

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

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 couchesa température diminue jusqu’à -90°C

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

d- Chaque molécule est représentée par unechimique

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

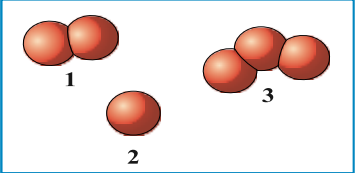
c- L’atome est une particule extrêmement petite constituant la matière.

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 ?



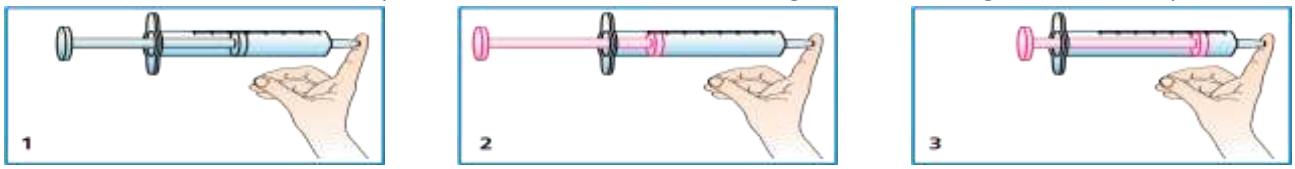
2pt

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. 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)...		2 pt
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 ?

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

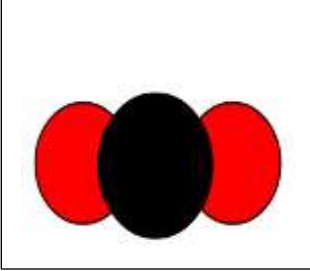
Le schéma ci-contre est celui d’une molécule de dioxyde de carbone.

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

.....

b- Écris la formule de cette molécule.

.....



2pt

2pt