

## DAFTAR PUSTAKA

- Brady, J. E. 1999. *Kimia Universitas Asas dan Struktur Jilid 1*. Jakarta: Binarupa Aksara.
- Chang, R. 2005. *KIMIA DASAR: Konsep-konsep Inti Edisi Ketiga Jilid 1*. Jakarta: Erlangga.
- Ebbing, Darrel D. 1984. *General Chemistry*. Wilmington: Houghton Miffling Comp.
- Petrucci, Ralph H. *General Chemistry, Principles and Modern Application*. New Jersey: Collier-Mc Millan

## GLOSARIUM

**Hukum kekekalan massa:** dalam suatu reaksi, massa zat sebelum dan sesudah reaksi adalah sama.

**Hukum perbandingan tetap:** dalam suatu zat kimia yang murni perbandingan massa unsur-unsur dalam tiap-tiap senyawa adalah tetap.

**Hukum perbandingan berganda:** bila dua unsur dapat membentuk lebih dari satu senyawa dan jika massa salah satu unsur tersebut sama, maka perbandingan massa unsur yang lain dalam senyawa-senyawa tersebut merupakan bilangan bulat dan sederhana.

**Hukum perbandingan volume:** pada suhu dan tekanan yang sama, volume gas-gas yang bereaksi dan volume gas-gas hasil reaksi berbanding sebagai bilangan bulat sederhana.

**Hipotesis avogadro:** pada suhu dan tekanan yang sama, semua gas dengan volume yang sama akan mengandung jumlah molekul yang sama pula.

**Massa atom relatif:** perbandingan relatif massa atom unsur tertentu terhadap massa atom unsur lainnya.

**Massa molekul relatif:** perbandingan massa 1 molekul unsur atau senyawa terhadap massa atom C-12.

**Mol:** satuan khusus ahli kimia.

**Volume molar:** volume dari 1 mol suatu unsur atau senyawa kimia pada suhu (T) dan tekanan (P) tertentu.

**Larutan:** campuran yang homogen dan komposisinya tidak tentu.

**Molaritas:** menyatakan jumlah mol zat terlarut dalam tiap liter larutan.

**Molalitas:** menyatakan jumlah mol zat terlarut dalam 1 kg pelarut.

**Fraksi mol:** menyatakan perbandingan jumlah mol zat terlarut atau pelarut terhadap jumlah mol larutan.

**Persen massa:** menyatakan massa zat terlarut dalam 100 gram larutan.

**Persen volume:** menyatakan volume zat terlarut dalam 100 ml larutan.

**Bagian per juta (bpj) atau part per million (ppm):** menyatakan jumlah satu bagian zat terlarut (mg) dalam satu juta bagian zat pelarut (Liter).

**Rumus empiris:** menyatakan perbandingan paling sederhana dari atom-atom unsur penyusun senyawa.

**Rumus molekul:** menyatakan jumlah atom yang sebenarnya dari masing-masing unsur dalam molekul senyawa.

**Stoikiometri reaksi:** berkaitan dengan formula atau resep dari suatu reaksi.

**Koefisien reaksi:** menunjukkan perbandingan zat-zat yang terlibat dalam suatu reaksi, tetapi tidak menunjukkan perbandingan massa zat yang terlibat dalam reaksi tersebut.

**Pereaksi pembatas:** pereaksi yang habis terlebih dahulu.

**Air kristal:** istilah untuk menyebut zat padat yang mengikat beberapa molekul air sebagai bagian dari struktur kristalnya.

