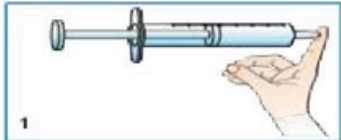
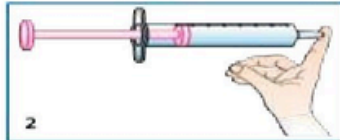
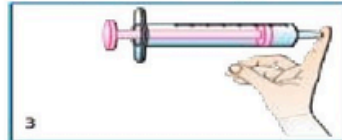
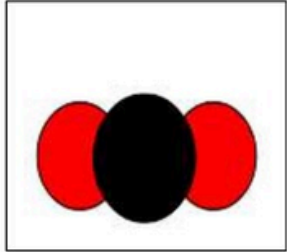


Lycée collégial Zaytoune commune-El-kheng-Errachidia AIT ALI AHMED	Matière Sciences physiques	Le :22/10/2018
	Interrogation écrite N°1 Session I 2ac1	Nom :.....
	Durée: 1 heure	Prénom :..... N° :.....

EXERCICE N° 1		Testez vos informations :(8point)	NOTE												
1- <u>Complète les phrases par les mots suivants</u> : 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- <u>Répondez par « Vrai » ou « faux »</u> 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 : <i>augmente</i> ; <i>diminue</i>. <table><tr><th></th><th>son volume</th><th>sa pression</th><th>dessin récapitulatif</th></tr><tr><td>Lors de la compression d’un gaz (emprisonné dans une seringue)...</td><td>.....</td><td>.....</td><td></td></tr><tr><td>Lors de la détente d’un gaz (emprisonné dans une seringue)...</td><td>.....</td><td>.....</td><td></td></tr></table> - 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 : <i>a été poussé / a été tiré / est resté immobile.</i> b- L’air a-t-il été comprimé ou détendu ?				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)...				2 pt 2 pt 2 pt 2 pt 1 pt 1 pt
	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)...															
<u>Exercice n° 3 :</u> 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												