





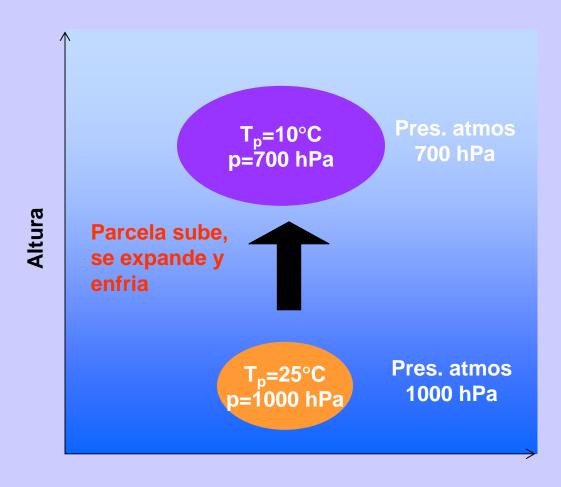
### Universidad de Chile Departamento de Geofísica

Introducción a la Meteorología y Oceanografía (2009)

### Estabilidad Atmosférica

Prof. René Garreaud www.dgf.uchile.cl/rene

#### **Enfriamiento Adiabático**



Nota: el proceso también actua a la inversa; si una parcela desciende se comprime y calienta adibaticamente

### Gradiente adiabático (seco)

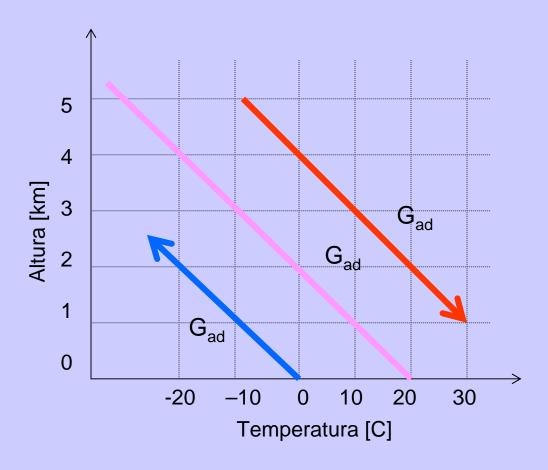
Empleando la **ley de gases ideales** (pV=nRT) y el **segundo principio de la termodinámica** (dQ = dU + dW) se puede demostrar que en un ascenso o descenso adiabático el **gradiente (cambio) de temperatura** con la altura es:

$$G_{adiabatico} = g/C_p = +10 \, {}^{\circ}C/km$$

Esto es, por cada kilómetro de ascenso (descenso) la temperatura de la parcela disminuye (aumenta) 10°C, si el proceso es adiabático.

Nota: Si el ascenso/descenso toma menos de un día la aproximación adiabática es muy buena (intercambio de calor con el medio es pequeña).

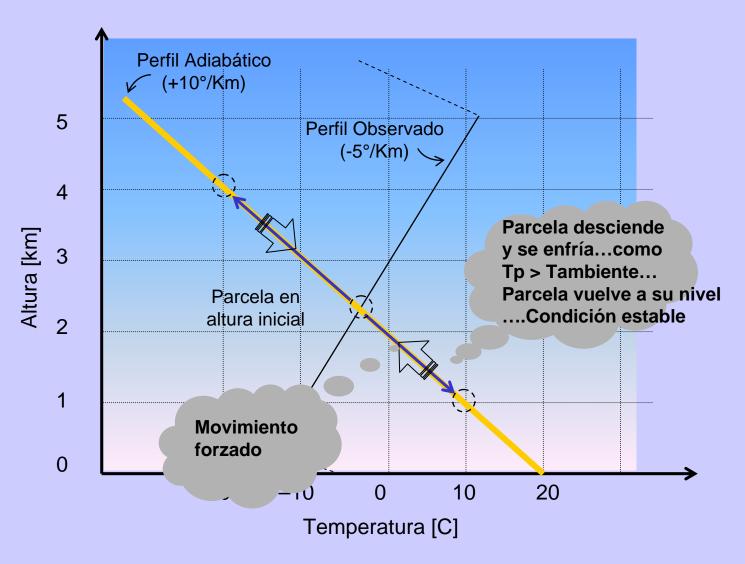
Ejemplo del cambio de temperatura de tres parcelas de aire al desplazarse verticalmente siguiendo un gradiente adiabático seco (10°C/km)



