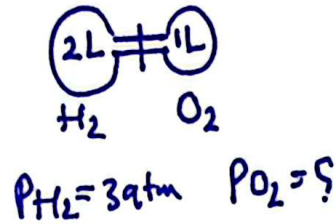
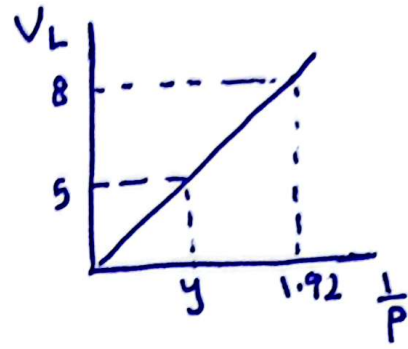


س / اعقاداً على الشكل / اذا علمت ان الضغط الكلي لمزيج من الغازين
بعد فتح الصمام بين القارورتين $= 3.6 \text{ atm}$.
أوجد ضغط غاز O_2 قبل فتح الصمام . / (درجة الحرارة ثابتة)



س / غاز محصور بضغط $= 900 \text{ atm}$ عند حرارة 400 K
احسب درجة الحرارة اذا انخفضت الضغط بنسبة 30% (بتبيان الحجم) .

٢١



١/٣ حسب قيمة y بوحدة atm

ب/ حسبكم يصيح الضغط

عند زيادة الحجم من 5L $\leftarrow$ 8L

مع الضغط $\frac{PV}{nRT}$

في مرحلة الشكل الذي يدرس تغيرية

لغاز H_2 عدد مولاته 0.1 mol

بالاعتماد على الشكل فان حجم غاز H_2

عند ضغط 400 atm ليباري (L)

على ما (درجة الحرارة = 500K)

