LATIHAN 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 $CH_{4(g)} + 2\ O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + 2\ H_2O(l)$ 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

LIVEWORKSHEETS