

③ LE LEGGI DEI GAS

LEGGE DI BOYLE

LEGGE ISOTERMA

(150 = UGUALE TEMPERATURA)

IL VOLUME E LA PRESSIONE SONO

INVERSAMENTE PROPORZIONALI

SE SI TROVANO A

TEMPERATURA COSTANTE

$P \cdot V = \text{costante}$

$$P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$$

SE IL VOLUME AUMENTA, LA PRESSIONE DIMINUISCE VICEVERSA

1° LEGGE DI CHARLES

GAY-LUSSAC

LEGGE ISOBARA

(150 = UGUALE BARRA = PRESSIONE)

IL VOLUME E LA TEMPERATURA SONO

DIRETTAMENTE PROPORZIONALI

SE SI TROVANO A PRESSIONE COSTANTE

$\frac{V}{T} = \text{costante}$

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$

IL VOLUME VARIA DI UN 273ESIMO OGNI VOLTA CHE LA TEMPERATURA AUMENTA DI 1°C

2° LEGGE DI GAY-LUSSAC

LEGGE ISOCORA

(150 = UGUALE CORA = VOLUME)

LA PRESSIONE E LA TEMPERATURA SONO

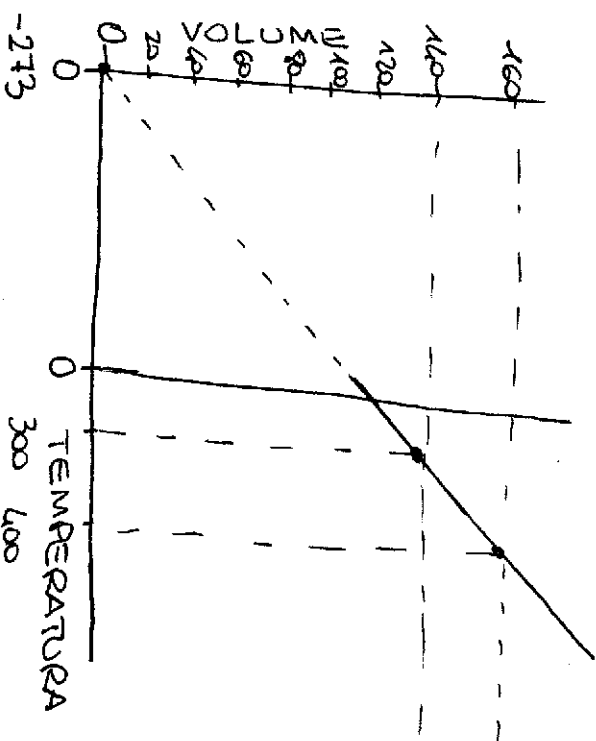
DIRETTAMENTE PROPORZIONALI

SE HANNO UN VOLUME COSTANTE

$\frac{P}{T} = \text{costante}$

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$$

LA PRESSIONE VARIA DI UN 273ESIMO OGNI VOLTA CHE LA TEMPERATURA AUMENTA DI 1°C



A QUESTA TEMPERATURA IL VOLUME DEL GAS (IDEALE) SI RIDURREBBE A 0