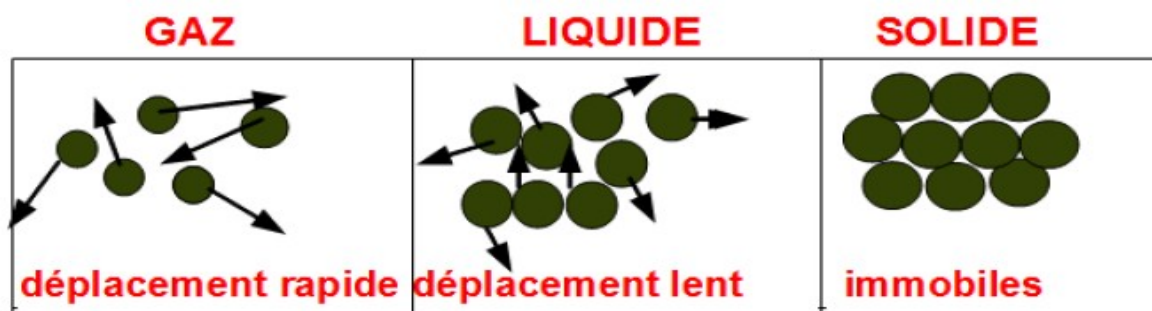


4ÈME
REVISION DE CHIMIE
CHAPITRE 1

REPONSE :

1. La composition en pourcentage de l'atmosphère est de 78% de diazote, 21% de dioxygène et 1% d'autres gaz. / 1
2. La pression : notation littérale : P, appareil de mesure : baromètre (atmosphère) ou manomètre (enceinte), unité SI : pascal et symbole de l'unité : Pa. / 0,5 x 4
3. Le volume : notation littérale : V, appareil de mesure : éprouvette graduée, unité SI : litre ou mètre cube et symbole de l'unité : L ou m³ avec 1L= 1dm³ : revoir le tableau de conversion. / 0,5 x 4
4. Définition : Compressibilité : les gaz sont compressibles car on peut les compresser en diminuant leur volume, expansibilité : les gaz sont expansibles car on peut les détendre en augmentant leur volume. / 0,5 x 2
5. La masse d'un litre d'air dans les conditions normales de T et de P est de 1,3 g. / 1
6. La molécule : définition : minuscules particules invisibles à l'oeil nu constituant la matière / 0,5 ,
3 propriétés : les molécules sont insécables, indéformables et toujours séparées par du vide. / 0,5 x 3
7. Dessins des molécules d'un corps selon son état de la matière. / 1



MAINTENANT, IL FAUT REFAIRE LES EXERCICES !