

Considere una dada cantidad  $n$  de moles de gas ideal. Compare las diferentes curvas que representan:

- procesos a presión constante,
- procesos a volúmen constante,
- procesos isotérmicos,

en diferentes diagramas:

- (a) -diagrama p-V, presión *vs.* volúmen.
- (b) -diagrama p-T, presión *vs.* temperatura.
- (c) -diagrama V-T, volúmen *vs.* temperatura.

(d) Analice cómo cambian estas curvas si se modifica la cantidad contenida de  $n$  moles de gas ideal.

**Alumnos a cargo:** Torrella, Lombardi, Silva.