

تست فیزیک کنکور

دما و گرما

حسین هاشمی

حجم یک مول گاز آرمانی در دمای ۲۷°C برابر ۸ لیتر است. فشار گاز چند پاسکال

است؟ $(R = ۸ \frac{J}{mol \cdot K})$

۳×۱۰^۵  

۳×۱۰^۲ 

۲×۱۰^۵ 

۲×۱۰^۲ 

$$PV = nRT \Rightarrow P \times ۸ \times ۱۰^{-۳} = ۱ \times ۸ \times (۲۷ + ۲۷۳)$$

$$\Rightarrow P = ۳۰۰ \times ۱۰^۵ = ۳ \times ۱۰^۷ \text{ Pa}$$

علی جبرا وب سایت تخصصی آموزش

ALIGEBRA.COM

