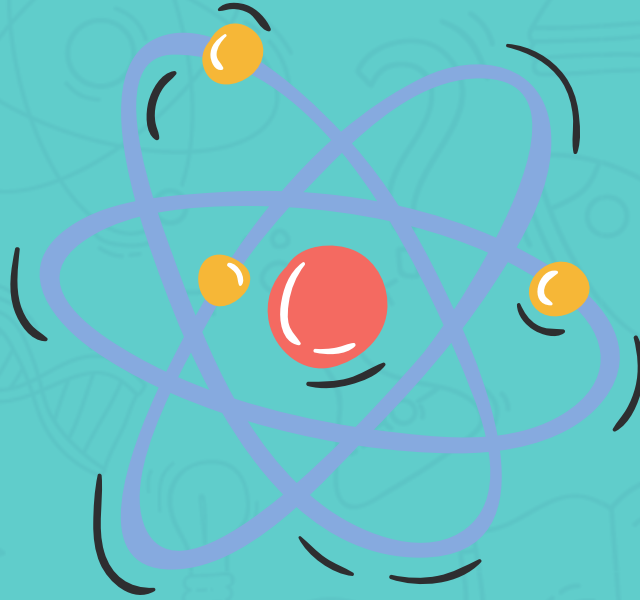




TERİMLER

TERİMLER

Asit: Suyu karıştırıldığında hidrojen iyonları veren, pH değeri 0-7 arasında olan, mavi turnusolü kırmızıya çevirme özelliğinde olan ve bileşimindeki hidrojenin yerine maden alarak tuz oluşturan hidrojenli bileşiktir.

Baz: Suda iyonlaştıklarında ortama OH^- (hidroksit) iyonu vererek sudaki hidroksit derişimini artıran ve elektron çifti verebilen maddelerdir. pH değeri 7-14 arasındadır.

Şablon: Üzerindeki harf ve şekillerin çevre çizgileri kalem ucu girecek biçimde oyuk olan, bu çizgilerden kalemle istenilen biçim elde edilen, metal, ahşap veya plastikten materyaldir.

Ham madde: Bir ürün elde edilmesinde kullanılan temel bileşenlerin işlenip elde edilmesinden önceki durumudur. İşlenmemiş maddedir.

Esans: Bitkilerden türlü yollarla, işlemlerle elde edilen ya da kimyasal yöntemlerle yapılan, kokulu ve uçucu sıvıdır.

**KEŞİF
KUTUSU
= OKULDA**



TERİMLER

Etil Alkol (Etanol): Etanol renksiz, hafif hoş kokulu ve yanıcı bir sıvıdır. Alkollü içeceklerde kullanılan tek alkol türüdür. Ayrıca çözücü olarak kullanılır. Kimyasal formülü C_2H_6O olup $EtOH$ ya da C_2H_5OH olarak da yazılır.

Gliserin: Suyla homojen bir karışım oluşturabilen gliserin, başta sabun olmak üzere, birçok temizlik malzemesinin üretiminde kullanılır. Tatlı aroması ile dondurma ve şekerli paketli gıdalarda da kullanılır. Koruyucu özelliği sayesinde ürünlerin raf ömrünü uzatır.

Sitrik Asit: Birçok meyvede ve sebzede serbest durumda ya da potasyum, kalsiyum tuzu olarak bulunan, hafifçe mayalanmış limon suyunun kaynar durumdaki kalsiyum karbonatla işlenmesinden elde edilen asit, limon asididir.

Sodyum Bikarbonat: Sodyum bikarbonat ya da soda kimyasal formülü $NaHCO_3$ olan bir kimyasal bileşiktir. Kabartma tozu olarak da bilinir. Sodyum tuzlarından birisidir. Antiasit özelliği vardır.

Fiksator: Reaktif, direkt-substantif boyaların yıkama, su, ter, sürtünme, ütü haslıklarını artırmak amacıyla kullanılır. Sert sulara ve asitlere dayanıklıdır. Tuzdan etkilenmezler.

**KEŞİF
KUTUSU
= OKULDA**



TERİMLER

Lugol Çözeltisi: Lugol çözeltisi, iyot elementi ile potasyum iyodürün suda çözünmesiyle elde edilen bir karışımdır. İlk kez Fransız fizikçi Auguste Lugol tarafından 1829 yılında hazırlanmıştır. Çözelti, karbonhidrat içeren bir maddeye döküldüğünde o madde mavimor ve lacivert renk alır.

Saf Madde: Her noktasında aynı ve değişmeyen bir kimyasal bileşime sahip olan maddelerdir. Su, azot, helyum, karbondioksit ve hava birer saf maddedir. Saf maddenin sadece bir tek kimyasal element veya bileşimden oluşması gerekmez.

Sitrik Asit: Birçok meyvede ve sebzede serbest durumda ya da potasyum, kalsiyum tuzu olarak bulunan, hafifçe mayalanmış limon suyunun kaynar durumdaki kalsiyum karbonatla işlenmesinden elde edilen asit, limon asididir.

Karışım: Karışım iki ya da daha fazla maddenin kimyasal özelliklerini kaybetmeden oluşturdukları fiziksel sistemlerdir. Karışımı oluşturan maddelerin her birine bileşen denir.

Homojen Karışım: Her tarafında aynı özelliği gösteren, tek bir madde gibi gözüken karışımlardır. Karışımı meydana getiren maddeler gözle veya optik aletlerle görülemezlerdir. Homojen karışımlara “çözelti” de denir.

Heterojen Karışım: Her tarafta aynı özellikler bulunmayan ve içindeki taneciklerin gözle görülebildiği karışımlardır. Heterojen karışımlara “adi karışım” da denir.

**KEŞİF
KUTUSU
= OKULDA**

