1. Кто открыл явление радиоактивности?
2. Изменяется ли атом в результате радиоактивного распада?
3. Что такое - излучение?
4. Что такое - излучение?
5. Что такое - излучение?
6. Перечислите методы регистрации заряженных частиц?
7. В атоме содержится 25 протонов и 30 нейтронов. Каким положительным зарядом обладает это атомное ядро?
8. Из каких частиц состоят ядра атомов?
9. Сколько электронов содержится в электронной оболочке нейтрального атома, у которого ядро состоит из 6 протонов 8 нейтронов?
10. Определите число протонов, нейтронов, электронов в атоме урана 235?
11. Какое из трех типов излучений ( -, -, -излучение) не отклоняется магнитными и электрическими полями?
12. Определите второй продукт ядерной реакции
13. Что собой представляет планетарная модель атома?
14. Что такое изотопы?
15. Ядром какого элемента является протон?
16. Назовите химический элемент, в атомном ядре которого содержатся нуклоны: а) 7р+7п б) 18р+22п в) 33р+ 42п г) 84р+126п
17. Допишите реакцию: В + ? +

1. Кто открыл явление радиоактивности?
2. Изменяется ли атом в результате радиоактивного распада?
3. Что такое - излучение?
4. Что такое - излучение?
5. Что такое - излучение?
6. Перечислите методы регистрации заряженных частиц?
7. В атоме содержится 25 протонов и 30 нейтронов. Каким положительным зарядом обладает это атомное ядро?
8. Из каких частиц состоят ядра атомов?
9. Сколько электронов содержится в электронной оболочке нейтрального атома, у которого ядро состоит из 6 протонов 8 нейтронов?
10. Определите число протонов, нейтронов, электронов в атоме урана 235?
11. Какое из трех типов излучений ( -, -, -излучение) не отклоняется магнитными и электрическими полями?
12. Определите второй продукт ядерной реакции
13. Что собой представляет планетарная модель атома?
14. Что такое изотопы?
15. Ядром какого элемента является протон?
16. Назовите химический элемент, в атомном ядре которого содержатся нуклоны: а) 7р+7п б) 18р+22п в) 33р+ 42п г) 84р+126п
17. Допишите реакцию: В + ? +