Química 1 Práctica dirigida-3	Estudiante:
2020-2 (4 puntos)	
(4 puntos)	

Indicaciones: Tiene 40 minutos para desarrollar este ejercicio y debe estar cargado en Paideia antes de las 5 pm.

Pregunta (4 puntos)

En un ambiente que se encuentra a 25° C y 1 atm de presión, se colocan 110 g de hielo seco (CO_2) dentro de un envase metálico de 500 mL (expuesto al aire). Éste se cierra y se deja que alcance la temperatura del ambiente. Responda lo siguiente (justifique sus respuestas/muestre sus cálculos):

- a) (0,5 p) ¿Qué hay en el interior del envase **al momento de cerrarlo** (indique, para cada sustancia, su fase y temperatura)? ¿Cuál es la presión al inicio?
- b) (0,5 p) Si se compara el hielo seco con el hielo (agua), ¿cuál diría que es más duro?
- c) (1,5 p) ¿Qué hay en el interior del envase **al final** (indique, para cada sustancia, su fase y temperatura)? ¿Cuál es la presión al final (considere gas ideal)?
- d) (1,5 p) El contenido del envase gana (absorbe) o pierde (emite) calor? ¿Cuánto calor está involucrado en el proceso?

Datos:

Calor específico del CO ₂ (gas)	0,85 kJ/kg⋅°C				
Calor de sublimación del CO ₂	26 kJ/mol				
Punto de sublimación normal del CO ₂	194,5 K				
Densidad del CO ₂ (sólido)	1562 kg/m³				
Masa molar del CO ₂	44 g				
Masa molar del O ₂	32 g				
Masa molar del N ₂	28 g				
Composición del aire (fracción molar)	N ₂ = 0,8				
Composition deraile (fraction molar)	$O_2 = 0.2$				

$$P \cdot V = n \cdot R \cdot T$$
 $R = 0.0821 \text{ atm} \cdot L \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$

$$T(K) = T(^{\circ}C) + 273$$

1(1A))																(8A
¹ H	2(2A)	Ě										13 (3A)	14 (4A	15) (5A		17 (7A)	2 H
3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 A
19 K	20 Ca	21 S	22 c T	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 K
37 Rb	38 Sr	39	/ 40 Zı	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 	54 Xe
55 Cs	56 Ba	57 L	72 a H1	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 TI	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Ri
87 Fr	88 Ra	89 A	104 c R		106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cr	113 Nh	114 FI	115 Mo	116 Lv	117 Ts	118 Og
Lantánidos		los	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 G	65	0	1000001 (20)	7 (68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
	Actinido		90 Th	91	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96	97	98	3 9	-				103 Lr