

Clase 14 7 octubre de 2020

Título de la nota

07/10/2020

Calculando V_1		proceso	Calculando V_2		
p_1 (atm)	1.400	→	p_2 (atm)	4.000	compresión
V_1 (L)	20.500	→	V_2 (L)	7.175	
T_1 (K)	350.000	→	T_2 (K)	350.000	
n_1 (mol)	1.000	→	n_2 (mol)	1.000	

Calculando V_1		proceso	Calculando V_2		
p_1 (atm)	1.400	→	p_2 (atm)	4.000	compresión
V_1 (L)	20.500	→	V_2 (L)	7.175	
T_1 (K)	350.000	→	T_2 (K)	350.000	
n_1 (mol)	1.000	→	n_2 (mol)	1.000	
	R (J/molK)	8.314			

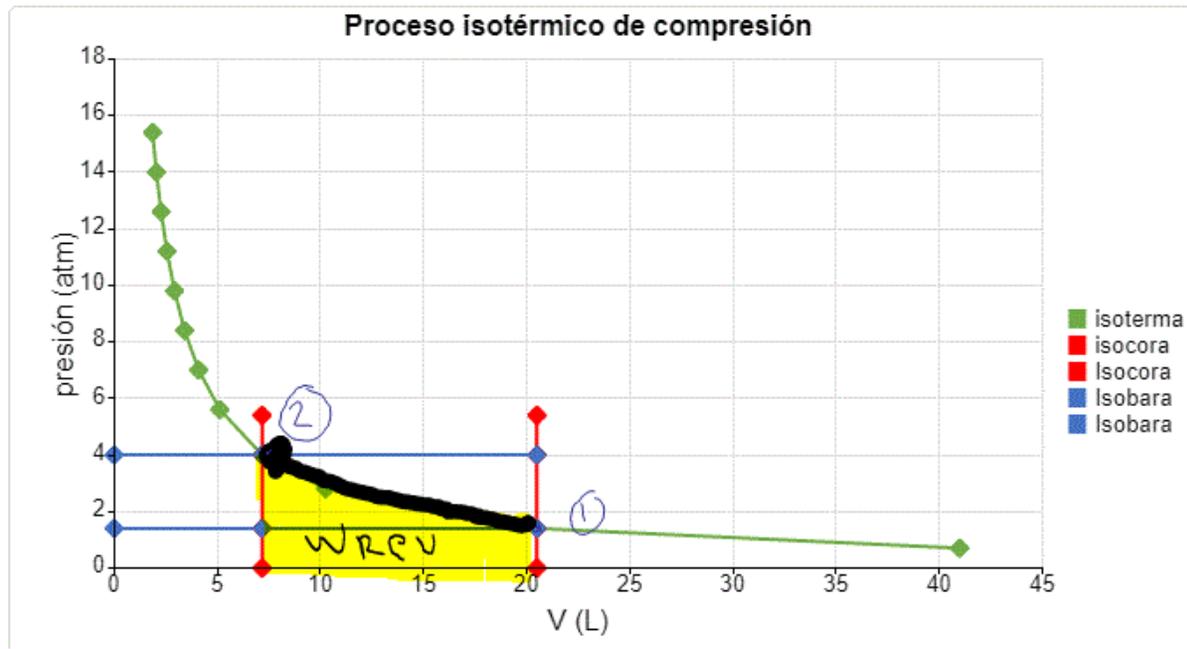
	presión	aumenta
compresión		
	Volumen	disminuye

Reversible	
ΔH (J)	0
ΔU (J)	0
ΔS_{Rev} (J/K)	-8.728
q_{Rev} (J)	-3054.877
w_{Rev} (J)	-3054.877

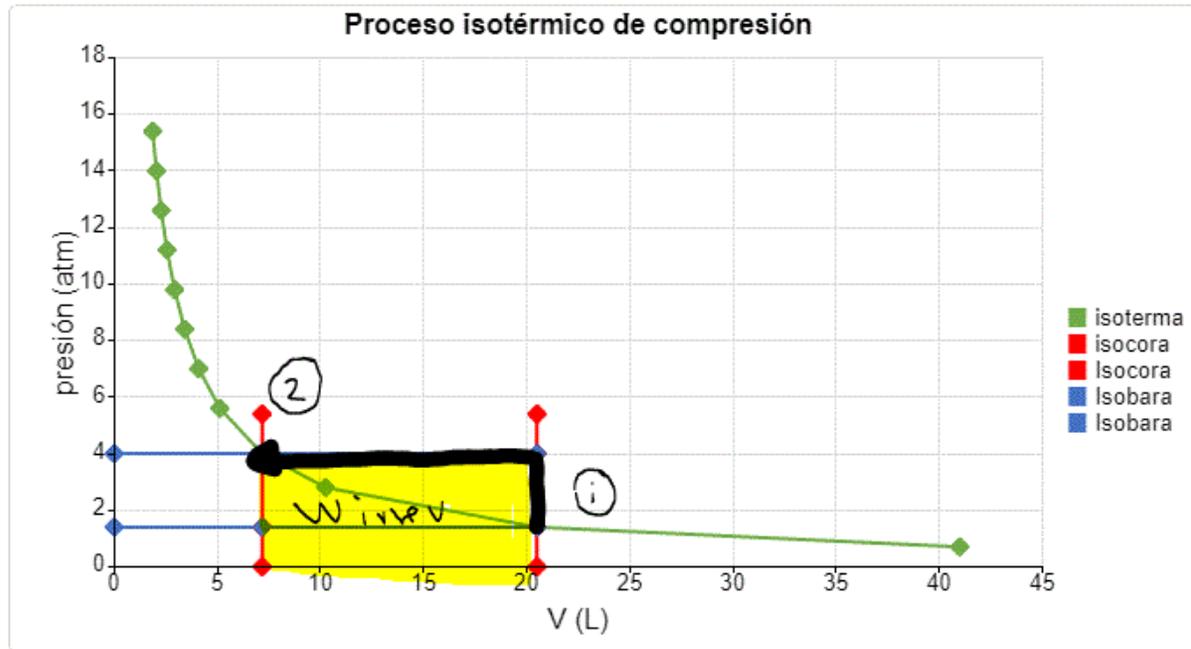


Irreversible	
ΔH (J)	0
ΔU (J)	0
ΔS_{Irrev} (J/K)	-15.430
q_{Irrev} (J)	-5400.623
w_{Irrev} (J)	-5400.623

q_{Rev}	<	q_{Irrev}
w_{Rev}	<	w_{Irrev}
ΔS_{Rev}	<	ΔS_{Irrev}



Comp. Isot. Rev.



Comp. Isot. Irrev.

