## Classe de 2de **Physique Chimie** Constitution et transformations Chapitre 1 : la matière qui nous entoure T.P. de la matière **Techniques d'identification**

NOUVEAUX MEDICAMENTS

Huile de paraffine

Propriétés physico-chimiques

Viscosité cinématique à 40°C: 10-14 mm<sup>2</sup>/s

Apparence: liquide visqueux

Densité à 20°C: 825-850 kg/m<sup>3</sup>

Point d'éclair: 165-185°C

Couleur Saybolt: +28

Odeur: inodore

Saveur sans saveur

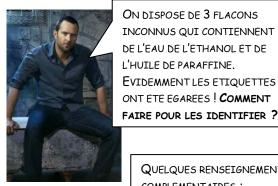
Sécurité: non contrôlé

IL FAUT QUE JE PREPARE DE

AVANT CELA, TI SFRATT PRUDENT D'APPRENDRE QUELQUES **TECHNIQUES** DE CHIMIE



ET DE SAVOIR CE QUE VEUT DIRE SOLUBILITE, DENSITE, MASSE VOLUMIQUE



ON DISPOSE DE 3 FLACONS INCONNUS QUI CONTIENNENT DE L'EAU DE L'ETHANOL ET DE L'HUILE DE PARAFFINE. **EVIDENMENT LES ETIQUETTES** ONT ETE EGAREES! COMMENT

QUELQUES RENSEIGNEMENTS

COMPLEMENTAIRES:

HEUREUSEMENT, ON A GARDE LES NOTICES!

ET ON A PLEIN DE MATERIEL DE CHIMIE



Ethanol

Molecular Structure Molecular Formula C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O

## **Properties**

Synonyms Ethyl alcohol Density 0.789 Melting point -114 °C Boiling point 78 °C Refractive index 1.3614 Flash point 12 °C Water solubility miscible Safety Data

Hazard Symbols

Safety Description



S16;S7

Risk Codes

R11

Formule brute	H <sub>2</sub> O	H O H
Propriétés physiques		
T° fusion	0 °C	
T° ébullition	100 °C, 100,02 °C ± 0.04 <sup>2</sup>	
Masse volumique	1 g·cm <sup>-3</sup> à 4	↓°C
Indice de réfraction	1.33	

R40 Limited evidence₃ef a carcinogenic effect. R11 Highly flammable.

- Keep container tightly closed.
- S16 Keep away from sources of ignition.
- S23 Do not breathe vapour.
- S24 Avoid contact with skin.
- S25 Avoid contact with eyes.
- S36 Wear suitable protective clothing.
- S37 Wear suitable gloves.

Masse volumique : La masse volumique est une grandeur physique qui caractérise la masse d'un matériau par unité de volume :

$$\rho (g/cm^3) = \frac{m(g)}{V(cm^3)}$$

Densité: La densité d'un corps est le rapport de sa masse volumique à la masse volumique d'un corps pris comme référence. Le corps de référence est l'eau pure à 4 °C pour les liquides et les solides.

> $\mathbf{d} = \frac{\rho \, (liquide)}{}$ ρ(eau)

Solubilité: La solubilité d'un composé, appelé soluté, est la concentration maximale (en g /L) de ce composé que l'on peut dissoudre dans un solvant, à une température donnée. La solution ainsi obtenue est alors saturée. Le solvant le plus courant est l'eau.