%B8/501239/Image1575.gif**? https://urok.1sept.ru/%D1%81%D1%82%D0%B0%D1%82%D1%8C%D0%B8/501239/Image1576.gif?https://urok.1sept.ru/%D1%81%D1%82%D0%B0%D1%82%D1%8C%D0%B8/501239/Image1577.gif**  **https://urok.1sept.ru/%D1%81%D1%82%D0%B0%D1%82%D1%8C%D0%B8/501239/Image1578.gif? https://urok.1sept.ru/%D1%81%D1%82%D0%B0%D1%82%D1%8C%D0%B8/501239/Image1579.gif?** | Тест :  1. Кто открыл явление радиоактивности?  А) М. Кюри;  Б) Дж. Томсон;  В) Беккерель;  Г) Э. Резерфорд  2. Изменяется ли атом в результате радиоактивного распада?  А) не изменяется;  Б) изменяется запас энергии атома, но атом остается того же химического элемента;  В) атом изменяется, превращается в атом другого химического элемента;  Г) в результате радиоактивного распада атом полностью исчезает.  3. Что такое https://urok.1sept.ru/%D1%81%D1%82%D0%B0%D1%82%D1%8C%D0%B8/501239/img2.gif- излучение?  А) поток быстрых двухзарядных ионов гелия;  Б) поток быстрых электронов;  В) поток квантов электромагнитного излучения высокой энергии;  Г) поток нейтральных частиц.  4. Какой прибор позволяет наблюдать следы заряженных частиц в виде полосы из капель воды в газе?  А) фотопластинка;  Б) счетчик Гейгера-Мюллера;  В) камера Вильсона;  Г) электронный микроскоп.  5. В атомном ядре содержится 25 протонов и 30 нейтронов. Каким положительным зарядом, выраженным в элементарных электрических зарядах +е, обладает это атомное ядро?  А) +5е;  Б) +30е;  В) +25е;  Г) 0.  6. Из каких частиц состоят ядра атомов?  А) из протонов;  Б) из нейтронов;  В) из протонов, нейтронов и электронов;  Г) из протонов и нейтронов.  7. Сколько электронов содержится в электронной оболочке нейтрального атома, у которого ядро состоит из 6 протонов и 8 нейтронов?  А) 6; Б) 8; В) 2; Г) 14.  8. Какие частицы из перечисленных ниже легче других способны проникать в атомное ядро и вызывать ядерные реакции?  А) электроны;  Б) нейтроны;  В) https://urok.1sept.ru/%D1%81%D1%82%D0%B0%D1%82%D1%8C%D0%B8/501239/img1.gif-частицы;  Г) все перечисленные в выше.  9. Какая частица Х образуется в результате реакции https://urok.1sept.ru/%D1%81%D1%82%D0%B0%D1%82%D1%8C%D0%B8/501239/Image1583.gifLi + https://urok.1sept.ru/%D1%81%D1%82%D0%B0%D1%82%D1%8C%D0%B8/501239/Image1584.gif?  А) гамма-квант; Б) электрон;  В) позитрон; Г) нейтрон.  10. Массовое число – это:  А) число протонов в ядре;  Б) число нейтронов в ядре;  В) число электронов в электронной оболочке;  Г) число нуклонов в ядре. | WhatsApp,  электронная почта |
| 08.05 | **Контрольная работа № 4 по теме «Строение атома и атомного ядра. Использование энергии атомных ядер»** | Выполнить контрольную работу |  | WhatsApp,  электронная почта |