

La mesure du point d'ébullition

MANUEL Chapitre 1, page 23

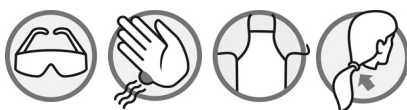
BOÎTE À OUTILS Page 37

BUT DU LABORATOIRE

Pratiquer une technique permettant de mesurer le point d'ébullition.

MATÉRIEL

- Un bécher de 100 ml
- Un contenant d'un liquide
- Une plaque chauffante
- Un support universel
- Un thermomètre
- Une pince à thermomètre *ou* une pince universelle munie d'un bouchon de liège troué
- Une pince à bécher
- Une plaque de céramique



MANIPULATIONS

1. Verser 40 ml de liquide dans le bécher.
2. Déposer le bécher sur la plaque chauffante.
3. Placer un thermomètre dans le bécher de façon que le réservoir soit complètement immergé mais ne touche ni au fond ni aux parois du bécher.
4. Chauffer à intensité moyenne.
5. Noter la température lorsque des bulles se forment dans le bécher.
6. Éteindre la plaque chauffante.
7. Enlever le bécher de la plaque chauffante à l'aide de la pince à bécher et le déposer sur la plaque de céramique.
8. Nettoyer et ranger le matériel.

RÉSULTATS

Notez vos résultats dans le tableau suivant. Donnez un titre à votre tableau.

Titre :

Nom du liquide utilisé	Température d'ébullition expérimentale (°C)	Température d'ébullition de référence (°C)

RETOUR SUR LA TECHNIQUE

Comparez la température d'ébullition obtenue expérimentalement avec celle d'un tableau des propriétés caractéristiques. Sont-elles semblables ? Sinon, quelles en seraient les causes ?
