

<b>Lycée collégial Zaytoune</b> commune-El-kheng-Errachidia <b>AIT ALI AHMED</b>	<b>Matiere Sciences physiques</b>	<b>Le :22/10/2018</b> Nom :.....
	<b>Interrogation ecrite N°1 Session I 2ac1</b>	Prénom :.....
	<b>Durée: 1 heure</b>	N° :.....

EXERCICE N° 1 Testez vos informations :(8point) NOTE

1- **Complète les phrases par les mots suivants : mésosphère – formule – diminue — d’ozone**

a- la couche ..... se comporte comme une ceinture protectrice

b- La couche .....sa température diminue jusqu’à -90°C

c- Lors d’une détente la pression d’un gaz .....

d- Chaque molécule est représentée par une .....chimique

2- **Répondez par « Vrai » ou « faux »**

a- La couche d’ozone se situe dans la stratosphère. ....

b- le dioxygène représente 80 % ou 4/5 du volume de l’air .....

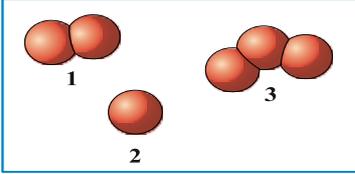
c- L’atome est une particule extrêmement petite constituant la matière. ....

3- Des trois modèles ci-contre, lequel correspond à :

a- à une molécule de trioxygène (ozone) ? .....

b- à une molécule de dioxygène ? .....

c- à un atome d’oxygène ? .....



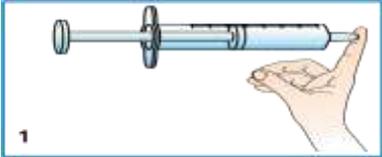
2pt

3pt

3pt

EXERCICE N° 2 Appliquez vos informations :(8point)

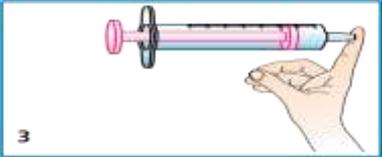
- Une seringue contient une certaine quantité de gaz (schéma 1). On bouche hermétiquement l’extrémité de cette seringue étanche. Le gaz est ainsi emprisonné.



1



2



3

1. Complète avec les mots suivants : comprimé ; détendu.

- Sur le schéma 2, le gaz est..... - Sur le schéma 3, le gaz est.....

2. Rayez la proposition fausse.

- n’a pas un volume propre. - a un volume propre.

3- Complète le tableau ci-dessous avec les mots : *augmente ; diminue.*

	son volume	sa pression	dessin récapitulatif
Lors de la compression d’un gaz (emprisonné dans une seringue)...	.....	.....	
Lors de la détente d’un gaz (emprisonné dans une seringue)...	.....	.....	

- La pression de l’air enfermé dans une seringue est de 1 010 hPa. On déplace le piston et on mesure alors 1 125 hPa.

a- Barrez les propositions fausses.

Le piston de la seringue : *a été poussé / a été tiré / est resté immobile.*

b- L’air a-t-il été comprimé ou détendu ? .....

2 pt

2 pt

2 pt

1 pt

1 pt

**Exercice n° 3 :** Intervention pour résoudre le problème : (4point)

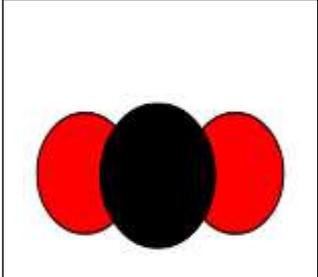
Le schéma ci-contre est celui d’une molécule de dioxyde de carbone.

a- De quels types d’atomes est constituée cette molécule ? en quel nombre ?

.....

b- Écris la formule de cette molécule.

.....



2pt

2pt