



b. Pour mieux comprendre :

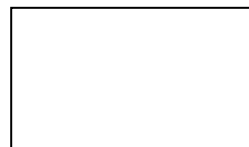
Considérons une molécule composée de deux atomes identiques : H_2 $H \text{---} H$

Le doublet liant (constitué de deux électrons) se situe en moyenne à égale distance des deux noyaux des atomes puisque les deux atomes ont la même électronégativité.

Si on considère maintenant une molécule constituée de deux atomes différents, le doublet liant sera attiré d'avantage vers un des deux noyaux. L'atome qui attire le plus le doublet liant est dit le plus électronégatif.

c. Comment savoir si un élément est électronégatif :

Il faut considérer sa place dans la classification périodique des éléments : Plus l'élément est à droite et en haut de la classification, plus celui-ci est électronégatif



L'élément le plus électronégatif est donc le fluor.

b. Pour mieux comprendre :

Considérons une molécule composée de deux atomes identiques : H_2 $H \text{---} H$

Le doublet liant (constitué de deux électrons) se situe en moyenne à égale distance des deux noyaux des atomes puisque les deux atomes ont la même électronégativité.

Si on considère maintenant une molécule constituée de deux atomes différents, le doublet liant sera attiré d'avantage vers un des deux noyaux. L'atome qui attire le plus le doublet liant est dit le plus électronégatif.

c. Comment savoir si un élément est électronégatif :

Il faut considérer sa place dans la classification périodique des éléments : Plus l'élément est à droite et en haut de la classification, plus celui-ci est électronégatif



L'élément le plus électronégatif est donc le fluor.

b. Pour mieux comprendre :

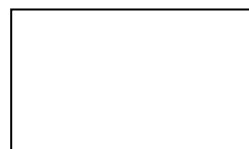
Considérons une molécule composée de deux atomes identiques : H_2 $H \text{---} H$

Le doublet liant (constitué de deux électrons) se situe en moyenne à égale distance des deux noyaux des atomes puisque les deux atomes ont la même électronégativité.

Si on considère maintenant une molécule constituée de deux atomes différents, le doublet liant sera attiré d'avantage vers un des deux noyaux. L'atome qui attire le plus le doublet liant est dit le plus électronégatif.

c. Comment savoir si un élément est électronégatif :

Il faut considérer sa place dans la classification périodique des éléments : Plus l'élément est à droite et en haut de la classification, plus celui-ci est électronégatif



L'élément le plus électronégatif est donc le fluor.