### Termodinámica - Clase 10

#### Graeme Candlish

Institúto de Física y Astronomía, UV graeme.candlish@ifa.uv.cl

#### Contenido

Conceptos en esta clase

Aplicaciones de las relaciones de Maxwel

### Conceptos en esta clase

• Aplicaciones de las relaciones de Maxwell

#### Contenido

Conceptos en esta clase

Aplicaciones de las relaciones de Maxwell

## Capacidades caloríficas

$$C_P - C_V = TV\beta^2 K$$

- Una relación entre cantidades termodinámicas y mecánicas.
- K>0 para todas las sustancias (estabilidad mecánica),  $\beta>0$  típicamente:  $C_P>C_V$  generalmente.

#### Capacidades caloríficas

$$\left(\frac{\partial C_V}{\partial V}\right)_T = T \left(\frac{\partial^2 P}{\partial T^2}\right)_V \qquad \left(\frac{\partial C_P}{\partial P}\right)_T = -T \left(\frac{\partial^2 V}{\partial T^2}\right)_P$$

Se puede usar la ecuación de estado para determinar como varian  $C_V$  y  $C_P$  con cambios en V y P. Por ejemplo, para un gas ideal y un gas de van der Waals  $(\partial C_V/\partial V)_T=0$ .

#### Ecuación de energía

$$\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_{T} = T\beta K_{T} - P$$

$$\left(\frac{\partial U}{\partial P}\right)_{T} = -TV\beta + \frac{PV}{K_{T}}$$

donde  $K_T=-V(\partial P/\partial V)_T$ . De la primera ecuación tenemos:  $F=-\left(\frac{\partial U}{\partial x}\right)_T+AT\beta K_T$ 

## Cociente de capacidades caloríficas

$$\frac{C_P}{C_V} = \frac{\kappa_T}{\kappa_S}$$
 donde  $\kappa_T = -(1/V)(\partial V/\partial P)_T$  y  $\kappa_S = -(1/V)(\partial V/\partial P)_S$ .

#### **Ondas sonoras**

La rápidez de una onda sonora está dada por

$$c = \sqrt{\left(\frac{\partial P}{\partial \rho}\right)_{S}} = \sqrt{\frac{K_{S}}{\rho}}$$

# Coeficiente de Joule (expansión libre)

$$\mu_{J} = \frac{1}{C_{V}} \left( P - T \left( \frac{\partial P}{\partial T} \right)_{V} \right)$$

# Coeficiente de Joule-Kelvin (proceso de estrangulamiento)

$$\mu_{JK} = \frac{1}{C_P} \left( T \left( \frac{\partial V}{\partial T} \right)_P - V \right)$$