Строение атома

9 класс

- Что представляет собой атом согласно модели, предложенной Томсоном?

- Как проводился опыт по рассеянию α – частиц?

- Какой вывод был сделан Резерфордом на основании того, что некоторые α – частицы при взаимодействии с фольгой рассеивались на большие углы?

- Что представляет собой атом согласно ядерной модели, выдвинутой Резерфордом?

- Назовите известные вам нуклоны?
- Сколько нуклонов содержат ядра
- лития $^{6}_{3}Li$,
- меди $^{64}_{29}Cu$,
- серебра $^{108}_{47}Ag$,
- свинца $^{207}_{82}Pb$?

- Ядром какого элемента является протон?

- Определите нуклонный состав ядер гелия $^{4}_{2}He$,
- кислорода $^{16}_{8}O$,
- селена $^{79}_{34}Se$,
- ртути $^{200}_{80}Hg$,
- радия $^{226}_{88}Ra$,
- урана $^{235}_{92}U$.

- Доля каких нуклонов в ядрах возрастает с увеличением зарядового числа?

- Назовите химический элемент, атомном ядре которого содержатся нуклоны:
- 7p + 7n
- 18p + 22n
- 33p + 42n
- 84p +126n