



**< 100°C quand  $p < p$  atmosphérique normale**  
**> 100°C quand  $p > p$  atmosphérique normale**

### **3. Conclusion :**

Les eaux pétillantes contiennent du dioxyde de carbone en solution ; ce sont des mélanges homogènes.

On peut dégazer une boisson pétillante par agitation ou par chauffage.

On peut recueillir un gaz dans une éprouvette remplie d'eau par déplacement de l'eau qu'elle contient.

Un précipité blanc apparaît dans l'eau de chaux en présence de dioxyde de carbone ; c'est le test de reconnaissance du dioxyde de carbone. La masse d'un litre de dioxyde de carbone ( $\text{CO}_2$ ) est environ 2 g. C'est un produit non toxique, très soluble dans l'eau et un mauvais comburant.

L'eau du robinet, l'eau des rivières, des lacs... contiennent également des gaz dissous.

Au sommet du Mont Blanc, la température d'ébullition de l'eau est inférieure à 100°C.

Si on plonge une bougie dans du dioxyde de carbone, elle s'éteint aussitôt !