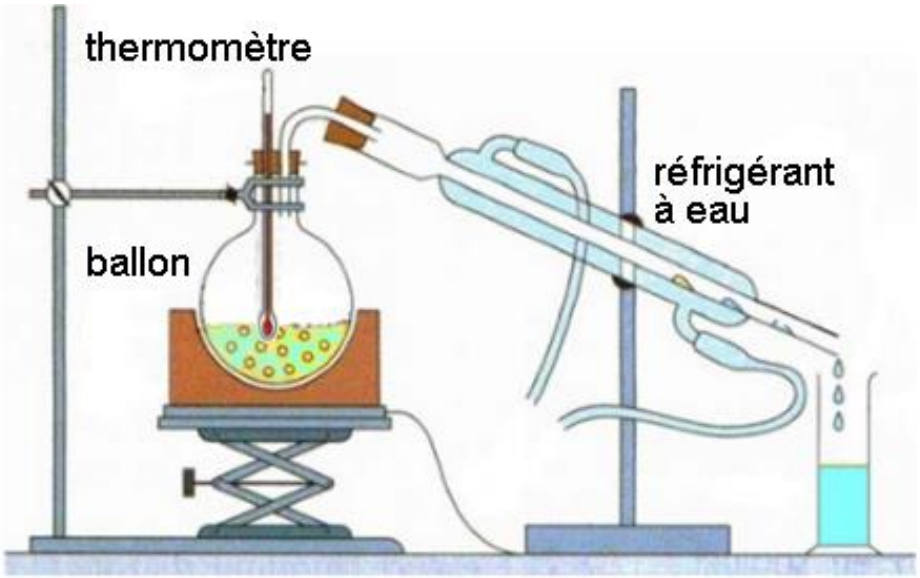
III. Vaporisation d'un liquide : expérience et observations sur la vidéo.

On dispose une espèce chimique liquide dont on ne connait pas la composition. Pour l'identifier on va la chauffer jusqu'à ébullition et après disparition de tout le liquide.

- On appelle vaporisation le passage de ……
à ……



Lien de la vidéo de l'expérience

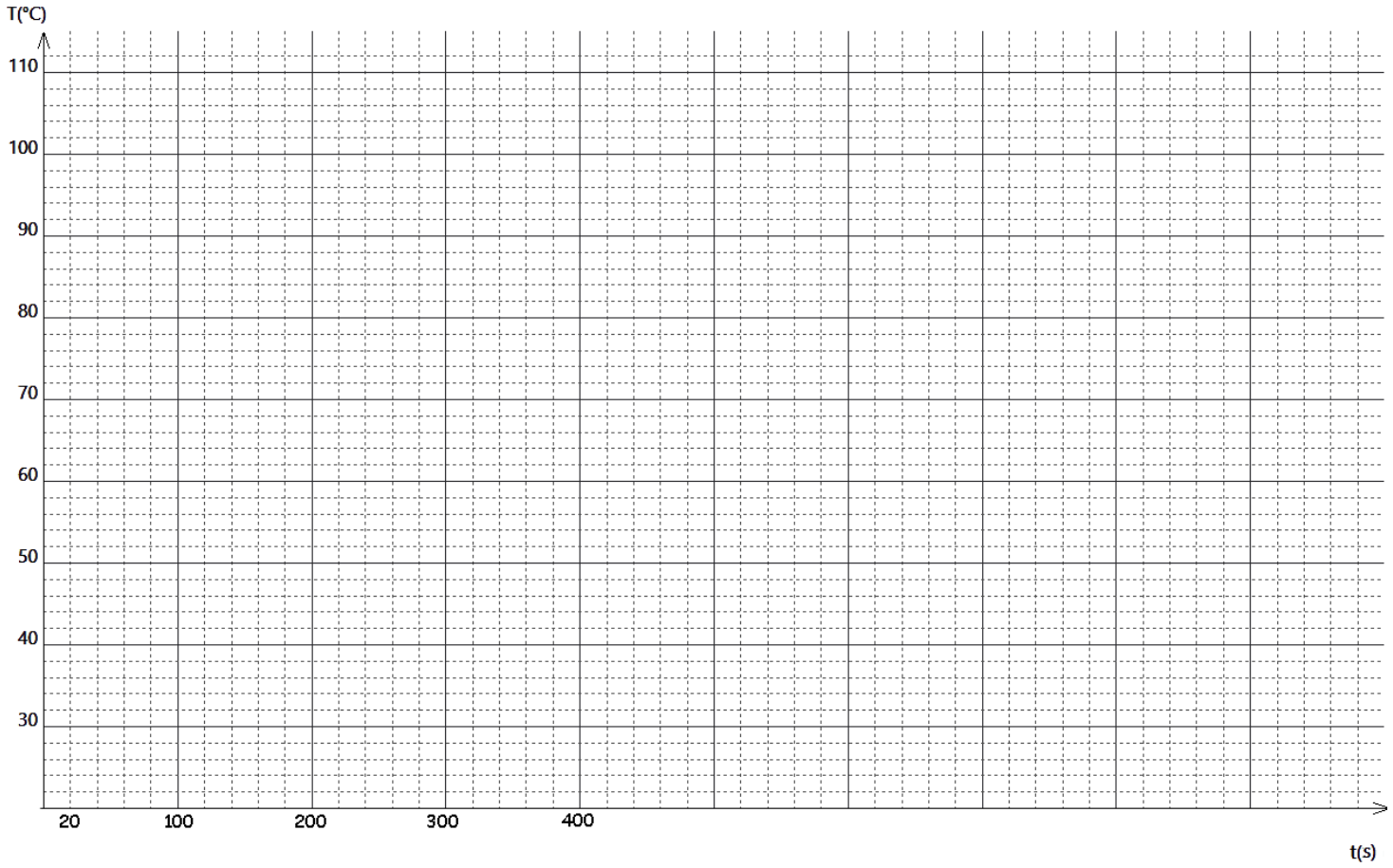
On réalise l'expérience décrite ci-dessus :

Temps t (s)	Température T (°C)
0	
30s	
60s	

- Noter dans le tableau la température toutes les 30 secondes pendant 16 minutes.
- Faire le graphique de la température en fonction du temps.

- A la fin de l'expérience, regarder dans le ballon. Quel est l'état physique de la substance inconnue ?
- Identifier, si c'est possible, la substance inconnue et dire si cette substance est pure ou si c'est un mélange. Vous argumenterez vos réponses en utilisant les documents.

Remarque : cette technique est utilisée pour séparer les mélanges et s'appelle la distillation.

Seconde	Chapitre 1	TP 1.2 Mesure d'une température de changement d'état

Graphe de l'expérience III