- Un gas subisce, a pressione costante, un aumento percentuale di volume del 2%. La temperatura iniziale è di 14 °C.
 - ► Calcola la temperatura raggiunta dal gas dopo l'espansione.

[20 °C]

VOLUME INITIALE
$$V_{1} = V_{0} (1 + \alpha t_{1}), \quad \text{promine } P$$

$$V_{2} = V_{1} = V_{0} (1 + \alpha t_{2})$$

$$VOLUME FINALE$$

$$I_{1} = V_{0} (1 + \alpha t_{2})$$

$$I_{1} = V_{0} (1 + \alpha t_{2})$$

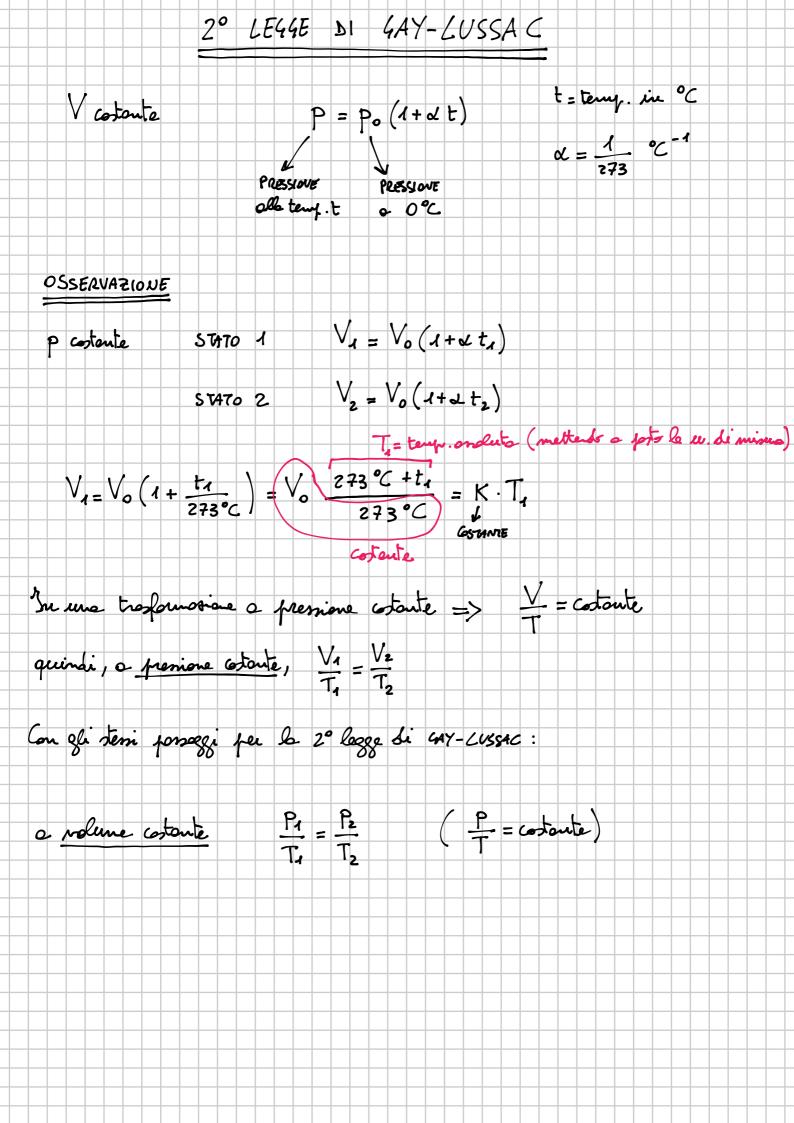
$$I_{2} = V_{0} (1 + \alpha t_{2})$$

$$I_{3} = V_{0} (1 + \alpha t_{2})$$

$$I_{4} = V_{0} (1 + \alpha t_{2})$$

$$I_{5} = V_{0} (1 + \alpha t_{2})$$

$$I_{7} =$$





Un gas è contenuto in un cilindro munito di pistone mobile di diametro interno pari a 26 cm; il gas occupa un volume iniziale di 8,5 dm³ e si trova alla temperatura di 32 °C. Mantenendo la pressione costante viene riscaldato fino alla temperatura di 56 °C.

T4 = (32 + 273) K = = 305 K

Calcola l'altezza raggiunta dal pistone dopo l'espansione. $T_2 = (56 + 273) \text{ K} =$

