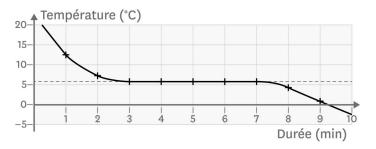
Exercice 6	Exercice 7	
Compléter le texte avec : compact, dispersé, ordonné ou désordonné.  L'état solide est et et et  L'état liquide est et	1) Pourquoi ne doit-on pas laisser de bouteille d'eau pleine au congélateur ?	
Exercice 8	Exercice 9	
Trouver la bonne réponse. Le sulfate de cuivre anhydre est une poudre : - blanche qui devient grise en présence d'eau bleue qui devient blanche en présence d'eau blanche qui devient bleue en présence d'eau bleue qui devient bleu foncé en présence d'eau.	Trouver la bonne réponse.  Parmi les mélanges homogènes, on trouve : l'eau boueuse. l'eau distillée. l'eau du robinet. l'eau de mer.	
Exercice 10	Exercice 11	
	Trouver la bonne réponse.  La surface libre d'un liquide est : - parallèle au sol perpendiculaire au sol parallèle au mur plane et horizontale.  Exercice 12	
<ol> <li>L'eau de cette bouteille est-elle pure ?</li> <li>Si tu bois 500 mL de cette eau dans la journée, quelle quantité totale (en mg) de calcium et de magnésium as-tu absorbée ? Détaille le calcul.</li> </ol>	Choisir la bonne représentation  b. c.	
	Exercice 13	
	Rature les situations qui ne sont pas des changements d'état.  Solidification – ébullition – torréfaction – liquéfaction - fusion – solidification	

Exercice 14 : Un graphique pour carte d'identité d'une substance.

Lors du changement d'état d'une substance, on relève sa température au cours du temps. On obtient la courbe cicontre.

- 1) Indique s'il s'agit du changement d'état d'un corps pur ou d'un mélange en justifiant à l'aide de la courbe.
- 2) À l'aide du tableau ci-dessous, indique le nom de la substance qui change d'état ainsi que le nom du changement d'état qui a lieu.



Substance	Température de fu- sion à la pression at- mosphérique (en °C)	Température d'ébuil tion à la pression at- mosphérique (en °C)
acétone	-95	56
eau	0	100
cyclohexane	6,5	80,7
chlorure de sodium	801	1 413