

# PA-C2-REACTION ENTRE LE BICARBONATE DE SODIUM ET L'ACIDE ETHANOÏQUE, UN AUTRE EXEMPLE DE TRANSFORMATION CHIMIQUE - CORRECTION

1-L'acide acétique est un produit :

-inflammable : il faut donc l'éloigner de toute source de chaleur.

-corrosif.

2-En manipulant l'acide acétique, il faut utiliser des gants, des lunettes, une blouse et sous une hotte ou aérer la pièce.

Remarque : Par la suite, nous allons utiliser par la suite du vinaigre blanc qui contient de l'acide acétique. L'acétique n'y étant pas pur et bien dilué, il sera inutile d'utiliser des lunettes, des gants, une blouse et une hotte.

3-Le(s) réactif(s) de la transformation chimique est (sont) :

le bicarbonate de soude

l'acide acétique

le dioxyde de carbone

l'eau

l'éthanoate de sodium

4-Le(s) produit(s) de la transformation chimique est (sont)

le bicarbonate de soude

l'acide acétique

le dioxyde de carbone

l'eau

l'éthanoate de sodium

5-Compléter la phrase suivante :

**Le bicarbonate de soude** réagit avec **l'acide acétique** pour former un gaz, **le dioxyde de carbone** et une solution aqueuse composée **d'eau** et **d'éthanoate de sodium**.

6-Les nombre d'atomes de carbone dans la molécule de dioxyde de carbone est de 1.

7-Le nombre d'atomes d'oxygène dans la molécule de dioxyde de carbone est de 2.

8-Le nombre total d'atomes dans la molécule de dioxyde de carbone est de 3.

9-Le nombre total d'atomes dans la molécule de bicarbonate de sodium est de 6.

10-Le nombre total d'atomes dans la molécule d'acide acétique est de 8.