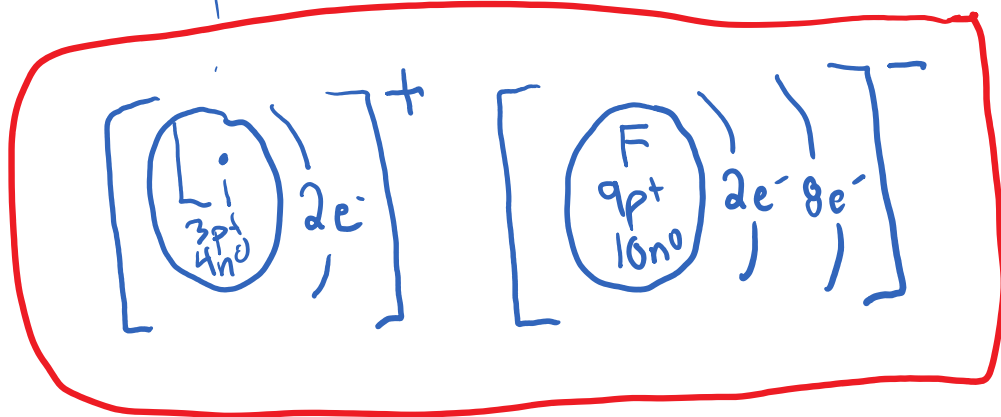
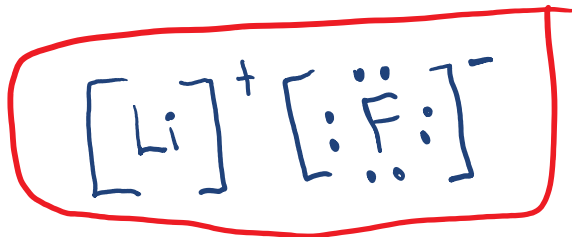


Les modèles Bohr et les structure de Lewis des composés ioniques et covalents.

Ex. LiF fluorure de lithium (ionique)

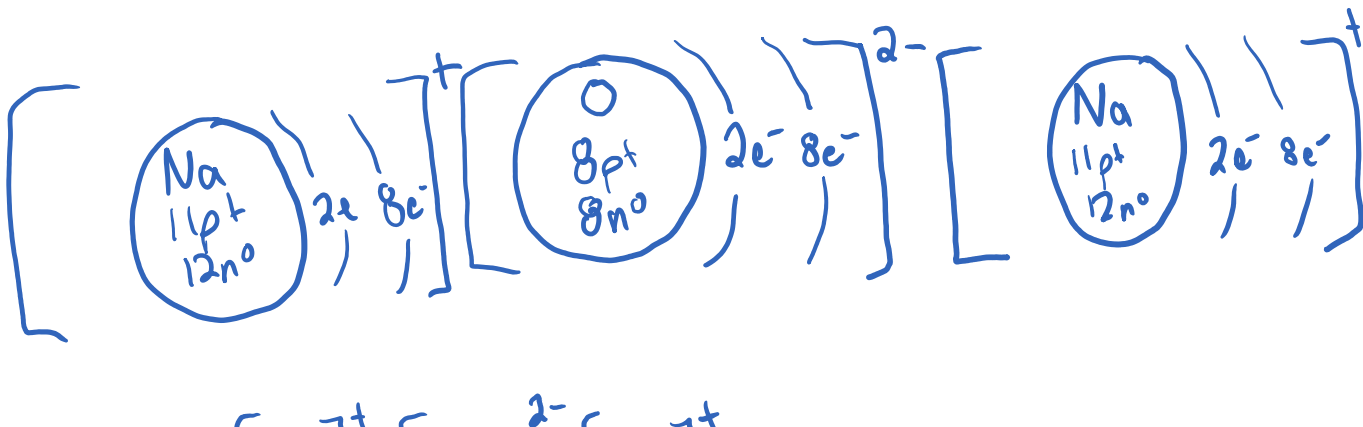


modèle Bohr



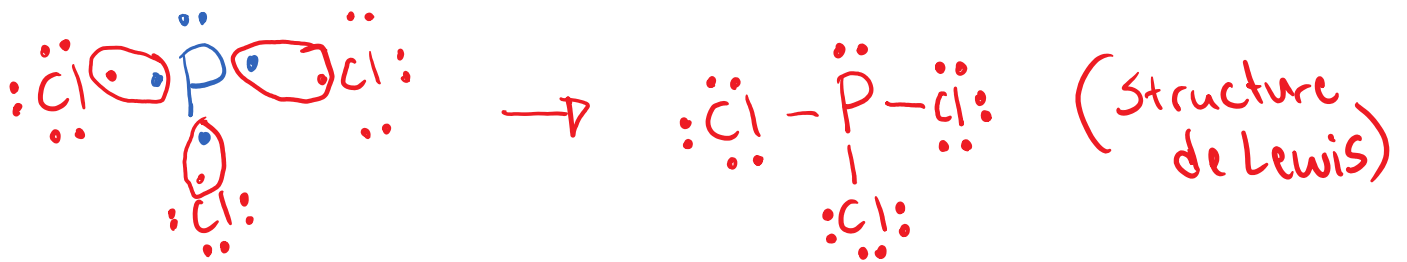
Structure de Lewis

oxyde de sodium $\overset{1}{\text{Na}}\overset{2}{\text{O}}$ Na_2O



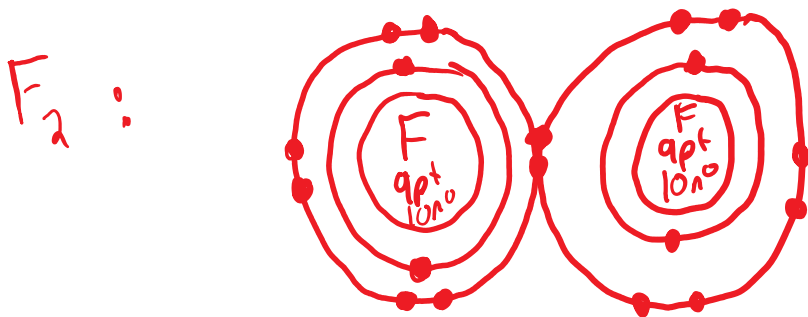


PCl_3 tri chlorure de phosphore (covalent)



Il existe quelques éléments qui sont en amour avec eux mêmes. Ils forment les molécules diatomiques covalents.

H_2 , N_2 , O_2 , F_2 , Cl_2 , Br_2 et I_2



Modèle Bohr pour F_2



Structure de Lewis

Dessinez la structure de Lewis

pour SF₂

