

.....

 b – Sachant que 1L de dioxygène pèse 1,43g et que 1L de diazote pèse 1,25g , calculer la masse de l'air contenu dans la seringue. (2pts)

.....

EXERCICE 3 : (8 points)

1 – Compléter le tableau suivant : (4,5pts)

Nom de la molécule	Composition de la molécule	Formule chimique
eau
.....	CO ₂
Dioxygène
propane	3 atomes de carbone et 8 atomes d'hydrogène
.....	NO

2 – calculer le nombre de molécules d'eau, contenu dans 1g d'eau, sachant que la masse d'une molécule d'eau est $3 \cdot 10^{-23}$ g. (2pts)

.....

3 – 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. Quelle est sa formule chimique ? (1,5pts)

.....