شغف رفيقك خطوة بخطوة

شغف التعليمي

Educational passion

القناة الرئيسية " فريق شغف التعليمي "

https://t.me/alsh276

مكتبة شغف " بوت الملفات "

https://t.me/passion_study_bot

الوحدة الثانية الغازات

قانون الغازات العام : $P.V=n.R.T$

قانون بويل : $P_1.V_1=P_2.V_2$

قانون شارل: $\frac{v1}{t1}=\frac{v2}{t2}$

قانون غاي لوساك : $\frac{p1}{t1}=\frac{p2}{t2}$

قانون افوغادرو : $\frac{v1}{n2}=\frac{v2}{n2}$

قانون دالتون : $P_{tot}= P_1+ P_2+ P_3+\dots$

مسألة المنطاد : (هام جداً)

يتسرب $l\%$ ويبقى $s\%$

لملئ Sm^3 يجب ضخ $100m^3$

لملئ (الرقم المعطى بنص المسألة) يجب ضخ Vm^3

نحسب V ثم نكتب معادلة التفاعل الحاصل

لحساب الكتلة : نشكل سطرين ونحسب الكتلة المولية ثم نضعها في السطر الأول بالنسبة للغاز نضع الحجم في السطر الثاني ونضع الحجم في الشرطين النظاميين في السطر الأول

مسألة الحوجلتين :

- الغاز المتبقي بعد نهاية التفاعل :

نحسب عدد المولات من القانون $n=\frac{m}{M}$

يكون الغاز المتبقي هو الذي عدد مولاته أكبر

- حساب الضغط عند نهاية التفاعل :

نستخدم القانون

$$P.V=n.R.T \rightarrow P=\frac{n.R.T}{V}$$

ويكون عدد المولات هو حاصل طرح عدد مولات الغازين

- حساب الكتلة :

نشكل سطرين ونحسب الكتلة المولية ونستخدم عدد المولات

مسألة الغاز المجهول:(عدد المولات)

$$P_{tot}= P_1+ P_2+ P_3+Px$$

$$Px=P_{tot}-(P_1+P_2+P_3)$$

$$P_1=n_1\frac{R.T}{V} \quad P_2=n_2\frac{R.T}{V} \quad P_3=n_3\frac{R.T}{V}$$

يوجد n من القانون $\frac{m}{M}$

بعد إيجاد Px نطبق القانون

$$Px= nx\frac{R.T}{V} \rightarrow nx=\frac{Px.V}{R.T}$$

مسألة تأكسد سكر العنب :

دائماً نشكل سطرين ونملأه حسب المعطيات نستخدم القانون $P.V=n.R.T$ لإيجاد الضغط أو الحجم حسب الطلب.

شغف التعليمي
Educational passion

شغف رفيقك خطوة بخطوة

شغف التعليمي

Educational passion

القناة الرئيسية " فريق شغف التعليمي "

https://t.me/alsh276

مكتبة شغف " بوت الملفات "

https://t.me/passion_study_bot