

<b>Compétences</b>	<b>COMP1</b> – Connaitre son cours	A+	A	C	E
	<b>D4, 1.1</b> – Extraire et organiser l'information	A+	A	C	E
	<b>D4, 1.2</b> – Extraire et organiser les informations	A+	A	C	E

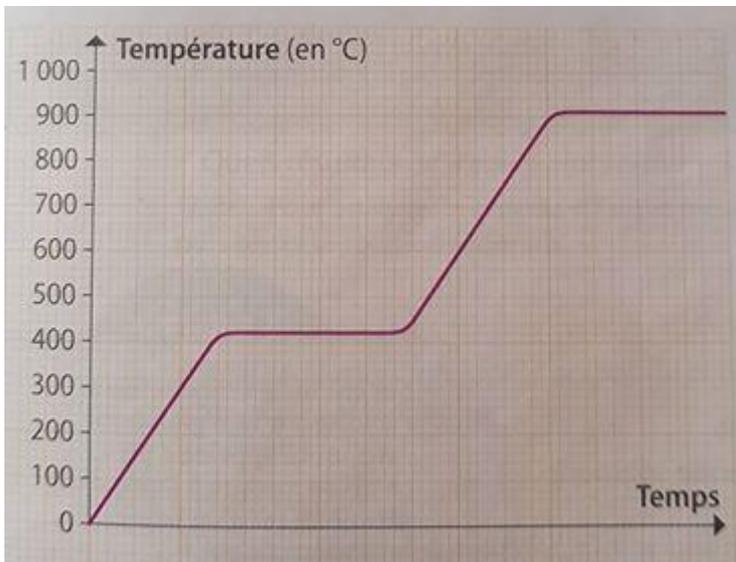
**Document 1 : La galvanisation à chaud**

La galvanisation est une technique utilisée pour protéger les objets en acier de la corrosion (formation de rouille). Elle consiste à tremper des pièces d'acier dans un métal en fusion et à les laisser sécher ensuite à l'air libre. Dans l'industrie de l'automobile, les carcasses sont plongées dans un bain de métal en fusion.



**Document 2 : Relevé des températures au cours du temps**

Évolution de la température de changement d'état du métal utilisé lors de la galvanisation en fonction du temps.



**Document 3 : Température de fusion de quelques métaux**

Les métaux sont des corps purs : ils peuvent être identifiés par leur températures de fusion.

Métal	Température de fusion
Plomb	327°C
Zinc	420°C
Aluminium	660°C
Argent	962°C
Cuivre	1 085°C
Fer	1 535°C
Titane	1 660°C
Chrome	1 857°C

<b>1</b>	<b>1) Expliquer ce qu'est la fusion en une ou deux phrases.</b>
<b>1.1</b>	<b>2) A l'aide du document 2, expliquer pourquoi ce graphique est celui d'un corps pur.</b>
<b>1.2</b>	<b>3) Déduire, des documents 2 et 3, quel est le métal utilisé pour réaliser une galvanisation. Attention vous devez expliquer votre travail en citant votre cours et les informations que vous utiliserez.</b>