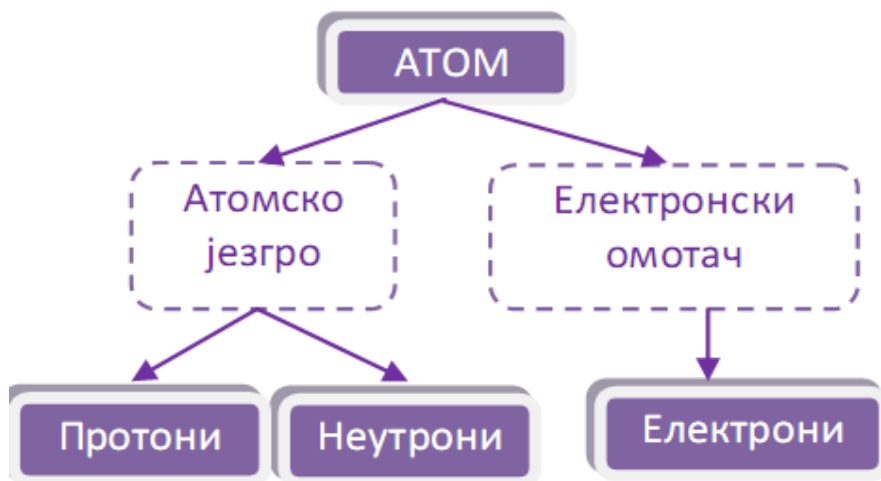
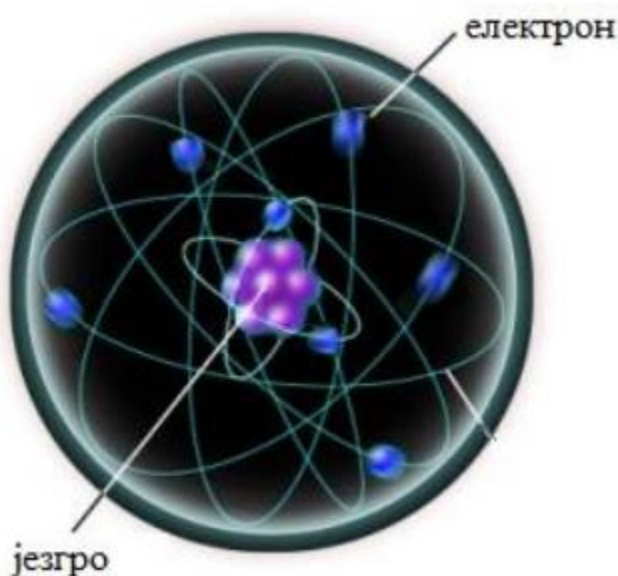


Све супстанце су изграђене од честица, а између честица делују силе које их држе на окупу. Најситнија честица елемента јесте **атом**. Постоји онолико различитих атома колико постоји елемената. Експериментима које су научници изводили откривена је грађа атома. Најпре је утврђено да атом садржи негативно наелектрисане честице. Те честице назване су електрони. Електрони се крећу у простору око веома малог, позитивно наелектрисаног дела атома, који се назива атомско језгро. Атомско језгро чине две врсте честица: протони и неутрони. Протони су позитивно наелектрисани, а неутрони нису наелектрисани. Према томе, позитивно наелектрисање језгра потиче од протона. Електрони се крећу у простору око језгра, формирајући електронски омотач. Атом је у целини ненаелектрисана честица, јер је број протона у језгру атома једнак броју електрона у електронском омотачу.



Честице које граде атом. Атом чини атомско језгро и електронски омотач. Атомско језгро чине протони и неутрони. Око језгра се крећу електрони.



Модел структуре атома

- **Питања и задаци :**

1. Од чега се састоји атом?
2. Шта су то електрони, а шта протони ?
3. Да ли су неутрони наелектрисани?