

# 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	

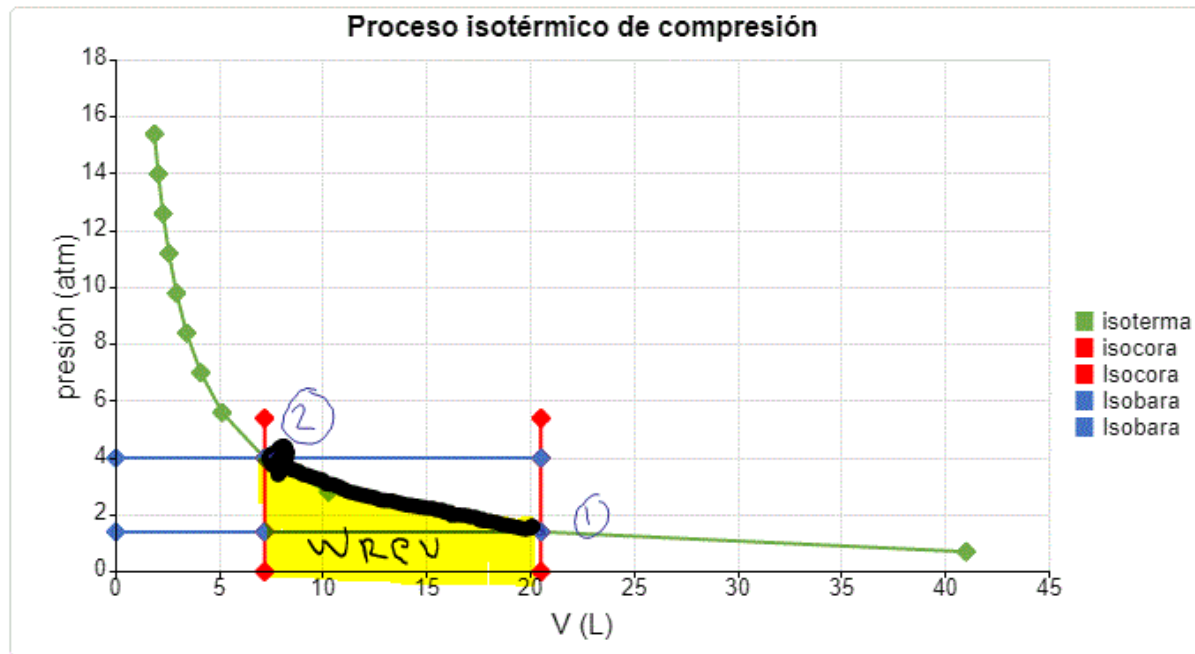
Calculando $V_1$		proceso	Calculando $V_2$		
$p_1$ (atm)	1.400	→	$p_2$ (atm)	4.000	compresión
$V_1$ (L)	20.500	→	$V_2$ (L)	7.175	
$T_1$ (K)	350.000	→	$T_2$ (K)	350.000	
$n_1$ (mol)	1.000	→	$n_2$ (mol)	1.000	
	R (J/molK)	8.314			
			presión	aumenta	
		compresión			
			Volumen	disminuye	

Reversible	
$\Delta H$ (J)	0
$\Delta U$ (J)	0
$\Delta S_{Rev}$ (J/K)	-8.728
$q_{Rev}$ (J)	-3054.877
$w_{Rev}$ (J)	-3054.877

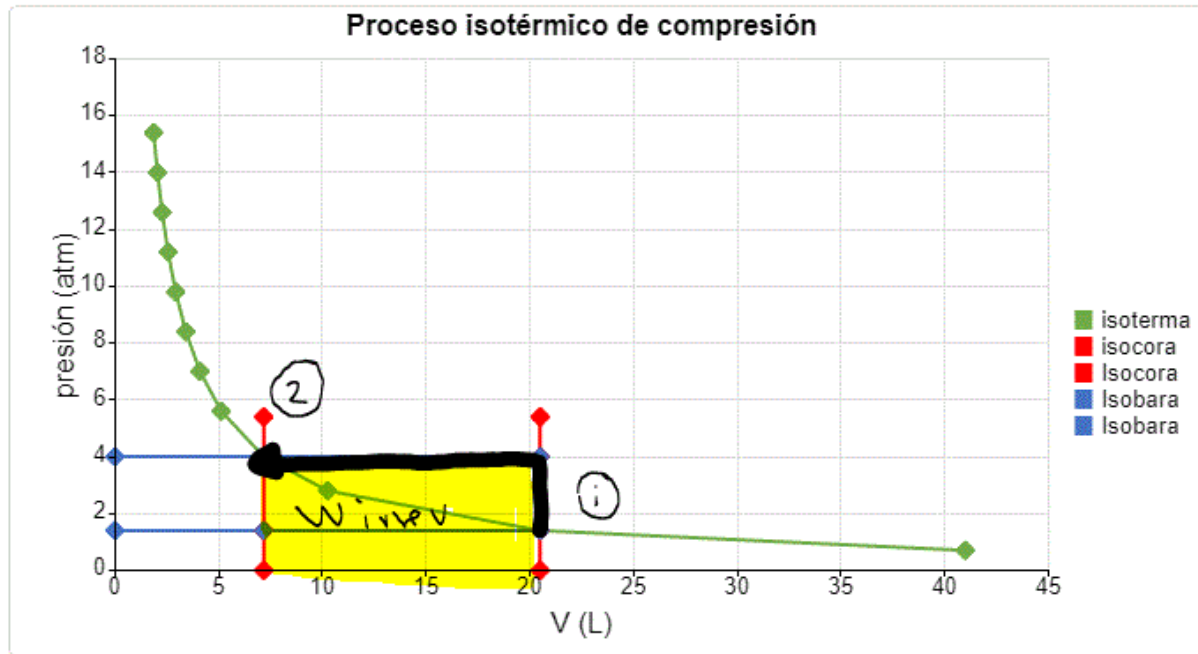


Irreversible	
$\Delta H$ (J)	0
$\Delta U$ (J)	0
$\Delta S_{Irrev}$ (J/K)	-15.430
$q_{Irrev}$ (J)	-5400.623
$w_{Irrev}$ (J)	-5400.623

$q_{Rev}$	<	$q_{Irrev}$
$w_{Rev}$	<	$w_{Irrev}$
$\Delta S_{Rev}$	<	$\Delta S_{Irrev}$



Comp. Isot. Rev.



Comp. Isot. Irrev.

