



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

.....

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

.....

B) une classe de volume $36m^3$.

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

.....

2- Déterminer le volume de dioxygène dans la classe

.....

.....

Exercice3 : La molécule de vitamine B₆ est composée de huit atomes de carbone, onze atomes d'hydrogène, un atome d'azote et trois atomes d'oxygène.

1-écrire sa formule chimique ?

.....

2-est ce que la vitamine B₆ est un corps simple ou composé ? Justifier votre réponse

.....