

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

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** ; **C₃** ; **3C**

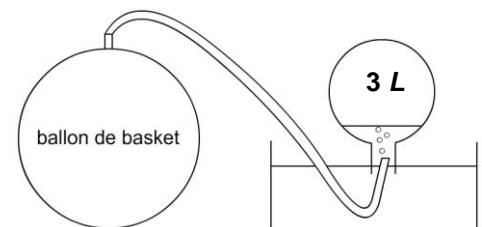
Deux molécules de méthane : **C2H8** ; **2CH4** ; **C2H4**

La formule d'une molécule d'eau est : **H₂O** ; **H²O** ; **H2O** ; **HO₂** ; **2HO** ; **₂HO**

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 **m₁** la masse du ballon de basket avant dégonflage et **m₂** la masse du même ballon après dégonflage de **3 L** d'air.



- a) Calcule la masse de **1 L** d'air sachant que **m₁ = 650 g** et **m₂ = 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 **C₉H₈O₄**.

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

.....

.....

.....