

1. Po Džozef Džon Tomasovoj teoriji atom se sastoji od:

 Atomskog jezgra, elektronskog omotača

 Atomskog jezgra i elektrona

2. Po Tomasovoj teoriji atomsko jezgro se sastoji od:

 Protona i neutrona

 Protona i elektrona

3. Protoni su \_\_\_\_\_naelektrisane čestice a elektroni \_\_\_\_\_ naelektrisane čestice. Ta količina naelektrisanja naziva se \_\_\_\_\_.

 Pozitivno, negativno, elementarno naelektrisanje

 Nègativno, pozitivni, zbirno

4. Hemijske osobine elemenata određene su brojem protona u jezgru atoma, koji se naziva \_\_\_\_\_\_\_broj.

 Maseni

 Redni(atomski)

5. Maseni broj se obeležava sa \_\_\_ a redni(atomski ) broj sa\_\_\_\_.

 A,Z

 Z, A

6. Ukupni broj protona i neutrona u jezgru atoma naziva se \_\_\_\_.

 Maseni broj

 Atomski broj

7. Na fotografiji je prikazan



 Simbol propelera

 Simbol za opasnost od radioaktivnog zračenja

 Simbol elektrane

8. Svaki atom možemo da prikažemo pomoću X\_\_\_\_, Z\_\_\_\_\_,A\_\_\_\_\_\_.

 hemijski simbol iz Periodičnog sistema elemenata, redni broj, maseni broj

 Redni broj, maseni broj, hemijski simbol iz Periodnog sistema elemenata

9. Atomi nekog hemijskog elementa mogu da imaju različit broj neutrona i nazivaju se\_\_\_\_\_.

 Izobari

 Izotopi

10. U prirodi se spontano dešavaju procesi u kojima se atomska jezgra transformišu emitujući pri tome elementarne čestice i elektromagnetno zračenje. Tu pojavu naučnica Marija Kiri je nazvala\_\_\_\_\_.

 Radioaktivnost

 Zračenje atoma

11. Vreme za koje se početni broj radioaktivnih jezgra smanji na polovinu naziva se \_\_\_\_\_\_\_.

 Vreme poluraspada

 Vreme radioaktivnosti