

ПРИПРЕМА ЗА КОНТРОЛНИ ИЗ ГРАЂЕ АТОМА

ДРУГИ ДЕО (Ar, електронски омотач и ПСЕ)

1. Нацртај шематски приказ распореда електрона по енергијским нивоима следећих атома:
 - а) бора ($Z = 5$)
 - б) кисеоника ($Z = 8$)
2. Колика је релативна атомска маса атома чија је маса 16 пута већа од атомске јединице масе?
3. Написати распоред електрона по енергетским нивоима за следеће атоме:
 - а) хлора, атомског броја 17 а масеног 35,5
 - б) флуора, атомског броја 9 а масеног 19.
4. Како гласи Закон периодичности?
5. Шта је релативна атомска маса и како се обележава?
6. Како су распоређени електрони око језгра у атому?
7. Шта је валентни ниво?
8. Објаснити на основу чега се неки елемент сврстава у одређену периоду?
9. У којој се групи и периоди у Периодном систему елемената налази елемент чији атом има два електрона на другом, последњем заузетом енергетском нивоу?