

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

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

2pt

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.

3pt

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

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

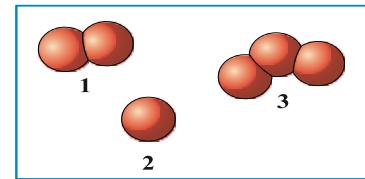
3- Des trois modèles ci-contre, lequel correspond à :

a- à une molécule de trioxygène (ozone) ?

3pt

b- à une molécule de dioxygène ?

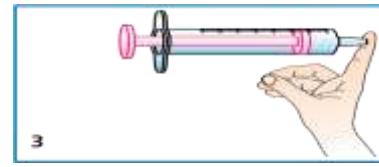
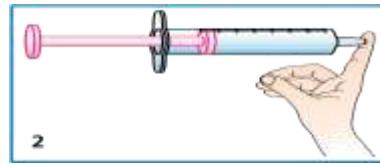
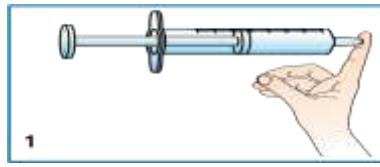
c- à un atome d'oxygène ?



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.

2 pt

- Sur le schéma 2, le gaz est.....

- Sur le schéma 3, le gaz est.....

2. Rayez la proposition fausse.

2 pt

- 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 ?

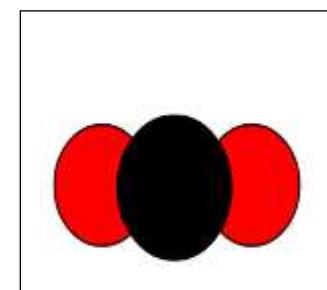
1 pt

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 ?

2pt

.....

b- Écris la formule de cette molécule.

.....

2pt