



**Exercice 1 (6pts)**

Choisir et entoure la bonne réponse aux les termes qui conviennent.

1. Le gaz contenu dans les eaux minérales pétillantes est de la vapeur d'eau / du dioxyde de carbone.
2. Pour identifier le gaz contenu dans une boisson gazeuse, on utilise du sulfate de cuivre anhydre / de l'eau de chaux.
3. En présence de vapeur d'eau / de dioxyde de carbone, l'eau de chaux devient trouble / limpide.
- 4- Les gaz dissous peuvent être récupérés par filtration / par déplacement d'eau.
- 5- Le gaz dissous dans les boissons gazeuses possède / ne possède pas une masse.
- 6- Une boisson gazeuse secouée est un mélange homogène / Hétérogène.
- 7- Le dioxyde de carbone (ou gaz carbonique) est un gaz Coloré / incolore.

**Exercice 2 (6pts)**

Zam-Zam pèse une bouteille contenant 33 cL d'eau pétillante avant et après dégazage par agitation.



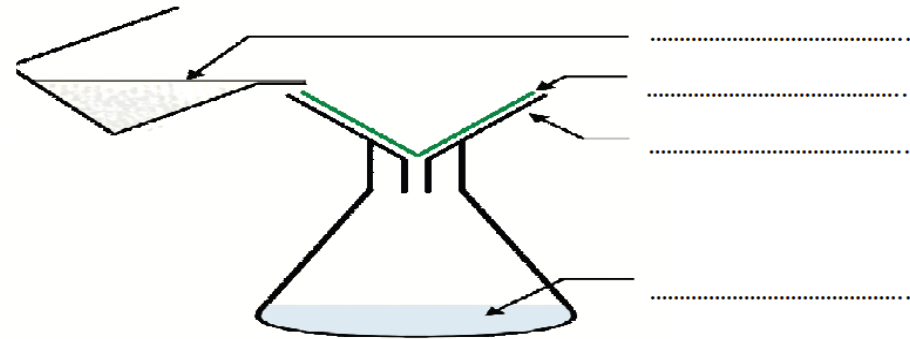
Avant agitation :  
 $m_1 = 359,2 \text{ g}$



après agitation :  
 $m_1 = 357,5 \text{ g}$

1. Quel gaz contient l'eau pétillante ?  
.....
2. Comment vérifies-tu ta réponse ?  
.....
3. Calcule la masse du gaz qui s'est échappé de la bouteille ?  
.....

**Exercice 3 (7pts)**



Pour obtenir l'eau de chaux limpide, Ali utilise le schéma ci-contre.

1. Complète le schéma avec les mots gras suivants :  
**Entonnoir, Mélange hétérogène, Filtrat, Papier filtre.**
2. Le contenu du bécher est-il un mélange homogène ou hétérogène ?  
.....
3. Le filtrat obtenu est-il un mélange homogène ou hétérogène ?  
.....