

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

 **Exercice 1 : (8 pt)**

1- compléte 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 stratosphère-La mesosphère-La thermosphère- La troposphère
- ✓ Le vapeur d'eau est dans la couche de mesosphere
- ✓ La troposphère contient 90% de la totalité de l'air contenu dans l'atmosphère et toute la vapeur d'eau.
- ✓ Dans La troposphère et La mesosphère La température décroît avec l'altitude

vrai	faux
------	------

--	--

3- Lié par une flèche

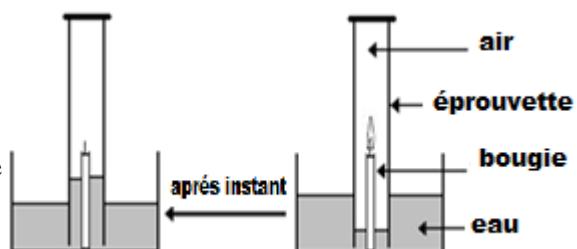
- a- Cl
b- S
c- C
d- N

- 1- azote
2- clore
3- soufre
4- carbone

 **Exercice 2 : (8 pt)**

Partie A

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



- 1- Quels sont les gaz dans l'éprouvette au début de l'expérience ?

.....

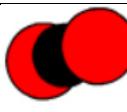
- 2- Comment expliquez-vous la montée d'eau dans l'éprouvette ?

.....

Partie B

Complète le tableau suivant

1

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- Apres avoir rappelé les différents gaz contenues 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 ?

.....

.....

.....

.....