

## Comment distinguer un corps pur d'un mélange à partir de l'analyse d'un graphe ?

Ci-dessous les résultats des relevés de température correspondant aux chauffages de deux liquides A et B.

### Liquide A :

|                  |    |    |    |    |    |    |     |     |     |
|------------------|----|----|----|----|----|----|-----|-----|-----|
| Temps (min)      | 1  | 2  | 3  | 4  | 6  | 8  | 9   | 10  | 12  |
| Température (°C) | 30 | 40 | 50 | 55 | 70 | 90 | 100 | 100 | 100 |

### Liquide B :

|                  |    |    |    |    |    |     |     |     |     |
|------------------|----|----|----|----|----|-----|-----|-----|-----|
| Temps (min)      | 1  | 2  | 3  | 4  | 6  | 8   | 9   | 10  | 12  |
| Température (°C) | 30 | 45 | 55 | 65 | 90 | 101 | 103 | 105 | 106 |

- Pour chacun des deux liquides, tracer la courbe montrant la variation de la température en fonction du temps.
- Analyser les deux courbes. Tirer une conclusion concernant la nature de chacun des deux liquides A et B.