

Le nom N°

Collège elmoukhetar soussi Kenitra

Niveau : 2 AC classe 2/.....

Contrôle 2

Année scolaire : 2018/2019

de la matière Physique chimique

Pr : O. MAGHRAOUI

EXERCICE 1 . (8.5pts)

1) Cocher la bonne réponse. Pour chaque question, une seule réponse est valable. (3pts)

Au cours d'une combustion, le dioxygène est:

☐ Le combustible. ☐ Le comburant. ☐ L'air.

L'eau du chaux montre l'existence de

☐ Le dioxyde de carbone. ☐ Le butane. ☐ Le carbone.

L'air qui constitue l'atmosphère est un :

☐ Corps pur ☐ Mélange ☐ Corps pur composé

La dimension de l'atome est à l'ordre de :

☐ 1 nm ☐ 1 cm ☐ 1 m

2) Rendre par : vrai ou faux (3pts)

Vrai
Ou
faux

On peut observer l'atome à l'œil nu.

Un corps pur simple est constitué par des atomes identiques .

On modélise les atomes par des sphères de couleur et taille différente.

Au cours de la combustion incomplet se produisent 4 corps différents.

3) Remplir les vides par l'expression convenable. (2.5pts)
flamme bleue ; molécule ; indivisible ; différents , ouverte

- Un atome est la plus petite particule de matière.
- Uneest un regroupement de plusieurs atomes identiques ouliés entre eux.
- Quand la **virole** est....., il y a **assez de dioxygène**. Le butane brûle avec une non éclairante. On dit que la combustion complète.

EXERCICE 2 (7 pts) au cours de La combustion du méthane dans une quantité importante de dioxygène, il y a l'apparaissent de **dioxyde du carbone** et **l'eau** .

1. Est-ce que la combustion complète ou incomplète ? Justifier votre réponse :
Justification :1

2. Quelles sont les deux corps existants avant la transformation ?

- -1

3. Quelles sont les deux corps existants après la transformation ?

- - 1

3. Ecrire l'expression de la transformation chimique.

..... 1.5

4. modéliser la transformation par le modèle moléculaire.

..... 1.5

5. Quel est le test qui met en évidence l'existence de gaz de dioxyde de carbone ?

.....1

Composition	%
N ₂	78%
O ₂	21%
Ar	0,93 %
CH ₄	0,000172 %
Ne	0.0018%
CO ₂	0,04%

EXERCICE 3 . (3.5 pts) sur une article , tu a trouvé les compositions de l'air comme montre le tableau

1. Met les compositions de l'air dans le cas convenable .

L'atome	La molécule	
..... ;.....	Simple	Composée
	 ;.....	 ;.....

2. On considère que l'air ne contient que **80%** de diazote et **20%** dioxygène , combien de molécule de **dioxygène** existe dans le cadre ? colorer les en rouge.

.....
.....

