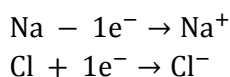


LECȚIA3. Compuși ionici

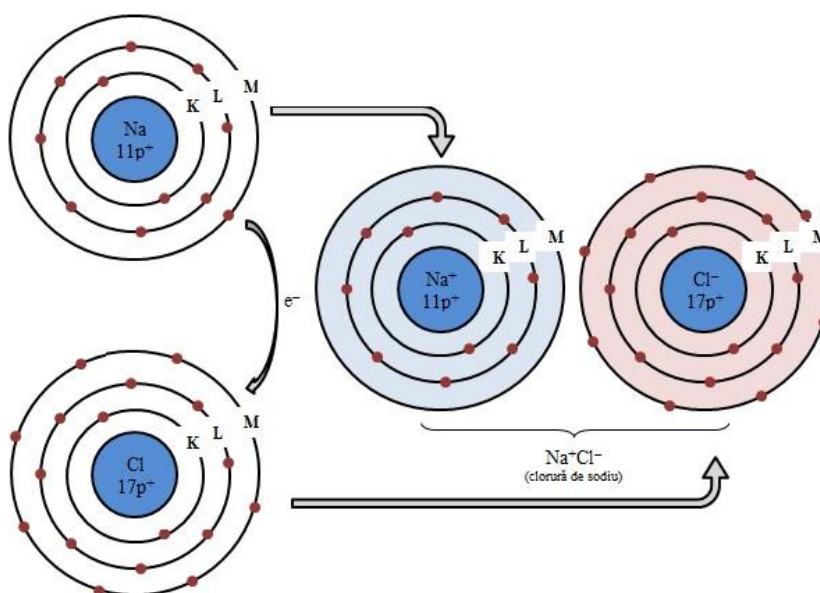
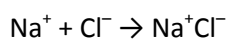
Formarea clorurii de sodiu – NaCl:

În lecțiile anterioare am văzut **formarea ionilor** de sodiu și clor, ioni ce intră în componența clorurii de sodiu:



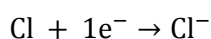
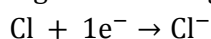
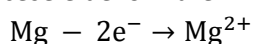
Prin cedarea și acceptarea de electroni între atomii de sodiu și cei de clor se formează ioni pozitivi (Na^+) și negativi (Cl^-).

Având sarcini opuse, **ionii formați se atrag**, formând un compus stabil numit compus ionic – clorura de sodiu:

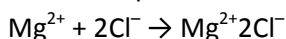


Formarea clorurii de magneziu – MgCl_2 :

Procesele de ionizare:



Formarea compusului ionic:



Compuși ionici sunt neutri din punct de vedere electric deoarece numărul sarcinilor pozitive este egal cu numărul sarcinilor negative (numărul electronilor cedați este egal cu numărul electronilor acceptați).

Aplicație:

Modelează formarea compuşilor ionici: sulfură de potasiu (K_2S), clorură de aluminiu (AlCl_3), sulfură de calciu (CaS).