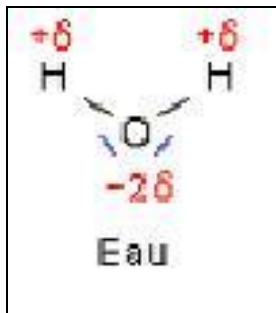


Relargage par l'eau salée.

- La dissolution de $\text{NaCl}_{(s)}$ dans la phase aqueuse, diminue la solubilité dans l'eau de l'espèce chimique « A » à extraire.
- L'efficacité de l'extraction de « A » est alors plus grande.
- On améliore donc le rendement de l'extraction.

« Explication qualitative » : Dans l'eau salée, les ions Na^+ et Cl^- sont hydratés par interaction électrostatique entre ces ions et les molécules d'eau polaires, diminuant ainsi les interactions entre l'eau et l'huile (liaison hydrogène ou autres).



Eau : molécule polaire

