

41

Révisions de 5ème



On détecte la présence d'eau grâce au ...

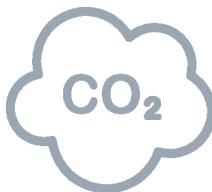


41

Révisions de 5ème



On détecte la présence de dioxyde de carbone à l'aide de ...

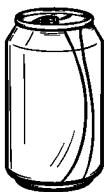


41

Révisions de 5ème



Le gaz dissout dans les boissons gazeuses est ...



41

l'eau minérale (vendue en bouteille) est-elle un corps pur ?



41



Plus une solution a un **pH** faible, plus elle est ...

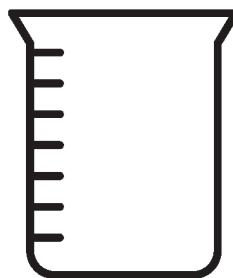


41

Révisions de 5ème



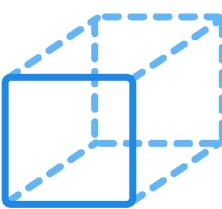
Une **capacité** est exprimée en...



41



Un **volume** est exprimé en ...



41



Comment caractériser un **solide** ? (description)



41

Révisions de 5ème



Comment caractériser un **liquide** ? (description)

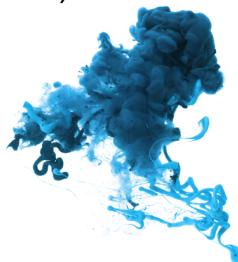


41

Révisions de 5ème



Comment caractériser un **gaz** ? (description)

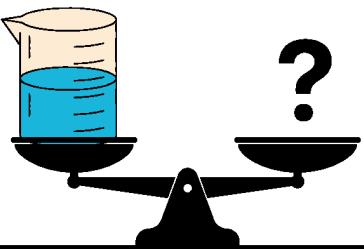


41

Révisions de 5ème



Quelle est la masse de 1L d'eau ?

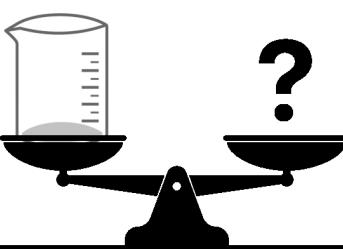


41

Révisions de 5ème



Quelle est la masse de 1L d'air ? (environ)



41

Révisions de 5ème



Comment évolue la température de l'eau quand elle gèle ?



41

Révisions de 5ème



A pression normale, l'eau bout à la température de



41

Révisions de 5ème



les nuages sont de l'eau à l'état...



41

Révisions de 5ème



Comment évolue la température d'un **mélange liquide** quand il gèle



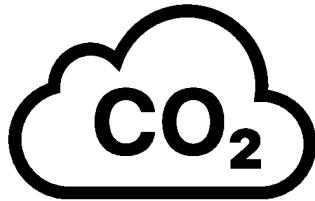


non, c'est un **mélange** d'eau et de minéraux dissous, c'est donc une **solution**

Analyse en mg/l		
Calcium Ca ⁺	41	Bicarbonates HCO ₃ ⁻
Magnésium Mg ²⁺	3,7	Chlorures Cl ⁻
Sodium Na ⁺	17*	Sulfates SO ₄ ²⁻
Potassium K ⁺	2,5	Nitrates NO ₃ ⁻
Silice SiO ₂	17	Fluor F ⁻
Extrait sec à 180°C / 190 - pH 7,6		



Du dioxyde de carbone



avec de l'eau de chaux (qui devient trouble en présence de CO₂)



Sulfate de cuivre anhydre (poudre blanche qui devient bleue en présence d'eau : sulfate de cuivre hydraté)



Un solide a une **forme propre** (qui ne change pas en fonction du récipient dans lequel tu mets ce solide)



En **mètre-cube (m³)** et tous les dérivés de cette unité : mm³, cm³, dm³, dam³ etc...

En **litres (L)**

(et unités dérivées comme le mL, cL etc...)

C'est utilisé pour désigner le volume que l'on peut mettre dans un récipient. On l'utilise comme une autre unité de volume.
1 litre = 1 décimètre cube

Acide (jus de citron, soda, vinaigre...)

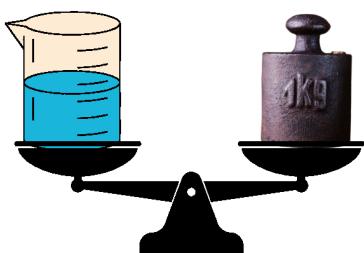
pH = 1 à 7



1 litre d'air a une masse de **1,3g** environ (dans des conditions standard, mais cela dépend beaucoup de la température et de la pression)



1 litre d'eau (1 dm³) a une masse de 1 kilogramme (**1 kg**)



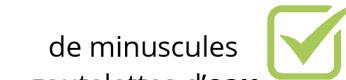
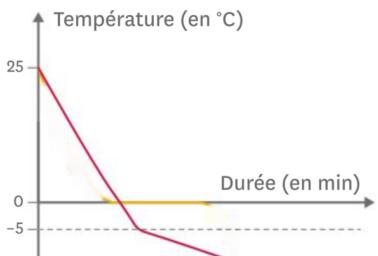
Un gaz occupe tout l'espace du récipient



Un liquide a une surface libre horizontale



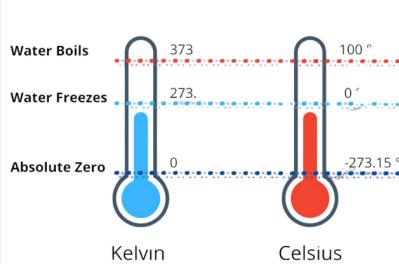
Elle **continue à descendre** (mais moins vite), c'est un **faux palier**.



de minuscules gouttelettes d'**eau liquide** (ou de petit cristaux de **glace**) mais **pas de la vapeur d'eau** : cette dernière n'est pas visible !



100°C (celsius)
= 373 K (Kelvin)



Elle ne change pas ! (zéro degrés celsius) C'est le palier

