

**Chap :**                            **Interaction de l'eau avec les molécules d'intérêt biologiques**

**Aide : visionner les vidéos**

**P 196 :**

**Liaison hydrogène et solubilité des composés dans l'eau**

Electronégativité ; molécules polaires -apolaires

<https://www.youtube.com/watch?v=lj7So5gaXFw>

Electronégativité :

<https://www.youtube.com/watch?v=laMkO-voMnE>

(sans polarisation)

Liaison polarisée

<https://www.youtube.com/watch?v=63oXhBE7o6E>

Molécules polaires - apolaires

<https://www.youtube.com/watch?v=XH85gyUCshg>

<https://www.youtube.com/watch?v=-ufyM27K24>

Liaison hydrogène

<https://www.youtube.com/watch?v=DG3FzOmC2o8>

<https://www.youtube.com/watch?v=mJaUmXkgNcM>

**P 197 :**

**Conséquences de la présence de liaisons hydrogènes**

Les changements d'états

<https://www.youtube.com/watch?v=vacz897tJ8o>

Liaisons hydrogènes et changement d'état

[https://www.canal-u.tv/video/science\\_en\\_cours/l\\_eau\\_cent\\_qualites\\_1990.132](https://www.canal-u.tv/video/science_en_cours/l_eau_cent_qualites_1990.132)

**P 198-199**

**Dépollution d'une eau**

Extraction Liquide-Liquide : expérience.

<https://www.youtube.com/watch?v=-VM8-yzAZgM>