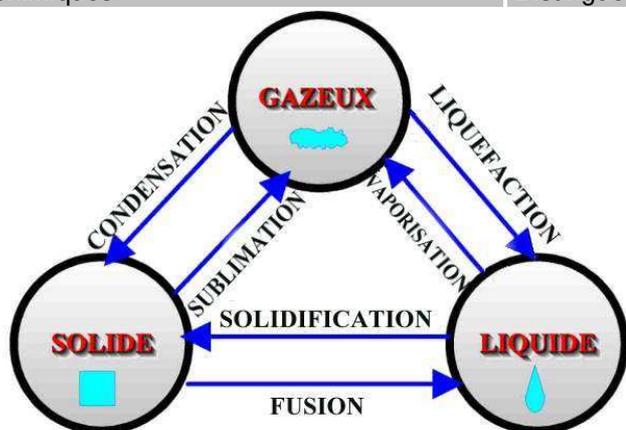
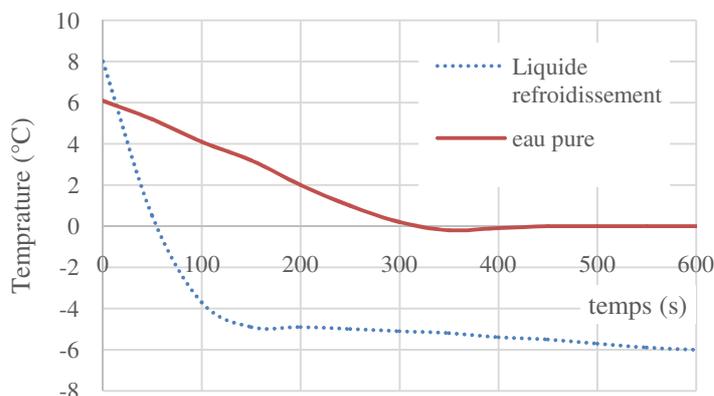


Activité 3 : Changements d'état des corps purs et des mélanges

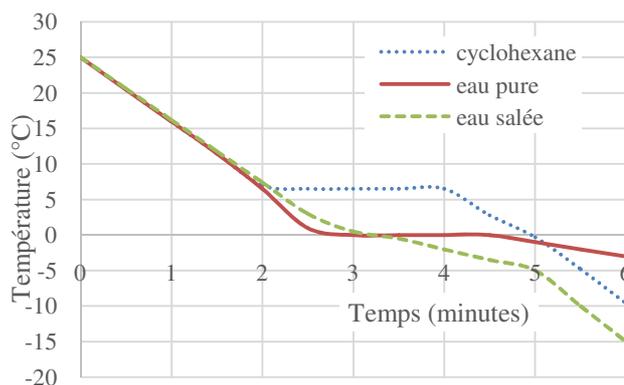
Notions et contenus	Capacités exigibles
Identification d'espèces chimiques dans un échantillon de matière par des mesures physiques ou des tests chimiques	Identifier à partir de valeurs de référence, une espèce chimique par ses températures de changement d'état, sa masse volumique ou par des tests chimiques. Distinguer un mélange d'un corps pur à partir de données expérimentales.



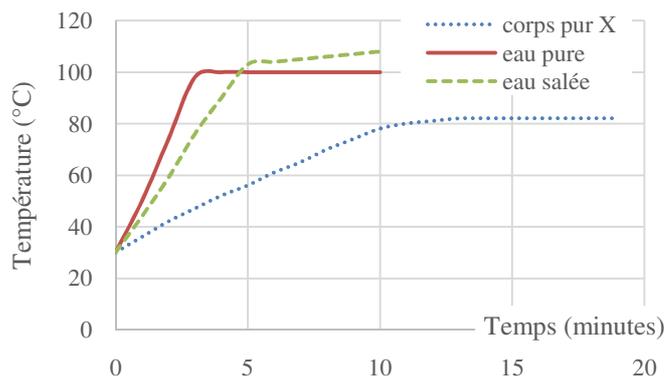
Doc1 : Changements d'état physique



Doc2 : Solidification d'un liquide de refroidissement



Doc3 : de liquides



Doc4 : de liquides

	Acétone	Cyclohexane	Ethanol
$T_{\text{fusion}} (^{\circ}\text{C})$	-94,6	6,47	-114,1
$T_{\text{ébullition}} (^{\circ}\text{C})$	56,05	80,74	78,24

Doc5 : Températures de changement d'état de quelques corps purs

- 1- **APPROPRIER** : Compléter les titres des documents 3 et 4 avec le nom du changement d'état subi par les liquides.
- 2- **ANALYSER** : Relever les valeurs des températures de fusion et d'ébullition de l'eau pure.
- 3- **ANALYSER** : En observant les courbes des documents 3 et 4, déterminer un critère qui permet de différencier les corps purs des mélanges à partir de leurs courbes de changement d'état.
- 4- **REALISER** : Répondre en justifiant aux questions ci-dessous :
 - Le liquide de refroidissement est-il un mélange ou un corps pur ?
 - Le corps pur X du document 4 est-il de l'acétone, du cyclohexane ou de l'éthanol ?