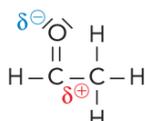


Repérer à l'aide des couleurs suivantes : Nucléophiles : mauve-rouge Électrophiles : bleu.

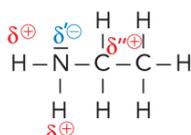
8 Identifier des sites donneurs ou accepteurs

On donne les représentations de Lewis de :

- l'éthanal



- l'éthanamine



Dans chacune de ces molécules, identifier en justifiant :

- le (ou les) sites donneur(s) de doublet d'électrons ;
- le (ou les) sites accepteur(s) de doublet d'électrons.

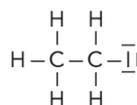
Comment identifier les sites donneurs ou accepteurs de doublet d'électrons ?

- Utiliser la représentation de Lewis des réactifs. Rechercher la présence de sites riches en électrons (double liaison, atome porteur de doublet(s) non liant(s), etc.) pour les sites donneurs de doublet d'électrons. Rechercher des atomes appauvris en électrons (atomes porteurs d'une charge électrique positive) pour les sites accepteurs de doublet d'électrons.

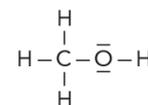
10 Localiser des sites donneurs ou accepteurs

On donne les représentations de Lewis :

- de l'iodoéthane



- du méthanol



- Quelles sont les liaisons polarisées ?
- Déterminer le signe des charges partielles éventuelles des atomes.
- Identifier le(s) site(s) donneur(s) ou accepteur(s) de doublet d'électrons.

Données : liaison C-H non polarisée.

électronégativité : H : 2,2 ; C : 2,5 ; O : 3,4 ; I : 2,7.

14. Écrire les formules de Lewis, puis identifier les sites nucléophiles et électrophiles, des molécules suivantes :

- Propanal $\text{C}_2\text{H}_5\text{CHO}$
- Ion oxonium H_3O^+
- Éther diéthylique $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$
- Éthanol $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- Bromure d'hydrogène HBr
- Propanone $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$
- Acide éthanoïque CH_3COOH