



Le liquide inconnu est-il de l'éthanol ?



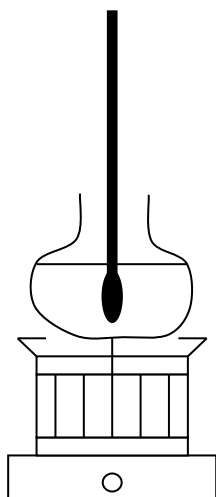
Hypothèse : le liquide inconnu est de l'éthanol.

Matériel : un ballon à fond plat, un bec électrique, un thermomètre

Produit : liquide inconnu



Description :



Observation : Le liquide inconnu commence à bouillir à 96 °C.

La température augmente tout au long du changement d'état.

D'après le document 1, la température d'ébullition de l'éthanol est de 78 °C

$78\text{ °C} \neq 96\text{ °C}$



Conclusion : Le liquide inconnu n'est donc pas de l'éthanol.

Remarque : le liquide inconnu n'est pas un corps pur (la température varie pendant le changement d'état)