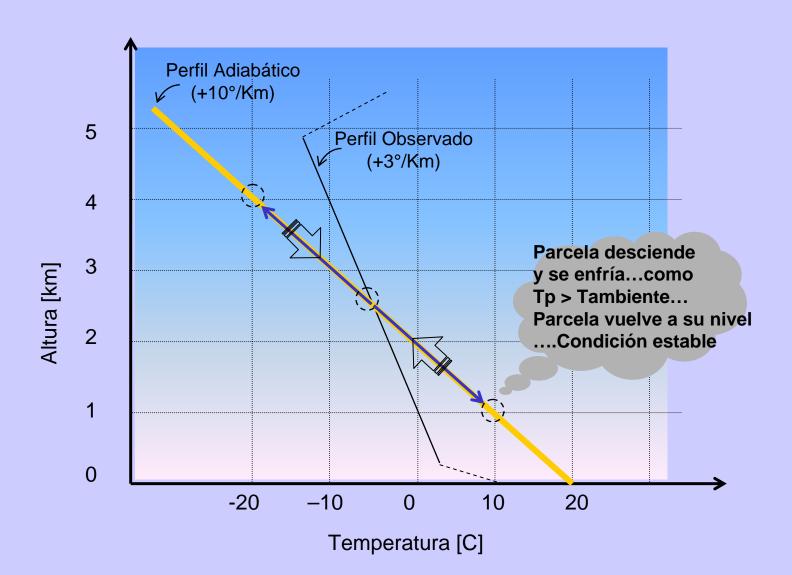
- Principio de Arquímedes: Cuerpos mas densos que el medio se hunden / Cuerpos menos densos (más livianos) que el medio ascienden
- En un gas ideal, a presión constante, la densidad es inversamente proporcional a la temperatura: aire frío es mas denso / aire cálido es más liviano.

```
Si T(parcela) > T(ambiente) \rightarrow parcela tiende a subir
Si T(parcela) = T(ambiente) \rightarrow parcela se mantiene nivelada
Si T(parcela) < T(ambiente) \rightarrow parcela tiende a bajar
```

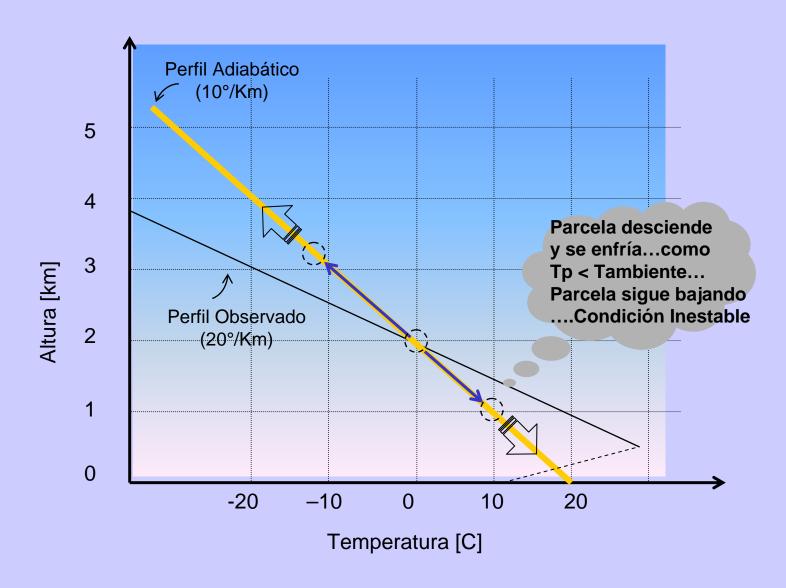
### Análisis de estabilidad I (Inv. Térmica)



#### Análisis de estabilidad II



#### Análisis de estabilidad III



#### En Resumen

si  $G < Gad = + 10^{\circ}/Km \rightarrow Condición$  estable...movimientos verticales se atenuan. Caso particular de condición muy estable ocurre en presencia de inversión térmica (G < 0)

Si G > Gad → Condición inestable...movimientos verticales se amplifican.





