

Entités chimiques

Objectif disciplinaire :

Classe de 2^{nde}

Constitution et transformations de la matière

1. Constitution de la matière de l'échelle macroscopique à l'échelle microscopique

B) Modélisation de la matière à l'échelle microscopique

Entités chimiques : molécules, atomes, ions.

Utiliser le terme adapté parmi *molécule*, *atome*, *anion* et *cation* pour qualifier une entité chimique à partir d'une formule chimique donnée.

Compétence travaillée :

- Extraire des informations.
- Construire un tableau.

Pour des raisons de droits, les photos ont été retirées.

.....

Classer en 3 catégories les formules des espèces chimiques présentes dans les documents ci-dessous et **présenter** vos résultats sous la forme d'un tableau, en utilisant un tableur.

Sucre	Clou	
Saccharose C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	Fer Fe	Bouteille de plongée
		Dioxygène O ₂
	Menthe	Hélium He
	Menthol C ₁₀ H ₂₀ O	Diazote N ₂
Gaz de ville		
Méthane CH ₄		Pépite
		Or Au

Eau minérale

COMPOSITION MOYENNE EN mg/l			
Calcium (Ca ²⁺)	579	Sulfates (SO ₄ ²⁻)	1447
Magnésium (Mg ²⁺)	59	Bicarbonates (HCO ₃ ⁻)	180
Potassium (K ⁺)	2,5	Nitrates (NO ₃ ⁻)	<2
Sodium (Na ⁺)	0,7	Fluorures (F ⁻)	<1
		Chlorures (Cl ⁻)	0,4
Résidu sec à / Residuo fisso 180°C : 2287 mg/l pH : 7,1			