



M = métal; X = non-métal.
 MM : métal-métal; MO : oxyde de métal; MOH : hydroxyde; MX : sel binaire; MXO : sel ternaire; HX : acide binaire; HXO : acide ternaire; XO : oxyde de non-métal; XX : non-métal-non-métal

Note 1 : Au-delà $\Delta E = 1.7$, le pourcentage ionique de la liaison est supérieur à 50% et on considère que la liaison est **ionique**. Cette valeur de référence $\Delta E = 1.7$ n'est pas admise par tout le monde. On trouve dans la littérature des valeurs allant de 1.7 à 2.0. $\Delta E = 1.7$ est une moyenne statistique basée sur des valeurs expérimentales et correspond généralement à un caractère ionique de 50% environ.
 Note 2 : La notion de covalence dative a tendance à tomber en désuétude. Elle est remplacée par la notion de **covalence de coordination** et est réservée aux accepteurs et donneurs de doublets (acides et bases de Lewis).