

بنام خداوند جان و خرد

دبیر : میراشه

فرآیند هم فشار

فرآیند در گاز کامل : تغییر حالت یک گاز را فرآیند آن گاز گویند در این تغییر بر اثر تغییر یکی از کمیت‌های فشار و حجم و دما یک یا هر دوتای دیگر آنها تغییر می کند

فرآیند هم فشار(شارل-گیلو ساک) : فرآیندی که در طی انجام آن فشار گاز ثابت می ماند بنابر این حجم گاز متناسب است با دما

$$\frac{V}{T} = \frac{n \times R}{P} \quad \frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2} = \frac{V_3}{T_3} = \dots$$

مثال (۱) نمودارهای (P - V) و (P - T) و (V - T) را برای مقدار معین گاز کاملی در فرآیند هم فشار رسم کنید

مثال (۲) در فشار ثابت دمای گاز کاملی را ۳۰ درجه سانتیگراد بالا می بریم اگر حجم گاز ۱۰ درصد تغییر کند دمای اولیه گاز چند درجه سانتیگراد بوده است ؟

مثال (۳) در فشار ثابت دمای گازی را از ۴۷ به ۳۱ درجه سانتیگراد می رسانیم درصد تغییرات حجم گاز را حساب کنید