1. **Massa molar** adalah massa (dalam gram) satu mol suatu zat
2. **Sifat koligatif** larutan adalah sifat larutan yang tidak bergantung pada jenis zat terlarut tetapi hanya bergantung pada konsentrasi partikel zat terlarutnya.
3. **Tekanan osmotik** adalah tekanan yang dibutuhkan untuk mempertahankan kesetimbangan osmotik antara suatu larutan dan pelarut murninya yang dipisahkan oleh suatu membran yang dapat ditembus hanya oleh pelarut tersebut.
4. **Ionisasi** adalah proses fisik mengubah atom atau molekul menjadi ion dengan menambahkan atau mengurangi partikel bermuatan seperti elektron atau lainnya.
5. **Laju reaksi** atau kecepatan reaksi menyatakan banyaknya reaksi kimia yang berlangsung per satuan waktu.
6. **Hukum laju** adalah persamaan yang menghubungkan laju reaksi dengan konstanta laju dan konsentrasi reaktan.
7. **Reaksi dekomposisi** adalah jenis reaksi kimia dimana senyawa dipecah menjadi komponen yang lebih sederhana.
8. **Kelarutan** atau solubilitas adalah kemampuan suatu zat kimia tertentu, zat terlarut (solute), untuk larut dalam suatu pelarut (solvent)
9. **Molaritas** (disingkat M) salah satu ukuran konsentrasi larutan. Molaritas suatu larutan menyatakan jumlah mol suatu zat per liter larutan.
10. **Kemolalan** atau **molalitas** adalah konsentrasi larutan yang menyatakan jumlah mol (n) zat terlarut dalam 1 kg atau 1000 gram pelarut.
11. **Fraksi mol** adalah jumlah konstituen dibagi dengan jumlah total semua konstituen dalam suatu campuran.
12. **Membran semipermeabel** yang juga disebut membran permeabel selektif, adalah jenis membran biologis yang akan memungkinkan molekul atau ion tertentu untuk melewatinya dengan difusi dan kadang-kadang “difusi terfafasilitasi” khusus, bersamaan dengan jenis lain dari transportasi pasif dan transpor aktif.
13. **Kc** adalah konstanta kesetimbangan yang harganya tetap selama suhu tetap.
14. **Persamaan reaksi** atau persamaan kimia adalah penulisan simbolis dari sebuah [reaksi kimia](https://id.wikipedia.org/wiki/Reaksi_kimia" \o "Reaksi kimia). [Rumus kimia](https://id.wikipedia.org/wiki/Rumus_kimia) [pereaksi](https://id.wikipedia.org/wiki/Pereaksi_kimia) ditulis di sebelah kiri persamaan dan rumus kimia [produk](https://id.wikipedia.org/wiki/Produk" \o "Produk) dituliskan di sebelah kanan.
15. **Kinetika kimia** adalah analisis terhadap pengaruh berbagai kondisi reaksi terhadap laju reaksi memberikan informasi mengenai mekanisme reaksi dan keadaan transisi dari suatu reaksi kimia.
16. **Orde total** (**orde keseluruhan**) atau **tingkat reaksi** adalah jumlah orde reaksi reaktan secara keseluruhan.
17. **Energi aktivasi** (**Ea**) adalah jumlah energi minimum yang diperlukan untuk memulai suatu reaksi kimia merupakan sebuah istilah yang diperkenalkan oleh Svante Arrhenius, yang didefinisikan sebagai energi yang harus dilampaui agar reaksi kimia dapat terjadi.
18. **Katalis** adalah zat yang menaikkan laju reaksi tanpa dirinya sendiri berubah di akhir reaksi.
19. **Katalis homogen** adalah katalis yang mempunyai fasa sama dengan reaktannya.
20. **Kompleks teraktifkan** (**keadaan transisi**), adalah spesi yang terbentuk sementara sebagai hasil tumbukan antarmolekul sebelum pembentukan produk.