Lleis dels gasos

Nom: Irene Sandín Nebot i Leila Medina Cabo

Data d’entrega: 12 de Desembre 2016

Professora: Dolors Cos

***Llei de Boyle-Mariotte***

GRÀFICA



Com es pot observar aquesta gràfica és de tipus hipèrbola. Quan el volum augmenta la pressió disminueix, i quan el volum disminueix la pressió augmenta, això vol dir que són inversament proporcionals.

ENUNCIAT DE LA LLEI

La llei ens diu que quan un gas experimenta canvis a temperatura constant, la pressió que fa sobre el volum que ocupa es manté constant.

FÓRMULA

 

***Llei de Gay-Lusaac***

GRÀFICA



Com es pot observar aquesta gràfica és una línia recta ascendent que passa pel punt (0,0). Com més alta sigui la pressió, més alta serà la temperatura i a la inversa.

ENUNCIAT DE LA LLEI

La llei ens diu que quan un gas pateix canvis a volum constant, el quocient entre la pressió i la temperatura es manté constant.

FÒRMULA

 

***Llei de Charles***

GRÀFICA



Aquesta gràfica és de tipus línia recta ascendent que passa pel punt 0,0. Aquesta representa que quan la temperatura augmenta el volum també i viceversa.

ENUNCIAT DE LA LLEI

Quan un gas experimenta transformacions a pressió constant el quocient entre el volum del gas i la seva temperatura

absoluta es manté constant.

FÒRMULA

  