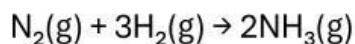




LATIHAN INDIVIDU HUKUM GAY LUSSAC

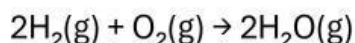
1. Perhatikan reaksi berikut:



Perbandingan volume gas nitrogen dan gas hidrogen adalah

:

2. Perhatikan reaksi berikut:

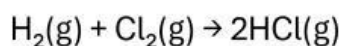


Volume gas oksigen yang diperlukan untuk mereaksikan 4 liter gas hidrogen

adalah

liter

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

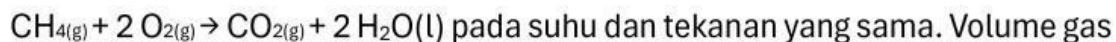


Perbandingan volume $\text{H}_2 : \text{Cl}_2 : \text{HCl}$ adalah

:

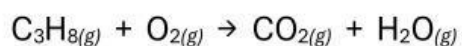
:

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



CO_2 yang dihasilkan adalah

5. Persamaan reaksi (belum setara) berikut ini :



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