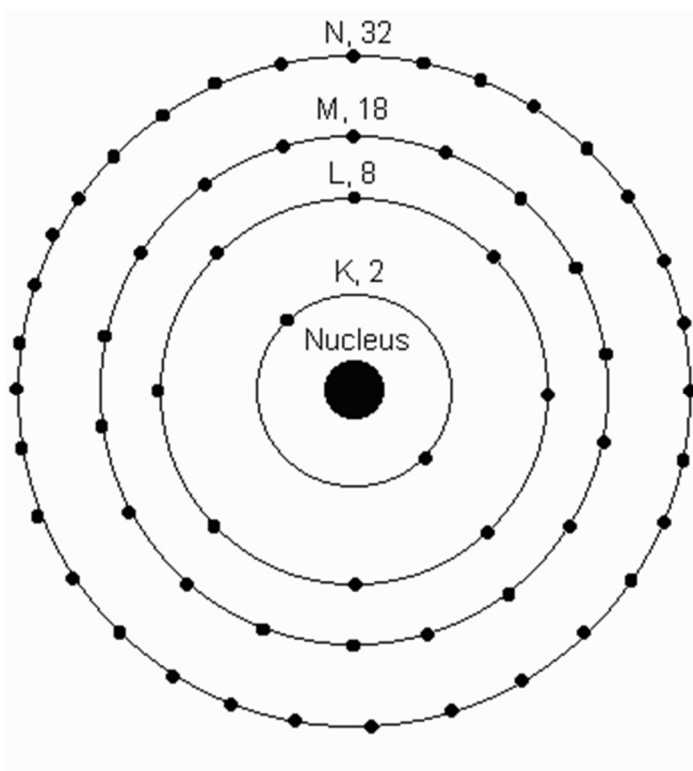


Електронски омотач

Сваки атом има око језгра електронски омотач у коме се налазе електрони који су распоређени по енергетским нивоима.

Нивоа има 7 и обележавају се бројевима 1,2,3,4,5,6,7 а чешће словима K,L,M,N,O,P,Q.

На нивоима може бити одређени број електрона и то је на слици и приказано.



Нај нижу енергију има К ниво, њега попуњавамо прво а потом следћи све док имамо електрона.

Дати су вам примери атома са њиховим конфигурацијама, ви треба да одредите о којим атомима је реч.

● = elektron

