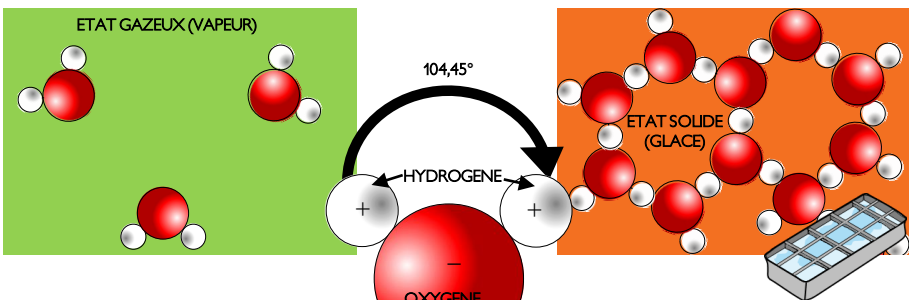


Mots associés : changement d'état – vapeur d'eau – glace – neige – nuage – pluie

La molécule d'eau est composée de deux atomes d'hydrogène et d'un atome d'oxygène. Sa formule est : H_2O .

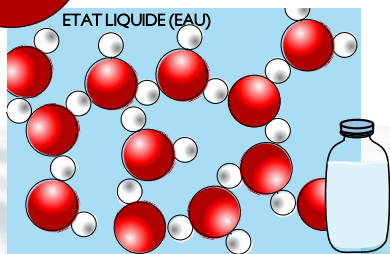
Cette molécule a des propriétés particulières :

- elle est polarisée, l'atome d'oxygène porte une charge négative et les atomes d'hydrogène une charge positive. Ce qui fait de l'eau un très **bon solvant**
- lorsque deux molécules d'eau sont en présence, elles ont tendance à s'unir par une liaison entre l'atome d'hydrogène (chargé positivement) et l'atome d'oxygène (chargé négativement). Cette liaison appelé « liaison hydrogène » confère à l'eau des **propriétés particulières dans ses différents états, gazeux, liquide, solide.**



Quelques propriétés de l'eau

- A l'état liquide, l'eau est quasi incompressible. Cette propriété est à la base du fonctionnement de nombreux appareils comme les presses, ou le freinage hydraulique.
- L'eau est une bonne conductrice de la chaleur.
- C'est un excellent solvant.

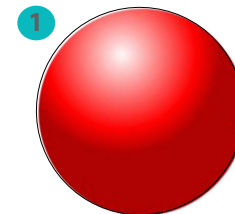


Représente une molécule d'eau

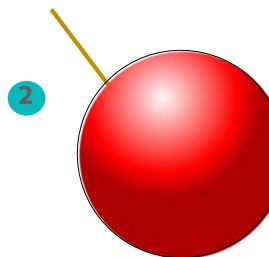


Matériel

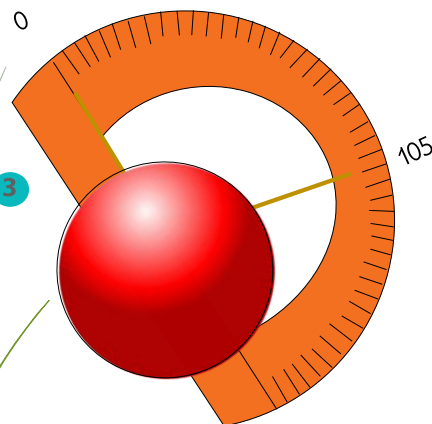
- 1 boule de polystyrène de 5 cm +
- 2 boules de 3 cm +
- Rapporteur +
- Peinture rouge +
- 2 cure-dents



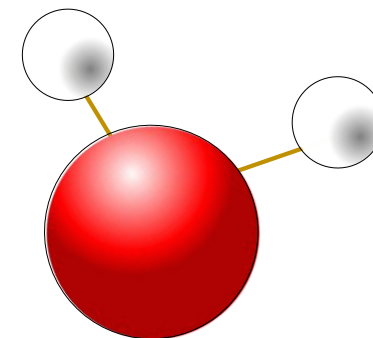
1 Peindre la grosse boule en rouge. Tu as ton atome d'oxygène



2 Piquer un cure-dent dans la grosse boule



3 Utiliser le rapporteur pour piquer le deuxième cure-dent à 105°



4 Piquer les petites boules blanches sur les cure-dents : voilà tu as ta molécule d'eau !

Lud'eau