

3. Compléments

En chimie le terme «espèce chimique» correspond à une substance pure.

Chaque espèce chimique est représentée par sa formule chimique.

Exemple: l'eau (H_2O), le dioxyde de carbone (CO_2), le sel de cuisine ($NaCl$, chlorure de sodium) le dioxygène (O_2), le mercure (Hg), l'éthanol (C_2H_6O) ...

Chaque espèce chimique possède des caractéristiques qui permettent de l'identifier: son aspect, sa couleur, sa densité, sa température de fusion, ... L'eau bout à $100^\circ C$, et l'éthanol à $79^\circ C$.

L'eau salée est un mélange d'espèces chimiques et n'a pas de formule. (Eau plus chlorure de sodium)

De même pour l'air (di azote + di oxygène + argon)

De même pour l'eau du robinet (eau + sels minéraux)

(O_2)

~

