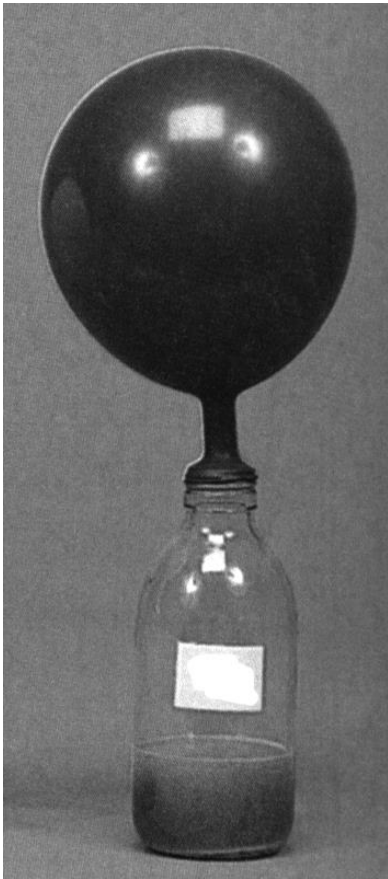


## TP 16 : La réaction chimique entre $\text{NaHCO}_3$ et l'acide éthanoïque

2)



### 1) Etude expérimentale

A la température de  $20\text{ }^\circ\text{C}$ , sous pression atmosphérique normale, introduisons  $1,3\text{ g}$  d'hydrogénocarbonate de sodium solide ( $\text{NaHCO}_3$ ) dans une bouteille en plastique contenant  $80\text{ mL}$  de solution aqueuse d'acide éthanoïque ( $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ ) de concentration molaire  $C = 0,50\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ . Recouvrons l'ouverture de la bouteille avec un ballon de baudruche.

### Questions

- 1) Indiquer les observations effectuées.
- 2) Identification du gaz formé : introduisons-le dans un flacon contenant de l'eau de chaux. Que se passe-t-il ? Que peut-on en conclure ?
- 3) Modélisation de cette transformation chimique : indiquer les réactifs, indiquer les produits formés, écrire l'équation de la réaction.
- 4) Faire un **bilan de matière**, c'est-à-dire donner les quantités de matière des espèces chimiques à l'état initial et à l'état final.