LATIHAN 4

INDIVIDU HUKUM GAY LUSSAC

1. Perhatikan reaksi berikut:

   $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$

   Perbandingan volume gas nitrogen dan gas hidrogen adalah

   ☐ : ☐

2. Perhatikan reaksi berikut: $2H_{2(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2H_2O_{(g)}$

   Volume gas oksigen yang diperlukan untuk mereaksikan 4 liter gas hidrogen adalah ☐ liter

3. Gas hidrogen dan gas klorin bereaksi membentuk gas hidrogen klorida.

   $H_{2(g)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2HCl_{(g)}$

   Perbandingan volume $H_2 : Cl_2 : HCl$ adalah ☐ : ☐ : ☐

4. Sebanyak 4 L CH_4 dibakar habis dengan gas oksigen sesuai persamaan reaksi

   $CH_{4(g)} + 2O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + 2H_2O_{(l)}$ pada suhu dan tekanan yang sama. Volume gas CO_2 yang dihasilkan adalah ☐

5. Persamaan reaksi (belum setara) berikut ini :

   $C_3H_{8(g)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + H_2O_{(g)}$

   Pada suhu dan tekanan tertentu, perbandingan volume CO_2 dan H_2O adalah

   ☐ : ☐

Klik untuk kembali ke halaman lembar kerja murid dan klik LKM ke 5

LIVEWORKSHEETS