RINGKASAN HUKUM-HUKUM DASAR KIMIA

1. **Hukum Kekekalan Massa (oleh Antoine Lavoisier)**

Massa total zat sesudah reaksi sama dengan massa total sebelum reaksi.

Massa Sebelum Reaksi = Massa Setelah Reaksi

1. **Hukum Perbandingan Tetap (oleh Joseph Proust)**

Perbandingan massa unsur-unsur penyusun suatu senyawa selalu tetap, misal rumus senyawa AsBt.

Massa B dalam zat AsBt =

% B dalam AsBt  =

% zat dalam campuran =

1. **Hukum Perbandingan Volume (oleh Joseph Louis Gay-Lussac)**

Jika diukur pada tekanan dan temperatur yang sama, volume gas yang bereaksi dan voolume gas hasil reaksi merupakan perbandingan bilangan dan sederhana.

1. **Hukum Avogadro (oleh Amedeo Avogadro)**

Pada temperatur dan tekanan yang sama, volume suatu gas sebanding dengan jumlah mol gas yang terdapat di dalamnya. Hukum ini menjawab kesulitan Gay-Lussac tentang hubungan volume gas dengan jumlah molekulnya.

**=** Pada P dan T yang sama

Dengan demikian, jumlah molekul dapat ditentukan sebagai berikut.

**=**