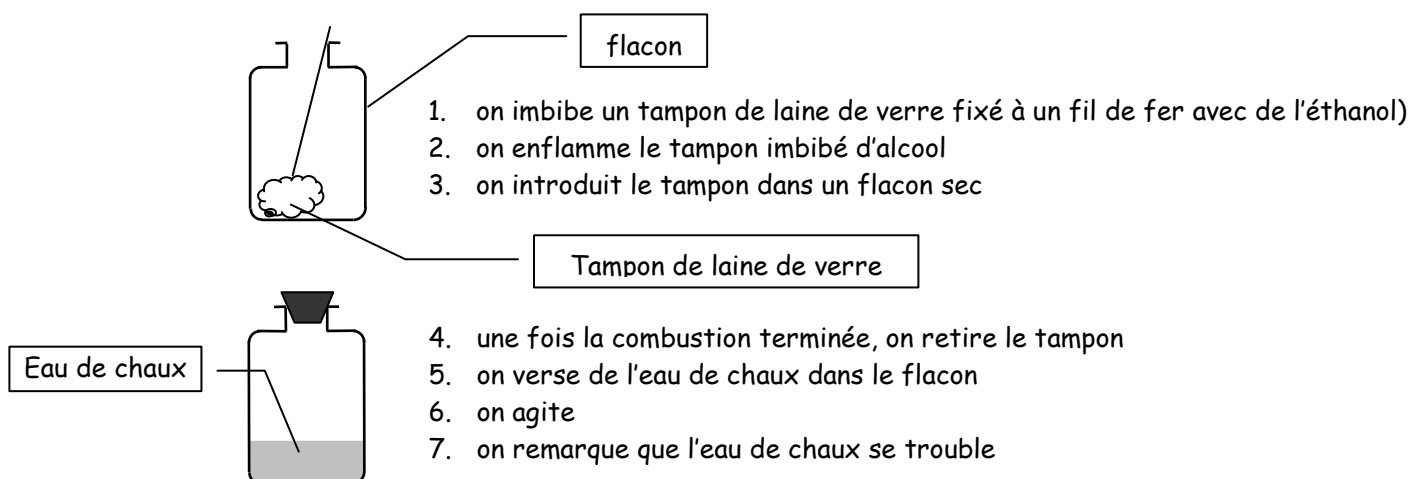


➤ L'identification de carbone C dans un composé organique se fait à partir de la reconnaissance du dioxyde de carbone dégagé lors de la combustion dans l'air du composé.

Exemple : combustion de l'éthanol (C_2H_6O).

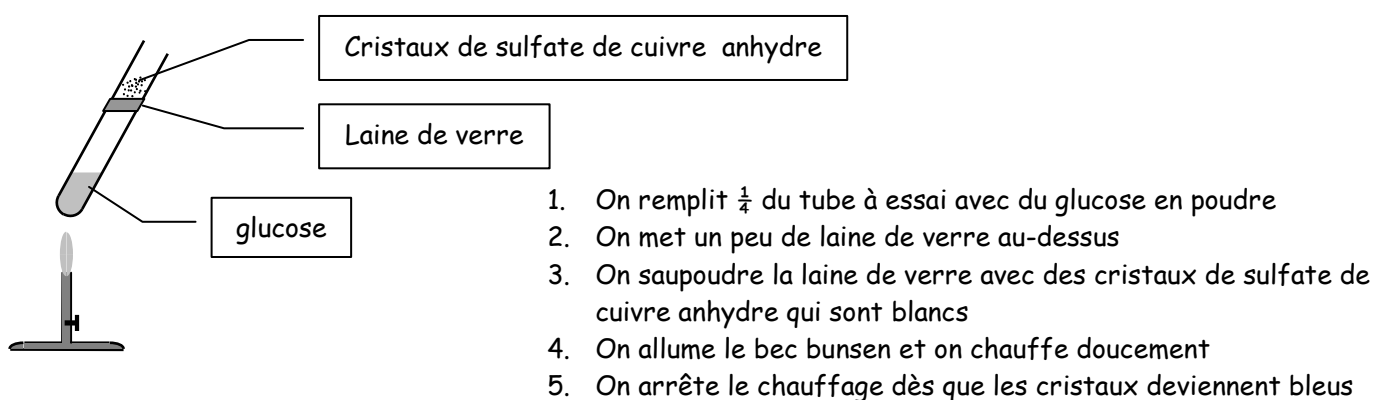


Le gaz qui se dégage lors de la combustion de l'éthanol et qui a troublé l'eau de chaux s'appelle du dioxyde de carbone CO_2 .

Le dioxyde de carbone contient l'élément carbone, ce qui signifie que l'éthanol contient du carbone, c'est donc un composé organique.

➤ L'identification de l'hydrogène H se fait à partir de la reconnaissance de la vapeur d'eau dégagée lors de la combustion dans l'air du composé.

Exemple : combustion du glucose ($C_6H_{12}O_6$).



Le gaz qui se dégage lors de la combustion du glucose et qui fait bleuir les cristaux de sulfate de cuivre est de la vapeur d'eau H_2O .

L'eau contient l'élément hydrogène, ce qui signifie que le glucose contient de l'hydrogène.