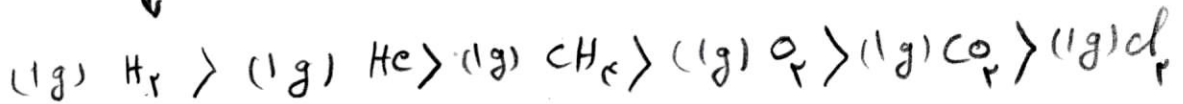


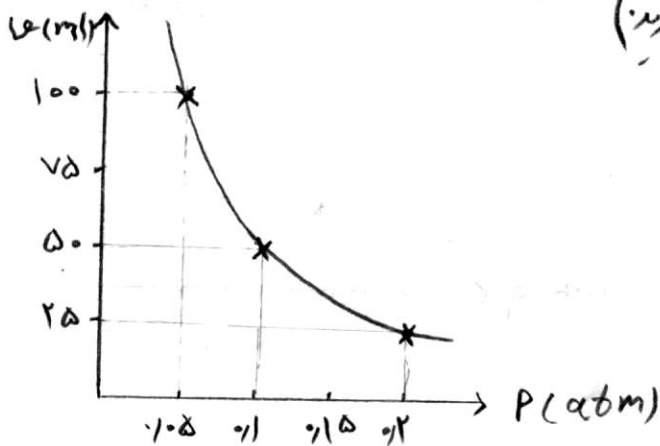
پاسخ ترین های تکلیف ۱ ترم ۲

۱) کافی است تعداد مول هر گاز را محاسبه کنیم چون در شرایط یکسان دما و فشار، تعداد مول برابر از گازها مختلف حجم برابر دارند بنابراین هر کدام از گازها مول بیشتری داشته باشند حجم بیشتری دارد.

محاسبه مول معادله آتاج را که می دانیم همه شما بلدید (اما جواب آخر:)



۲) از آنجا که در هر سه شکل دما ثابت و برابر T_1 است، قانون بویل را نشان می دهد و نمودار بصورت زیر خواهد بود. (شکل نمودار حاصل را در مورد قانون بویل باید به خاطر بسازید)



آ) طبق معادله موازنه شده نسبت مولی CO به H_2 ۱ به ۲ است.

۴ مولکول CO باید رسم شود $\Rightarrow 4 = 8 \times \frac{1 \text{ مولکول } CO}{2 \text{ مولکول } H_2}$

طبق شکل ۸ مولکول H_2 داریم \Rightarrow

ب) چون نسبت مولی CO و CH_3OH برابر ۱ به ۱ است، پس ۴ مولکول CH_3OH تشکیل می شود.

۴- مهم: چون در شرایط یکسان دما و فشار، نسبت های مولی گازها در واکنش با نسبت حجمی آنها برابر است:

$$90 \text{ L } H_2 \times \frac{2 \text{ L } NH_3}{3 \text{ L } H_2} = 60 \text{ L } NH_3 \text{ تولید می شود}$$

۵- آ) B ب) B پ) C ت) C