



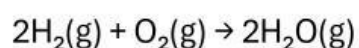
### LATIHAN INDIVIDU HUKUM DALTON

1. Isilah tabel yang kosong dibawah ini!

| No. | Senyawa                       | Massa Nitrogen (gram) | Massa Oksigen (gram) | Perbandingan Massa |
|-----|-------------------------------|-----------------------|----------------------|--------------------|
| 1.  | NO                            | 10                    | 12                   | :                  |
| 2.  | N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 20                    | 36                   | :                  |
| 3.  | N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> | 20                    | 48                   | :                  |

2. Nitrogen dan oksigen membentuk dua senyawa. Jika massa nitrogen adalah 14 gram dan massa oksigen yang bereaksi adalah 16 gram berapakah perbandingan massa kedua senyawa tersebut :

3. Perhatikan reaksi berikut:



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