

# Строение атома

9 класс

- Что представляет собой атом согласно модели, предложенной Томсоном?

- Как проводился опыт по рассеянию  $\alpha$  – частиц?

- Какой вывод был сделан Резерфордом на основании того, что некоторые  $\alpha$  – 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  ${}^6_3\text{Li}$ ,
- меди  ${}^{64}_{29}\text{Cu}$ ,
- серебра  ${}^{108}_{47}\text{Ag}$ ,
- свинца  ${}^{207}_{82}\text{Pb}$ ?

- Ядром какого элемента является протон?

- Определите нуклонный состав ядер гелия  ${}^4_2\text{He}$ ,
- кислорода  ${}^{16}_8\text{O}$ ,
- селена  ${}^{79}_{34}\text{Se}$ ,
- ртути  ${}^{200}_{80}\text{Hg}$ ,
- радия  ${}^{226}_{88}\text{Ra}$ ,
- урана  ${}^{235}_{92}\text{U}$ .

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

● Назовите химический элемент, атомном ядре которого содержатся нуклоны:

●  $7p + 7n$

●  $18p + 22n$

●  $33p + 42n$

●  $84p + 126n$