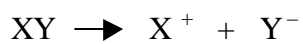


Cisão Heterolítica: a ligação covalente é quebrada de modo heterogêneo, um dos átomos fica com o par eletrônico.



X^+ é chamado de **reagente eletrófilo**, ele sempre irá atacar a parte negativa da molécula.
Como por exemplo: Cl^- , OH^- , CN^- , H_2O .

Y^- é chamado de **reagente nucleófilo**, ele sempre irá atacar a parte positiva da molécula.
Como por exemplo: H^+ , NH_4^+ , BF_3 , $AlCl_3$.