

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.
- Petrucchi, 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.

