

F

farmakoloji: İlaç ve biyolojik sistemler arasındaki ilişkiyi; ilaçların etkilerini, etki mekanizmalarını ve tedavide kullanımlarını inceleyen bilim dalı.

feromon: Böceklerde beslenme, sosyalleşme, savunma, gizlenme, kaçma gibi davranışları belirlemede etkili olan salgıların bazıları.

fitoplankton: Suda yaşayan ve suyun hareketleriyle pasif olarak yer değiştiren bitkisel organizmalar.

fiziksel özellik: Bir maddenin başka madde ya da maddelere dönüşmeksizin gözlemlenebilen, ölçülebilen ve hissedilebilen özellikleri.

G

genleşme: Bir cismin birleşimi ve yapısı değişmeden ısı etkisiyle hacimce büyümesi.

H

hacim: Bir cismin uzayda doldurduğu boşluk.

hidrofil: Bir bileşiğin suya eğilimi olan grubu.

hidrofob: Bir bileşiğin suyla yeterince reaksiyona girmeyen, suda az çözünen ya da hiç çözünmeyen grubu.

hidrojen bağı: Bir molekülde H atomuna bağlı O, N, F atomlarının aynı veya farklı tür molekülde bulunan H atomu ile oluşturduğu zayıf etkileşim.

hidroliz: Su ile tepkimeye giren moleküllerin kendisinden daha küçük moleküllere ayrışması.

hipertonik: Ozmotik basıncı, hücrenin ozmotik basıncından yüksek olan.

hipotenüs: Bir dik üçgende dik açının karşısında bulunan kenar.

hipotez: Deneylerle henüz yeter derecede doğrulanmamış ancak doğrulanacağı umulan kuramsal düşünce.

hidrotermal: Şifalı sıcak su kaynağı.

homojen: Bileşenleri birbiri içerisinde çözünen ve her noktasında aynı özelliği gösteren tek fazlı karışım.

I-İ-J

iletken: Elektrik akımını bir yerden başka bir yere aktaran madde.

indikatör: Çözeltinin pH değerine bağlı olarak renk değiştiren, genellikle organik bileşiklerden oluşan madde, belirteç.

indirgeme: Bir element, iyon veya molekülün kimyasal tepkimede elektron alması olayı.

inert: Kimyasal reaksiyona girmeyen.

iyon: Bir veya daha çok elektron kazanmış ya da yitirmiş bir atom veya atom grubundan oluşmuş elektrik yüklü parçacık.

iyonik bağ: Metal ve ametal arasında elektron alışverişi ile meydana gelen iyonlar arasındaki elektrostatik çekim kuvveti.

izotonik: Derişimleri eşit çözeltiler.

K-L

karbonhidrat: Karbon, hidrojen ve oksijen atomlarından oluşan organik bileşiklerin genel adı.

katalizör: Kimyasal tepkimenin olmasını veya hızının değişmesini kendi molekül yapısını değiştirmeden sağlayan madde.

katyon: Bir çözeltinin elektrolizi sırasında katotta toplanan pozitif yüklü iyon.