m = 429 Brayan MAIDONADO CATRASCO. V = 31.5 L 7 = 60°C -> 333 K° P = 1.3 atm a) Eau: PV = nRT PV = m RT - M = MRT PV =) M = 429.0.082 atm x, 333 K° 1.3 atm . 31.5 K M = 28. 9/mol b) volumen a 25°C -> 298 K g 608 muttgx latm = 0.8 atm 760 mutg WEGO: PV = m RT = V = MRT -) V = 428.0.082 afm.L. 298x6 28 g/y61 . 0.8 atm -) V = 45.8 L/

5555555

-

-3

3)
$$P_R = \frac{P}{Pc}$$
 A $T_R = \frac{1}{Tc}$ Brayan MAIDONADO CATRASCO.

Datos 3: $P = 25.34$ afm

 $T = 34.585$ K

a) $P_{C} = 1.30$ MPa $\times 2.87$ afm = 12.83 afm.

 $T_{C} = 33.3$ k°

 $V_{C} = 0.066$ R/MUI

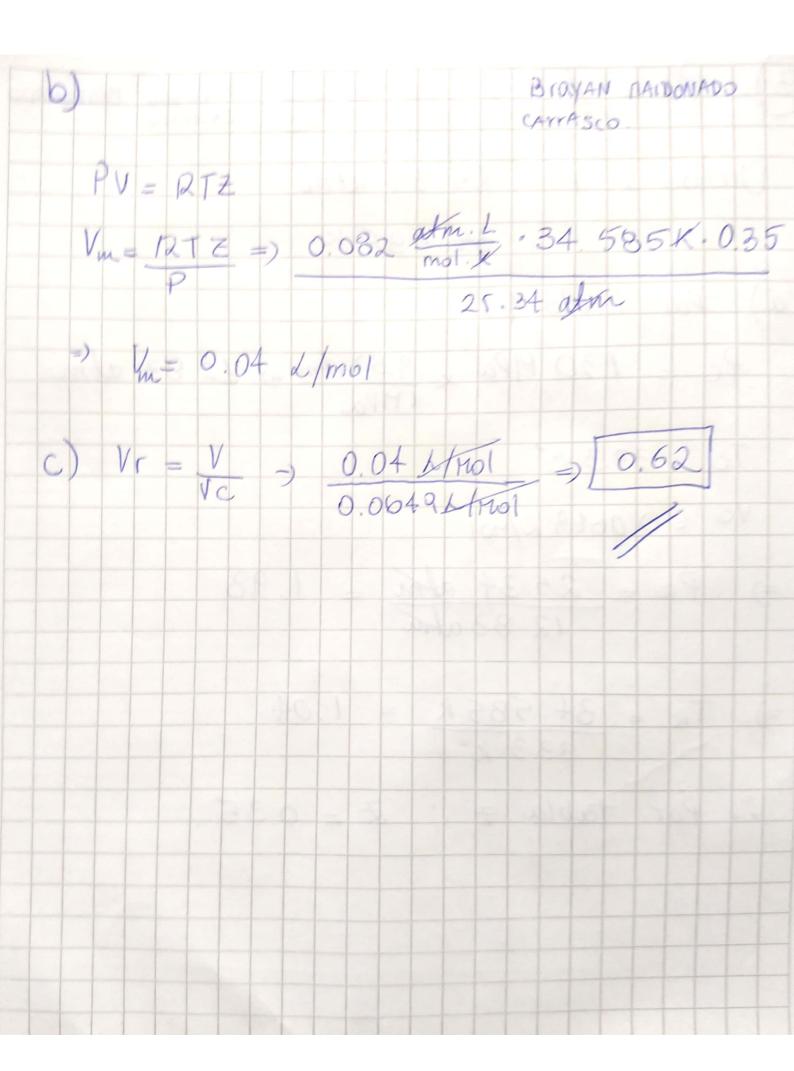
=) $P_{C} = 25.34$ afm = 1.98

 12.83 afm

=) $T_{R} = 34.585$ K = 1.04

 33.3 K°

**. Por table $\frac{1}{2}$ = $\frac{1}{2}$ = 0.35.



presión de un gas en un reapiente cerrado, es inversamente proporcional al volumen del reapiente cuando la temperatura es tonstante. Esto quiere decir que si el volumen baja; sube la presion y viceversa. Brayan Maldonado Carrasco

BrayAN MAIDONADO CAYVASCO. Datos: W=450	
(5)	Datos: W=450
At = /20-3/= 12°C	W=450
	COP = 2.5
· 5 bidons 10tx 1kg = 50kg	
	COPn = Q1 =) Q1=1,125
	WENTONDA KJ
	3
Erequerida = (12°C) (50)	kg)(+,2 kJ)
È requerida = (12°C)(50)	Kg°S)
Erequenda = 2520	
Luca 1 2 may let	2212
dutigo: f = 2520 kg =)	22405
1.125 kg	
duego: f = 2520 kJ =) $1.125 ko$	22405

BrayAN MAIDONADO CATRASCO de el objeto de encontrar una expression matematica para describir las transformaciones que experimenta un auros auando se produce un interchimbio de calor con el ambiente u otro cuerpo por lo cual la tercera ley nos dice que la entropia sera O(aro) en una transformación donde la temperatura sea constante o igual a cero.