

Nom :
Prénom :
Classe : N°

Mustapha eljaafari

◆ Devoirs surveillé N° 2 de physique chimie au collège ◆

Exercice N° 1 :

1 - Complète les phrases suivantes par les mots : masse , la pression atmosphérique , thermomètre , volume , P - degré celsius , diminue .

- a) la température se repère avec un , l'unité usuelle de température est le
 b) est la pression exercée par l'air de l'atmosphère . elle avec l'altitude .
 c) la masse volumique est le rapport de sa par son , notée par

2- relie les grandeurs à leurs caractéristiques.

- | | |
|-------------|--|
| La pression | _ se mesure avec une balance |
| La masse | _ a pour unité de mesure le mètre cube |
| Le volume | _ a pour unité de mesure le pascale |
| | _ a pour unité de mesure le kilogramme |

1

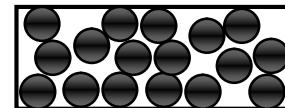
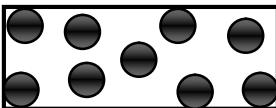
1

1.5

3.5

3

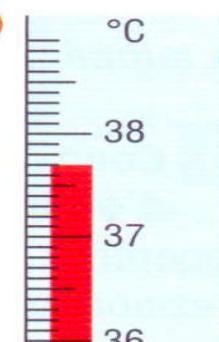
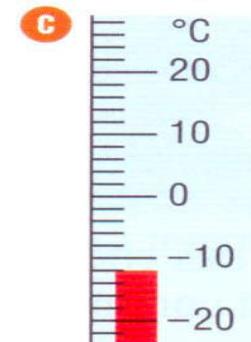
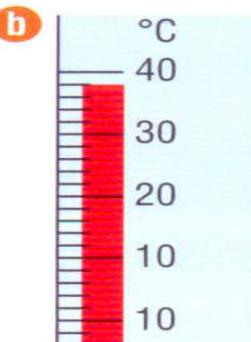
3 - Associer à chacun des documents un état de la matière(solide - liquide - gazeux)



L'état l'état L'état

Exercice N°2

1 - Donne la température indiquée par chaque thermomètre.



$\Theta = \dots$

$\Theta = \dots$

$\Theta = \dots$

$\Theta = \dots$

4

2

2 - convertir :

$$5000 \text{ Pa} = \dots \text{ hPa}$$

$$769,01 \text{ mBar} = \dots \text{ Bar}$$

$$\dots \text{ Bar} \quad 1 \text{ mBar} = \dots \text{ hPa}$$

Exercice N°3

on dispose des mesures suivants :(fig 1) ; (fig 2) ; (fig 3)

1 / déterminer la masse de collie :

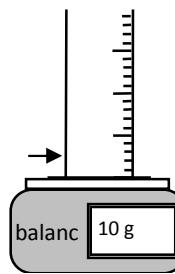
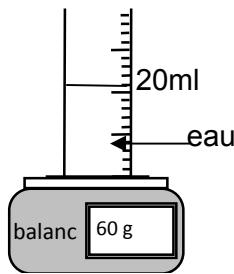
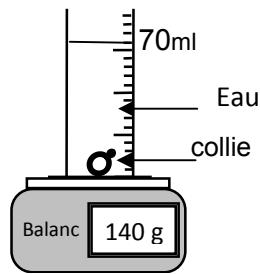
$$m_1 = \dots \text{ g}$$

2 / déterminer le volume de collie :

$$V_1 = \dots \text{ ml} = \dots \text{ cm}^3$$

3 / déduire la masse volumique de collie :

$$\rho = \dots$$



1

1

1

4 - Traduire les mots suivants en arabe ou en français

L'état solide : / : / l'état liquide :

1