

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

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 on dit que l'air est
- ✓ L'air est un mélange constitué, en volume, de 21 % de, de 78 % de et de 1 %

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

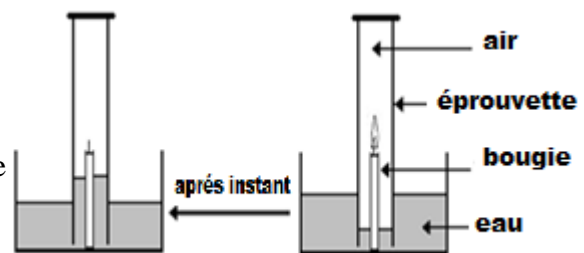
3- Lié par une flèche

- | | |
|-------|------------|
| 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, après 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 ₂
.....	2 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Diazote
.....	
Méthane	CH ₄

✚ 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 ?

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