

**Aide ex 5 p 313**

1. Une liaison est polarisée si les 2 atomes de la liaison n'ont pas la même électronégativité.
2. Quand 2 atomes forment une liaison covalente, l'atome qui possède la plus forte électronégativité aura une charge partielle négative  $\delta^-$ .

(L'électronégativité d'un atome est la tendance qu'il a à attirer vers lui les 2 électrons de la liaison covalente, plus il est électronégatif plus il attire les électrons de la liaison).

**Aide ex 6 p 313**

1. Voir ex précédent
2. Voir ex précédent
3. La liaison est d'autant plus polarisée que la différence d'électronégativité entre les 2 atomes est grande.

**Aide ex 8 p 313**

Site donneur : 2 cas:

- atome chargé négativement
- liaison covalente; par exemple dans le cas d'une liaison multiple, ex :



Site accepteur : 1 seul cas : atome chargé positivement.

**Aide ex 10 p 313**

RAS

**Aide ex 11 p 314**

La flèche part toujours d'un site donneur vers un site accepteur

**Aide ex 12 p 314**

D'après l'équation donnée, une flèche doit partir d'un des doublets non-liants de O (site donneur) et doit rejoindre le carbone chargé + (site accepteur). Ce carbone possède alors 5 liaisons, ce qui est impossible, donc la liaison C-Cl doit basculer sur Cl pour former l'ion Cl<sup>-</sup>: il faut donc dessiner une 2<sup>ème</sup> flèche qui part de la liaison C-Cl et qui arrive sur Cl.

**Aide ex 13 p 314**

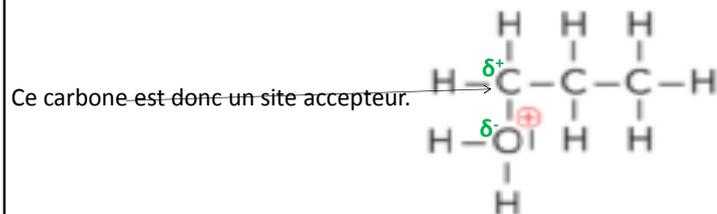
Même principe que l'exercice précédent.

1<sup>ère</sup> équation:

D'après l'équation fournie, une flèche doit forcément partir d'un doublet non-liant de O (site donneur) et rejoindre H<sup>+</sup> (site accepteur). Cet atome H aura alors 2 liaisons, ce qui est impossible, donc la liaison H-Cl doit basculer sur Cl pour former l'ion Cl<sup>-</sup>: il faut donc dessiner une 2<sup>ème</sup> flèche qui part de la liaison C-Cl et qui arrive sur Cl.

2<sup>ème</sup> équation:

Ce n'est pas précisé sur la molécule mais la liaison C-O est polarisée donc on aurait pu représenter cette molécule ainsi:



D'après l'équation fournie, une flèche doit forcément partir d'un doublet non-liant de Cl<sup>-</sup> (site donneur) et rejoindre C (site accepteur). Cet atome C aura alors 5 liaisons, ce qui est impossible, donc la liaison C-O doit basculer sur O pour former H<sub>2</sub>O: il faut donc dessiner une 2<sup>ème</sup> flèche qui part de la liaison C-O et qui arrive sur O.