## LATIHAN 5

## INDIVIDU HUKUM AVOGADRO

1. Gas nitrogen sebanyaj 8 liter mengandung $4 \times 10^{23}$ molekul N2. Jika diukur pada suhu dan tekanan yang sama, berapkah jumlah molekul yang terkandung dalam 12 liter gas oksigen?

$$N_{2(g)} + 2O_{2(g)} \rightarrow 2NO_{2(g)}$$

| | $N_2$ | $2O_2$ | $2NO_2$ |
|---|---|---|---|
| Koefisien | 1 | 2 | 2 |
| Perbandingan koefisien | | | 2 |
| Jumlah volume | 8L | 12L | |
| Jumlah molekul | $4 \times 10^{23}$ molekul | | $6 \times 10^{23}$ molekul |

Jumlah molekul yang terkandung dalam gas oksigen adalah

2. Pada suatu tabung 5 liter, terdapat $4 \times 10^{22}$ molekul gas Karbondioksida. Berapakah Jumlah Molekul gas nitrogen dalam tabung yang bervolume 4 liter, jika diukur pada suhu dan tekanan yang sama?

LIVEWORKSHEETS

3. sebanyak 9 liter gas oksigen mengandung 9,4 X $10^{22}$ molekul. Pada suhu dan tekanan yang sama, hitunglah Jumlah Molekul 36 liter gas Karbondioksida dan volume 9,8 X $10^{22}$ molekul uap air?

4. Gas propane ($C_3H_8$) terbakar menurut persamaan reaksi :

$C_3H_{8(g)} + 5CO_{2(g)} \rightarrow 3CO_{2(g)} + 4H_2O_{(l)}$

| | $C_3H_8$ | $5CO_2$ | $3CO_2$ | $4H_2O$ |
|---|---|---|---|---|
| Koefisien | | 5 | | 4 |
| Perbandingan Koefisien | | | 3 | |
| Perbandingan volume | | | | |
| Jumlah molekul | 1n | | | |
| Perbandingan jumlah molekul | | | | |

Klik untuk kembali ke halaman awal dan silahkan klik bagian Asesmen

LIVEWORKSHEETS