



6

Exercice1 : cocher la bonne réponse

- La couche qui a un rôle vital est :  la mésosphère ;  la troposphère ;  la stratosphère
- On trouve la couche d'ozone dans :  la mésosphère ;  la troposphère ;  la stratosphère
- L'air est :  un mélange de gaz ;  un corps pur
- Le taux de dioxygène dans l'air est de :  25% ;  50% ;  80%
- La masse de 1 litre d'air dans les conditions normales est :  1.3kg ;  1.3g ;  130g
- Un corps pur simple ,sa molécule est constituée des atomes :  différents ;  identiques

Exercice2 :

**A)** Fatima a devant elle une bouteille d'un litre contenant de l'air sous la pression atmosphérique normale.

1. Rappelle les pourcentages des gaz contenus dans l'air.

2

.....

2. Quel volume de dioxygène pur pourrait-on récupérer à partir de cette bouteille d'un litre?

2

.....

3. Quel volume de diazote pur pourrait-on récupérer à partir de cette bouteille d'un litre ?

2

.....

**B)** une classe de volume  $36\text{m}^3$ .

1- Calculer la masse d'air dans la classe.

2

.....

2- Déterminer le volume de dioxygène dans la classe

2

.....

.....

Exercice3 : La molécule de vitamine B<sub>6</sub> est composée de huit atomes de carbone, onze atomes d'hydrogène, un atome d'azote et trois atomes d'oxygène.

2

1-écrire sa formule chimique ?

.....

2

2-est ce que la vitamine B<sub>6</sub> est un corps simple ou composé ? Justifier votre réponse

.....