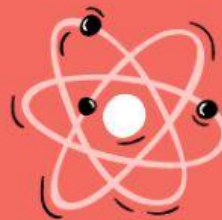


4 Keadaan mengacu pada keadaan gas lain

Pada suhu dan tekanan yang sama, volume gas hanya bergantung pada jumlah mol. Maka perbandingan jumlah mol gas

$$\frac{n_1}{V_1} = \frac{n_2}{V_2}$$



Contoh

Hitunglah volume 4 gram gas SO_3 pada keadaan standar jika diketahui Ar S = 32 dan O = 16

1



.....

.....

.....

.....

2

Berapa liter volume 8 g gas metana (CH_4) yang diukur pada temperature 37°C dan tekanan 750 mmHg

.....

.....

.....

.....



3

Pada temperatur dan tekanan teretentu 0,34 g gas amonia (NH_3), $M_r = 17$. Bervolume 0,46 L. Pada temperatur dan tekanan yang sama, berapa liter volume 028 g gas nikrogen?



NEXT