|  |  |
| --- | --- |
| ***Контрольная работа № 4******по теме: «Квантовые явления. Строение атома и атомного ядра. »******1 вариант.***1. Кто открыл явление радиоактивности?2. Изменяется ли атом в результате радиоактивного распада?3. Что такое img2- излучение?4. Какой прибор позволяет наблюдать следы заряженных частиц в виде полосы из капель воды в газе?5. В атомном ядре содержится 25 протонов и 30 нейтронов. Каким положительным зарядом, выраженным в элементарных электрических зарядах +е, обладает это атомное ядро?6. Из каких частиц состоят ядра атомов?7. Сколько электронов содержится в электронной оболочке нейтрального атома, у которого ядро состоит из 6 протонов и 8 нейтронов?8. Какие частицы из перечисленных ниже легче других способны проникать в атомное ядро и вызывать ядерные реакции?9. Какая частица Х образуется в результате реакции Image1583Li + Image1584?10. Массовое число – это: А) число протонов в ядре; Б) число нейтронов в ядре; В) число нуклонов в ядре.  | ***Контрольная работа № 4******по теме: «Квантовые явления. Строение атома и атомного ядра.»******2 вариант.***1. По какому действию было открыто явление радиоактивности?2. Что такое img1-излучение?3. Что такое img3-излучение?4. Что одинаково у атомов разных изотопов одного химического элемента и что у них различно?5. Какой прибор при прохождении через него ионизирующей частицы выдает сигнал в виде кратковременного импульса электрического тока:6. В атомном ядре содержится Z протонов и N нейтронов. Чему равно массовое число М этого ядра? 7. Энергия связи рассчитывается по формуле:8. Для вычисления энергии связи ядра в СИ в каких единицах нужно выразить значение дефекта массы? 9. В реакции Image1585ядром какого изотопа является ядро Х? 10. Ядро изотопа Image1590содержит:А) 3р и 7n; Б) 3р и 4 n; В) 3р и 10n; Г) 7р и 3 n.  |