CHAPITRE 1: IDENTIFICATIONS DES ESPÈCES CHIMIQUES (p18 à 37)

TP Nº1

COMPÉTENCE	COEFF	NIVEAU VALIDÉ				NOTE
		Α	В	C	D	NOTE
ANALYSER (Q1)	1					
ANALYSER (Q2)	1					
RÉALISER	2					
VALIDER	1					
COMMUNIQUER	1					



NOM: CLASSE:



Un préparateur en pharmacie a utilisé des erlenmeyers contenant de l'eau, de l'éthanol et de l'huile de paraffine pour fabriquer une préparation médicinale. Cependant il n'a pas pris soin d'écrire la nature de son contenu.

Comment identifier les espèces chimiques contenues dans les erlenmeyers ?

Doc. 1 Caractéristiques d'espèces chimiques

	Aspect	Masse volumique	Misciblité
Eau	Liquide incolore	1,0 g⋅mL ⁻¹	Éthanol : oui Huile de paraffine : non
Éthanol	Liquide incolore,	0,79 g⋅mL ⁻¹	Eau : oui Huile de paraffine : non
Huile de paraffine	Liquide incolore	0,85 g⋅mL ⁻¹	Eau : non Éthanol : non

Vocabulaire

Deux liquides sont dits miscibles quand ils se mélangent totalement l'un dans l'autre

Doc. 2 Définition de la masse volumique :



COMPÉTENCES

COMMUNIQUER

Questions

ANALYSER

En utilisant les documents précédents, proposer une stratégie permettant de répondre à la problématique.

ANALYSER

A l'aide du matériel disponible sur votre paillasse, élaborer le protocole expérimental pour déterminer la masse volumique. On fera attention à utiliser un vocabulaire adapté!

RÉALISER

Réaliser le protocole proposé ainsi que les expériences sur la miscibilité.

On notera ses observations ainsi que les mesures et calculs. On fera attention de manipuler en respectant les règles de sécurité!

VALIDER

4

Identifier les espèces chimiques dans chaque erlenmeyer.