3a Avaluació Termodinàmica elemental Nom i cognoms:	Tecnologia industrial	1r Batxillerat Data: Qualificació:
	et cas. Heu d'identificar clarament	servir la cara posterior si necessiteu més les respostes i mostrar el procés per tal atre parèntesis.
congelació de l'aigua a −35°C	na escala de temperatura (que an G i el d'ebullició de l'aigua a 222° ncia entre aquesta escala °H, i l'é	
(b) (1 pt) Trobeu ara l'equiv ${}^{\circ}H \text{ li corresponen } 300  K.$	<del>-</del>	l'escala Celsius per esbrinar a quants

2. (2 pts) Una peça de metall de massa  $m=160\,g$  s'escalfa a  $90\,^{\circ}C$  i llavors s'introdueix en un calorímetre (equivalent en aigua  $35\,g$ ) que conté  $750\,ml$  d'aigua que es trobava a  $18\,^{\circ}C$ . Quan el

sistema assoleix l'equilibri, es veu que la temperatura és de 35 °C. Es demana trobar la calor específica del metall. (Podeu suposar coneguda la calor específica de l'aigua  $C_e^{H_2O} = 4180 \, J/kg$ °C).

3.	(2 pts) En un calorímetre ideal es barregen $150  cm^3$ d'aigua a $7^{\circ}C$ i $70  g$ de gel a $-5^{\circ}C$ . Es demans calcular quant de gel es fon un cop arribat a l'equilibri.		
	(Podeu suposar conegudes les dades $C_e^{H_2O} = 4180  J/kg^{\circ}C$ , $C_e^{gel} = 2090  J/kg^{\circ}C$ , $L_f^{gel} = 334 \cdot 10^3  J/kg$ ).		
4.	Per tal de mantenir a una certa temperatura l'interior d'un hivernacle, s'utilitza una caldera de rendiment $\eta=0,91$ que fa servir gasoil com a combustible. La caldera subministra una potència $P_{subm}=1758kW$ i funciona 4 hores al dia, 170 dies l'any. El poder calorífic del gasoil és de 44,8 $MJ/kg$ , la seva densitat és $\rho=0,85kg/L$ . Es demana:		
	(a) (1 pt) Trobeu l'energia subministrada $E_{subm}$ a l'hivernacle en un any.		
	(b) (1 pt) Trobeu l'energia consumida $E_{cons}$ per la caldera en un any.		
	(c) (2 pts) Calculeu el volum consumit de gasoil en un any.		