Будова атама. Ізатопы Варыянт 1.

1. Атамны нумар элемента паказвае:

а) колькасць пратонаў у ядры атамаў;

б) колькасць электронаў у атаме;

в) лік нейтронаў у ядры атамаў;

г) масавае лік атама.

2. Вызначце ў перыядычнай сістэме элементаў месцазнаходжанне элемента, які змяшчае 15 пратонаў у ядры:

а) група VA; б) група VIA; в) другі перыяд;г) трэці перыяд.

3. Выберыце атамы, у якіх можа быць 5 нейтронаў у ядры: літый, берылій, бор, фтор.

4. Выберыце правільныя сцвярджэнні:

а) Ізатопы аднаго элемента адрозніваюцца лікам пратонаў у ядры.

б) Ізатопы аднаго элемента адрозніваюцца масавым лікам.

в) Ізатопы — гэта нукліды аднаго элемента, якія адрозніваюцца па колькасці нейтронаў у ядры.

г) Нуклідаў больш, чым элементаў.

5. Устаўце прапушчаныя лікавыя значэння:

а) Зарад ядра атама хлору роўны.

б) У атаме хлору змяшчаецца электронаў.

Будова атама. Ізатопы Варыянт 2.

1. Масавае лік атама элемента паказвае:

а) колькасць пратонаў у ядры атамаў;

б) суму пратонаў і нейтронаў ў атаме;

в) суму пратонаў, нейтронаў і электронаў у атаме;

г) колькасць нейтронаў у ядры атамаў.

2. Вызначце ў перыядычнай сістэме элементаў месцазнаходжанне элемента, які змяшчае 16 пратонаў у ядры:

а) група VA; б) група VIA; в) другі перыяд; г) трэці перыяд.

3. Выберыце атамы, у якіх толькі 1 пратон ў ядры: гелій, протый, дэйтэрый, трыцій.

4. Выберыце правільныя сцвярджэнні:

а) Зарад ядра вызначаецца лікам нейтронаў у ядры.

б) Зарады пратона і электрона роўныя па сваім абсалютным значэнні.

в) Становішча элемента ў перыядычнай сістэме вызначаецца колькасцю пратонаў у ядры.

г) Ядро атама — электронейтральная часціца.

5. Устаўце прапушчаныя лікавыя значэння:

а) Зарад ядра атама кіслароду роўны.

б) У атаме кіслароду змяшчаецца электронаў.