**TUẦN 13 - HÓA 8**

**ĐÁP ÁN ĐỀ ÔN HỌC SINH KHÁ + GIỎI**

**Câu 1:**

a)nhh=nSO2+nCO2+nN2+nH2

⇒nhh=0,25+0,15+0,65+0,45=1,5 (mol)

Vhh=n×V=1,5×24,79=37,185 (l)

b)mhh=mSO2+mCO2+mN2+mH2

⇒mhh=0,25×64+0,15×44+0,65×28+0,45×2

⇒mhh=41,7 (g)

**Câu 2:**

a) Vì thể tích 1 mol chất phụ thuộc vào kích thước của phân tử và khoảng cách giữa các phân tử của chất, mà các chất khác nhau thì có phân tử với kích thước và khoảng cách giữa chúng khác nhau.

b) Trong chất khí, khoảng cách giữa các phân tử là rất lớn so với kích thước của phân tử. Do vậy thể tích của chất khí không phụ thuộc vào kích thước phân tử mà phụ thuộc vào khoảng cách giữa các phân tử. Trong cùng điều kiện nhiệt độ và áp suất, các chất khí khác nhau có khoảng cách giữa các phân tử xấp xỉ bằng nhau. Nếu ở đkc thì 1 mol của bất kỳ chất khí gì cũng có thể tích là 24,79 lít.

**Câu 3:**

a) Khi ống nghiệm úp ngược, khí nhẹ hơn không khí sẽ bay lên đáy ống nghiệm, khí nặng hơn không khí sẽ chìm xuống dưới, do đó phương pháp này được sử dụng để thu lấy các khí có khối lượng nhẹ hơn so với không khí.

b) Các khí có thể thu được bằng phương pháp úp ngược ống nghiệm: H2, CH4

vì dH2/KK =2/29 <1 nhẹ hơn không khí

dCH4/KK = 16/29 < 1 nhẹ hơn không khí