Chapitre I : Comment identifier un liquide ?

I. Rappels

1. A l'aide du test de l'eau

Avec du sulfate de cuivre anhydre (blanc) qui devient bleu en présence d'eau.

2. A l'aide de la température de changement d'état

L'eau devient liquide à Tf = 0°C.

L'éthanol devient liquide à Tf = -114,1 °C

Le mercure devient liquide à Tf = −38,842 °C

II. Utilisation de la masse volumique

Si on mesure la masse de différents volumes d'eau :

volume en mL	20	60	75	100
masse en g	19,2 g	58,2 g	73,1 g	98,6 g
$\frac{\text{masse}}{\text{volume}}$	0,96	0,97	0,97	0,98

$\frac{19,2}{20}$

La masse volumique ρ (en kg/m^3) d'une espèce chimique est définie par la relation :

$\rho = \frac m V$

m (en kg) est la masse de l'espèce chimique occupant un volume V (en m^3)

Si on veut exprimer la masse volumique en g/cm^3 , il suffit de faire le calcul en utilisant une masse en g et un volume en cm^3 .

From:
https://www.physix.fr/dokuwiki/ - **Physix.fr**

Permanent link:
https://www.physix.fr/dokuwiki/doku.php?id=4eme:organisation_et_transformation_de_la_matiere:comment_identifier_une_substance:lecon

Last update: **2020/07/24 03:30**