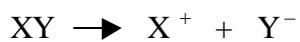


**Cisão Heterolítica:** a ligação covalente é quebrada de modo heterogêneo, um dos átomos fica com o par eletrônico.



$X^+$  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:  $H^+$ ,  $NH_4^+$ ,  $BF_3$ ,  $AlCl_3$ .