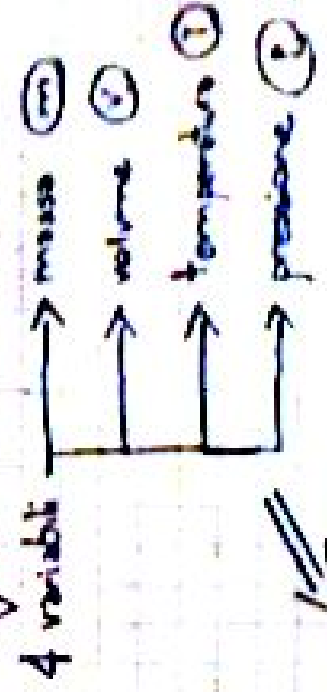


GAS



• 3 tipi di trasformazioni reali:

• ISOBARA (P costante) = PRIMA LEGGE DI GAY-LUSSAC

$$\rightarrow V = V_0 (1 + \alpha \Delta T)$$

→ in funzione di T

$$V_T = \frac{V_0}{\alpha} T$$

• ISOTERMA (T costante) = LEGGE DI BOYLE

$$pV = p_1 V_1$$

• ISOCORA (V costante) = II LEGGE DI GAY-LUSSAC

$$\rightarrow p = p_0 (1 + \alpha \Delta T)$$

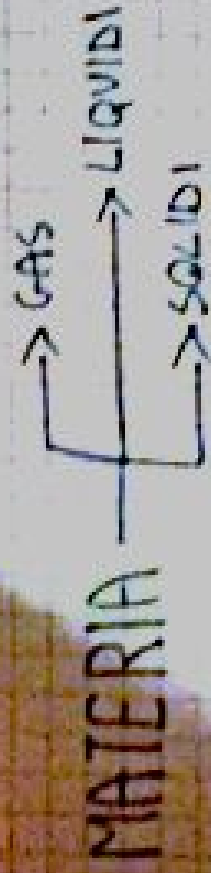
→ in funzione di T

$$p_T = \frac{p_0}{\alpha} T$$

• I trasformazione Reale

GAS PERFETTO

$$pV = nRT \rightarrow \frac{p_0 V_0}{T}$$



- fusione di un solido \rightarrow
1. la fusione avviene alla temperatura di fusione di una sostanza
 2. Durante la fusione, la T è costante

3. l'energia necessaria per fondere una m di una sostanza è direttamente proporzionale a m

solidificazione del liquido \rightarrow

1. avviene alla stessa temperatura di fusione.

2. la temp. rimane costante

3. $\Delta E = L_f m$