

Nom : .....  
 Prénom : .....  
 N° : .....  
 Classe : 2AC / .....

Contrôle continu N° : 1  
 Semestre 1  
 Matière : Physique Chimie

Direction régionale :  
 Rabat  
 Collège : IBN SINA

**Exercice 1: (8 points)**

- 1) Complétez ces phrases par : Basse pression ; chaud ; atomes ; le vent ; haute pression; froid.
- Le vent est un déplacement d'air engendré par une masse d'air ..... qui rencontre avec une masse d'air .....
  - L'air d'une.....se déplace toujours vers une zone de ..... il en résulte un déplacement de l'air. Ce mouvement de l'air est appelé.....
  - Une molécule est constituée par au moins deux ..... liés entre eux.

3

2) Cocher la case correspondante à la bonne réponse :

	oui	non
L'atome est constitué par des molécules		
Le diazote représente à lui seul près de 78% de l'air		
Le dioxyde de carbone représente plus de 10 % de l'air		
L'air est un mélange de plusieurs gaz		
Le principal constituant de l'air, en pourcentage, est le dioxygène		
La molécule est constituée par des atomes		

3

3) Relié par la règle les substances chimique avec leurs symboles.

- |                     |   |                   |
|---------------------|---|-------------------|
| Dioxyde de carbone  | • | • CO              |
| Sodium              | • | • K               |
| Monoxyde de carbone | • | • CO <sub>2</sub> |
| Potassium           | • | • Na              |

2

**Exercice 2 : (8 points)**

1) Complétez le tableau par les substances suivantes.  
 H<sub>2</sub>, , C , Fe , CO<sub>2</sub>.

Atomes	Molécules	Corps Composé ou Simple
.....	.....	.....
.....	.....	.....

3

2) Complétez les phrases suivantes

- Diazote (N<sub>2</sub>) est composé par.....atome(s) d' .....
- Ammoniaque (NH<sub>3</sub>) est composée par ..... atome(s) de ....., et... ..... atome(s) de .....
- Butane (C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>) est composé par ..... atome(s) de ..... et ..... atome(s) de .....

5

**Exercice 3 : (4 points)**

Les dimensions de la chambre de Mohamed sont : Largeur l =3m ; longueur L=4m ; hauteur h=3m

1) Calculer le volume V d'air qu'il contient en m<sup>3</sup>, et en L.

.....  
 .....  
 .....

2

2) Calculer, en m<sup>3</sup> puis en L, le volume de dioxygène V(O<sub>2</sub>) qui contient dans cette chambre

.....  
 .....  
 .....

2