

<b>Direction de Khouribga</b>	<b>Sciences physiques</b>	<i>Académie Beni Mellal - Khenifra</i>
<b>Année scolaire: 2018/2019</b>	<b>Examan 1 session 1</b>	<b>Collège : Al Qadissya</b>
<i>Prof : Youness Azizi</i>	<b>2AC</b>	<b>Nom et Prenom : .....</b>
<b>Point</b> / 20	<i>Durée: 1 heure</i>	<b>Classe :</b>
		<b>N°:</b>

**Exercice 1 : (8 pt )**

**1- complité les phrases suivant**

- ✓ Lorsque le volume d'air est augmenté son pression est ..... on dit que l'air est .....
- ✓ Lorsque l'on comprime l'air, son volume ..... et sa pression ..... on dit que l'air est .....
- ✓ L'air est un mélange constitué, en volume, de 21 % de ....., de 78 % de ..... et de 1 % .....

2

**2- Répondez vrai ou faux**

- ✓ On distingue dans l'atmosphère 4 couches successives :  
La stratosphere-La mesosphere-La thermosphere- La troposphere
- ✓ Le vapeur d'eau est dans la couche de mesosphere
- ✓ La troposphere contient 90% de la totalité de l'air contenu dans l'atmosphère et toute la vapeur d'eau.
- ✓ Dans La troposphere et La mesosphere La température décroît avec l'altitude

vrai	faux
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

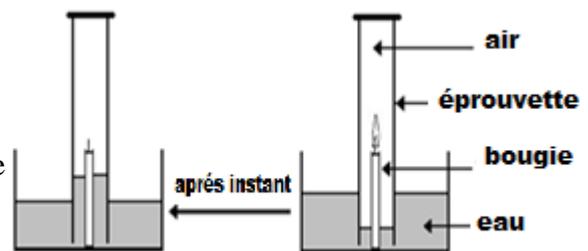
**3- Lié par une flèche**

- |       |            |
|-------|------------|
| a- Cl | 1- azote   |
| b- S  | 2- clore   |
| c- C  | 3- soufre  |
| d- N  | 4- carbone |

**Exercice 2 : (8 pt )**

**Partie A**

On pose sur une bougie allumée dans un récipient pleine d'eau colorée une éprouvette, apres quelque instant on observe La bougie s'éteint



1- Quel sont les gazes dans l' éprouvette au début de l'expérience ?

.....

2- Comment expliquez-vous la montée d'eau dans l'éprouvette ?

.....

**Partie B**

Complète le tableau suivant

Molécule	Formule	Atomes composant la molécule	Dessin du modèle	simple/composée
.....	O <sub>2</sub>	..... .....		.....
.....	.....	<b>2 atomes d'hydrogène</b> <b>1 atome d'oxygène</b>		.....
<b>Diazote</b>	.....	..... .....		.....
.....	.....	..... .....		.....
<b>Méthane</b>	CH <sub>4</sub>	..... .....		.....

**✚ Exercice 3 : (4pt)**

Une salle caractérisée par les dimensions suivant : Longueur = 10 m, largeur = 8m et hauteur = 3m

1- Calculer le volume d'air contenu dans la salle ?

.....  
.....

2- Calculer la masse d'air contenu dans la salle sachant que la masse d'un litre d'air est 1,3 g ?

.....  
.....

3- Après avoir rappelé les différents gaz contenus dans l'air, et leur pourcentage, calculer les volumes contenus dans la salle des deux principaux gaz ?

.....  
.....

4- Sachant que la masse d'un litre de diazote est 1,25 g et la masse d'un litre de dioxygène est de 1,43g . calculer la masse de chacun de des gaz contenus dans la salle ?

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