

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.

2) Cocher la case correspondante à la bonne réponse :

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

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

- | | | |
|---------------------|---|-------------------|
| Dioxyde de carbone | • | • CO |
| Sodium | • | • K |
| Monoxyde de carbone | • | • CO ₂ |
| Potassium | • | • Na |

Exercice 2 : (8 points)

1) Complétez le tableau par les substances suivantes.
 H₂, , C , Fe , CO₂.

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

2) Complétez les phrases suivantes

- Diazote (N₂) est composé par.....atome(s) d'
- Ammoniaque (NH₃) est composée par atome(s) de, et... atome(s) de
- Butane (C₄H₁₀) est composé par atome(s) de et atome(s) de

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 m³, et en L.

.....

.....

.....

2) Calculer, en m³ puis en L, le volume de dioxygène V(O₂) qui contient dans cette chambre

.....

.....

.....