

# CORRIGE

**Ces éléments de correction n'ont qu'une valeur indicative. Ils ne peuvent en aucun cas engager la responsabilité des autorités académiques, chaque jury est souverain.**

## TECHNOLOGIE DE LABORATOIRE CORRIGE

A. 1.	Dichlorométhane	Ether diéthylique	2 points
	Température d'ébullition	40 °C / 34 °C	
	Densité	1,32 / 0,71	

2. L'éther est le plus volatil car sa température d'ébullition est plus basse 1 point

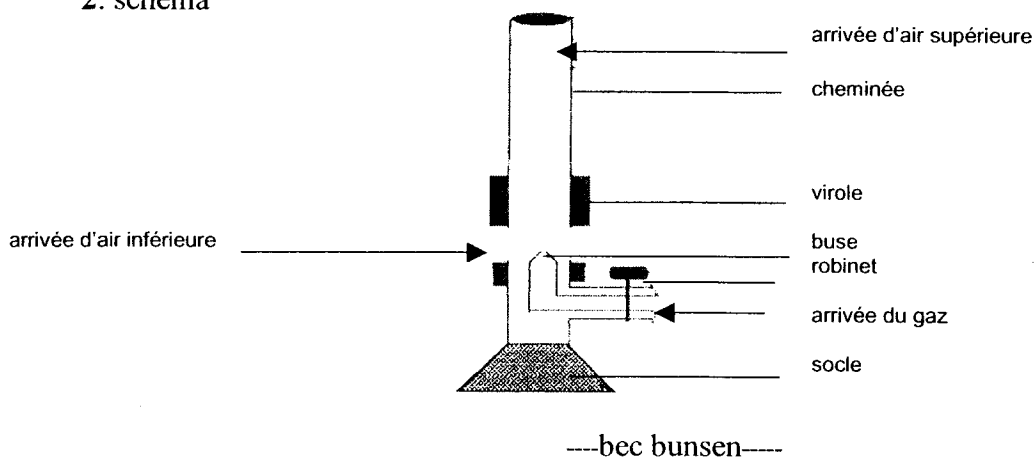
3. l'éther est très inflammable. (Son point éclair est très faible – 40 °C) 1 point

B. 1. schéma avec le dichlorométhane en dessous. 2 points

2. le dichlorométhane car elle contient la caféine ou la phase organique ou la phase inférieure. 1 point

C. 1. combustion : réaction chimique avec l'oxygène 1 point

2. schéma 2 points



3. virole : permet de réguler l'arriver d'air inférieur 1 point

4. virole fermée : on observe une flamme jaune avec des fumées noires de carbone  
virole ouverte : on observe une flamme bleue, courte, très chaude 1 point

5. combustion complète :  $2 C_3H_{10} + 11 O_2 \rightarrow 10 H_2O + 6CO_2$  0,5 point  
combustion incomplète :  $2 C_3H_{10} + 5 O_2 \rightarrow 10 H_2O + 6 C$  0,5 point

D. 1. gaz 1 point

2. dans l'enceinte du réfrigérateur , au niveau de l'évaporateur 1 point

3. au niveau du condenseur 1 point

E. 1. L'acide nitrique fumant doit être prélevé sous la hotte et non sur la paillasse. 1 point

On ne prélève pas directement dans le flacon ;  
On transvase la quantité nécessaire dans un autre récipient (bécher) 1 point

2 oui il commet une erreur, Il faut mettre de l'eau avant l'acide 1 point

3. Il faut ajuster le trait de jauge avec le bas du ménisque et non le haut. 1 point

GROUPEMENT INTERACADEMIQUE II		
CAP employé technique de laboratoire		Session 2005
Epreuve : Technologie de laboratoire		CORRIGE 1
Durée totale de l'épreuve : 1 heures	Coefficient : 1	Page 1 / 1