

<b>NOM :.....</b> <b>N° :.....</b> <b>Année Scolaire : 2018/2019</b> <b>Niveau : 2AC</b>	<b>CONTROLE N° 1 S1</b> <b>Matière : Physique Chimie</b> <b>Durée : 1 heure</b> <b>Pr. HALHOL LARBI</b>	<b>Collège DAR ALMANAR</b> <b>DIRECTION PROVINCIALE</b> <b>KENITRA</b>
---------------------------------------------------------------------------------------------------	------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	------------------------------------------------------------------------------

**Exercice 1 :**

Répondre dans les rectangles par **VRAI** ou par **FAUX**

- Lors d'un changement d'état, la masse diminue .....
- Un corps pur est un corps dont toutes les molécules sont identiques .....
- Un mélange est un corps dont toutes les molécules sont identiques .....
- L'air est un mélange .....
- Dans l'air, le gaz majoritairement présent est le dioxygène.....
- Plus on monte en altitude, plus il y a d'air.....

**Exercice 2 :**

Dans les phrases ci-dessous, barre le mot ou la formule en gras qui ne convient pas :

Le dioxygène est un **atome** / **une molécule**.

L'hydrogène est un **atome** / **une molécule**.

Le modèle de l'atome de carbone est : la lettre C /**une sphère rouge** / **une sphère noire**.

La molécule de méthane possède **1/0/4/5** atomes d'hydrogène.

Choisis l'écriture :

Trois atomes de carbone : **C3** ; **C<sub>3</sub>** ; **3C**

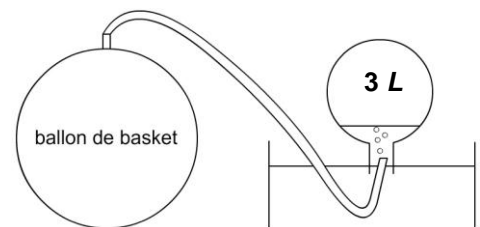
Deux molécules de méthane : **C2H8** ; **2CH4** ; **C2H4**

La formule d'une molécule d'eau est : **H<sub>2</sub>O** ; **H<sup>2</sup>O** ; **H2O** ; **HO<sub>2</sub>** ; **2HO** ; **<sub>2</sub>HO**

**Exercice 3 :**

On veut mesurer la masse de **1 L** d'air. Pour cela, on dégonfle un ballon de basket en recueillant **3 L** d'air par déplacement d'eau.

Soit **m<sub>1</sub>** la masse du ballon de basket avant dégonflage et **m<sub>2</sub>** la masse du même ballon après dégonflage de **3 L** d'air.



- a) Calcule la masse de **1 L** d'air sachant que **m<sub>1</sub> = 650 g** et **m<sub>2</sub> = 646,28 g**.

.....  
 .....

- b) Dans quelles conditions trouve-t-on que la masse de **1 L** d'air est d'exactly **1,3 g** ? Précise.

.....  
 .....

**Exercice 4 :**

L'aspirine est une molécule de formule chimique **C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>O<sub>4</sub>**.

- 1) Donne le nombre et le nom des différents atomes contenus dans cette molécule

.....  
 .....