


FICHE DE PREPARATION

DATE : Lundi 07/03 SAUSSE/MORAZZANI Classes : 1S3&4 Heure : 8h30-17h30

DATE : Lundi 14/3 Clément Classes : 1S1&2 Heure : 8h30-17h30

NIVEAU : 1S  Chapitre 14 page 236 **THÈME :** TP C10 Alcanes & Alcools

MATÉRIEL PROFESSEUR :

- Vin rouge (50mL/binôme)
- Pierre-ponce
- 2 Alcoomètres
- 2 Éprouvettes graduées en verre de 100 mL

MATÉRIEL ÉLÈVES :

9 groupes X4 classes = 72 binômes

- Eau distillée
- Éprouvette graduée 50 mL

Matériel pour distillation du vin :

- Chauffe-ballon
- Boy marron
- Ballon 250 mL Rodaviss
- Colonne de Vigreux
- Réfrigérant droit
- Boy bleu
- Erlenmeyer
- Verre à pied
- Valet
- une potence avec 2 noix + 2 pinces 3 doigts
- une potence avec 1 noix + 1 pince 3 doigts
- une pince en bois

A PREPARER :

- Ordinateur allumé avec 1S-Alcanes.swf copié
- Acheter vin rouge

Remarques Prof :

Reconnaître une chaîne carbonée linéaire, ramifiée ou cyclique. Nommer un alcane et un alcool.

Donner les formules semi-développées correspondant à une formule brute donnée dans le cas de molécules simples.

(Nomenclature des alcanes et des alcools ; formule semi-développée)

Interpréter :

- l'évolution des températures de changement d'état au sein d'une famille de composés ;
- les différences de température de changement d'état entre les alcanes et les alcools ;
- la plus ou moins grande miscibilité des alcools avec l'eau.

(Lien entre les températures de changement d'état et la structure moléculaire dans le cas de l'eau, des alcools et des alcanes. Miscibilité des alcools avec l'eau)

Réaliser une distillation fractionnée.

Source utilisée :

Site de Jérôme Combes professeur au lycée français de Bogota

<http://combes-physique-chimie.com>

non utilisé faute de temps :

<http://www.ieulin.fr/fr/a-a1000002059-edc1000005/ressource/1001176/Distillation-fractionnee-autour-d-8217-un-vin-suppose-frelate-au-methanol.html>