



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 $36m^3$.

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 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

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

2