

Proszę o uzupełnienie zadań z : soli, hydratów, test 15 zadań :

Lekcja 6

Temat: **Masa cząsteczkowa i masa molowa cd.**

1. Jak obliczyć **gęstość gazu**?

$$d = \frac{m}{V}$$

$$m = d V$$
$$V = \frac{m}{d}$$

d – gęstość g/cm³, g/dm³, kg/dm³ kg/m³

m – masa g, kg

V – objętość cm³, dm³, m³

2. Od czego zależy **objętość gazu**?

❖ **zwiększa** się wraz ze **wzrostem temperatury**

❖ **zmniejsza** się wraz ze **wzrostem ciśnienia** jakie działa na niego

3. Pomiary dla gazów zazwyczaj prowadzi się w **warunkach normalnych** czyli :

❖ **temperatura = 0° C**

❖ **ciśnienie = 1013 hPa**

4. Czym jest **objętość molowa gazu**?

V - objętość gazu

$$n = \frac{V}{V_{\text{mol}}}$$

liczba moli

V_{mol} - objętość molowa gazu 22,4 dm³/mol

Jeśli różne gazy, zajmują jednakową objętość w danych warunkach ciśnienia i temperatury, to zawierają taką samą liczbę cząsteczek

$6,02 \cdot 10^{23}$ —————> 1 mol gaz —————> $22,4 \text{ dm}^3$ gazu
cząsteczek gazu w warunkach normalnych

W warunkach normalnych 1 mol gazu zawiera $6,02 \cdot 10^{23}$ atomów lub cząsteczek tego gazu i zajmuje objętość $22,4 \text{ dm}^3$

Przeanalizuj przykłady 32, 33, 34 ze str. 136-137

Zadanie

Wykonaj w zeszyte zadanie 3 a i b str. 138 (po temacie lekcji) i sprawdź w odpowiedziach str. 313 czy uzyskałeś prawidłowy wynik – zadań na razie nie przesyłaj.