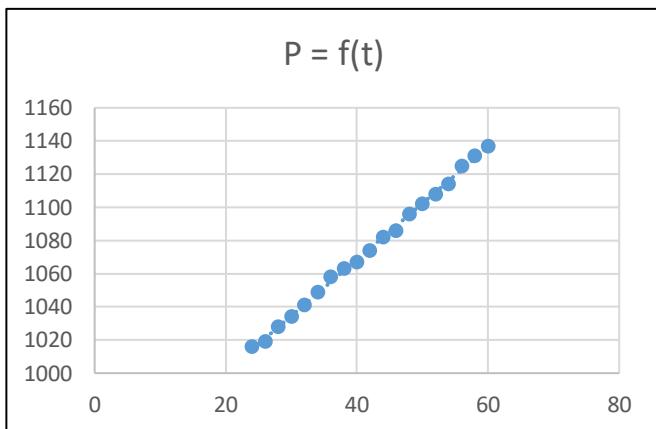


# Echelles de température et zéro absolu.

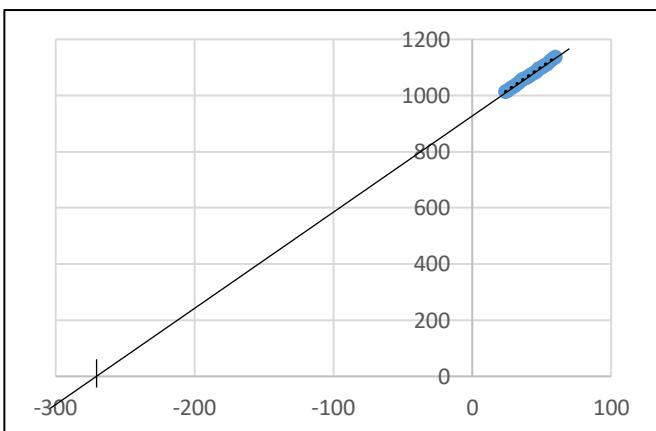
L'échelle de température la plus répandue est le degré Celsius ( $^{\circ}\text{C}$ ), dans laquelle la glace d'eau fond à  $0\ ^{\circ}\text{C}$  et l'eau bout à environ  $+100\ ^{\circ}\text{C}$  dans les conditions standard de pression.

Le **zéro absolu** est la température la plus basse qui puisse exister. Cette température théorique est déterminée en extrapolant la loi des gaz parfaits : la valeur du zéro absolu est fixée à  $-273,15\ ^{\circ}\text{C}$ .

Échelle	$^{\circ}\text{C}$	K
Zéro absolu	-273,15	0
Fusion de la glace	0	+273,15
Ébullition de l'eau	+100	+373,15



Graphique de la pression en fonction de la température



et extrapolation vers le zéro absolu.

En 1702, l'état du zéro absolu a été proposé pour la première fois par Guillaume Amontons, physicien et académicien français, qui travaillait sur la relation entre température et pression dans les gaz, même s'il n'avait pas à sa disposition de thermomètre précis. Bien que ses résultats soient quantitatifs, il établit que la pression d'une quantité donnée de gaz confinée dans un volume donné augmente d'à peu près un tiers lorsqu'il passe d'une température « froide » à celle de l'ébullition de l'eau, ce qui l'amène à supposer qu'une réduction suffisante de température entraînerait une absence de pression. [https://fr.wikipedia.org/wiki/Z%C3%A9ro\\_absolu](https://fr.wikipedia.org/wiki/Z%C3%A9ro_absolu)