



RUT:

## Termodinámica (LFIS 224) - Prueba 1

Profesor: G. Candlish Semestre II 2018

1.	Un fluido necesita dos variables termodinámicas para definir su estado de equilibrio, por ejemplo la presión $P$ y el volumen $V$ . Explique por qué la ley cero de la termodinámica implica la existencia de una ecuación del estado.	3
2.	Consideremos un recinto de gas con un pistón que se mueve muy lentemente para comprimir el gas. No hay otro trabajo ni flujos de calor. En cada momento del proceso el gas está en equilibrio.	
	(a) ¿Éste es un proceso cuasiestático? ¿Por qué?	2
	(b) ¿Éste es un proceso reversible? ¿Por qué?	$\begin{array}{ c c }\hline 2\\\hline \hline 1\\\hline \end{array}$
	(c) Ahora supongamos que hay fricción entre el pistón y las paredes del recinto. ¿Qué tipo de proceso ocurre en este caso?	1
3.	(a) Un gas ideal se expande isotérmicamente y reversiblemente de volumen $V_1$ a volumen $V_2$ . Calcule el trabajo hecho en el entorno en este proceso.	3
	(b) En una expansión isotérmica <b>irreversible</b> ¿el trabajo hecho es lo mismo? Explique su respuesta.	1
4.	Para un cierto gas la energía interna viene dado por	5
	U = 2,5PV + constante	
	El sistema está inicialmente en el estado $P=0,2$ MPa (mega-Pascals), $V=0,01$ m³ (punto A en Fig. 1). El sistema pasa por el ciclo de tres procesos $(A\to B,B\to C,C\to A)$ mostrados en la figura $(P=0,2$ y $V=0,03$ en el punto B, y $P=0,5$ y $V=0,01$ en el punto C). Calcule $Q$ y $W$ para cada uno de los tres procesos.	

 $P = \frac{RT}{v - b} - \frac{a}{v^2} + C$ 

5. La dilatación cúbica,  $\beta$ , expresa el cambio infinitesimal de volúmen que viene de un cambio infinitesimal de temperatura (a presión constante, dividido por el volumen). Para un cierto gas

donde C es una constante.

real tenemos la siguiente ecuación de estado:

(a) Teniendo en cuenta que para volúmenes molares altos el gas se comporta como un gas ideal, encuentre el valor de la constante C.

2

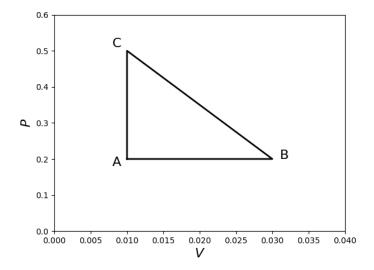


Figure 1: Diagrama para pregunta 4.

(b) Demuestre que, para este gas,  $\beta$ está dado por

$$\beta = \frac{Rv^2(v-b)}{RTv^3 - 2a(v-b)^2}$$

3