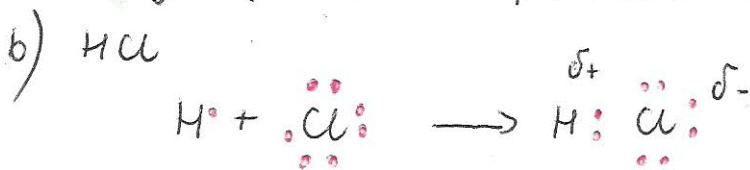


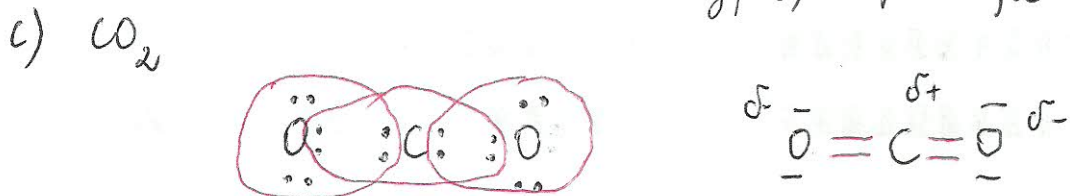
• elektrony walencyjne

Atom wapnia oddaje 2 elektrony walencyjne, atomy chloru pobierają po 1 elektronie. Powstaje jon Ca^{2+} i 2 Cl^-

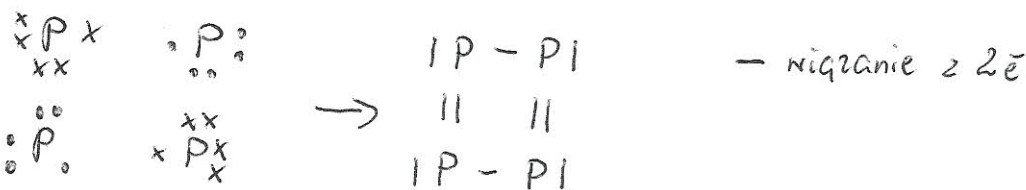
Tworzy się wiązanie jonowe



Powstaje wspólna para elektronowa, przesunięta w kierunku atomu chloru - stąd na Cl występuje ładunek „-” (δ^-)
 wiązanie atomowe (kowalencyjne) spolaryzowane



Przez uwspólnienie $2e^-$ każdy atom uzyskuje oktet elektronowy
 wiązanie kowalencyjne spolaryzowane (8)



Każdy atom fosforu ma $5e^-$ walencyjnych i uwspólnia $3e^-$ aby uzyskać oktet elektronowy
 wiązanie kowalencyjne (atomowe)