Yaygın Adı

Su

Tuz Ruhu

Açıklama (Varsa)

Oksijen yakıcı, hidrojen yanıcı su ise söndürücüdür.

Kuvvetli asittir. Temizlikte

kullanılır.

Yaygın Bileşikler
Bu pdf'de bazı bileşikler, bu bileşiklerin formülleri ve yaygın adları yer alacaktır. Ufak bir tekrar için idealdir.

Sistematik Adı

Dihidrojen

Monoksit

Hidrojen

Klorür

Bileşik Formülü

 $H_2O$ 

HCI

 $Na_2CO_3$ 

Na(CIO)

 $Ca(CIO)_2$ 

CaSO<sub>4</sub>

 $KNO_3$ 

NH<sub>4</sub>Cl

R-COONa

R-COOK

Sodyum Karbonat

Sodyum Hipoklorit

Kalsiyum Hipoklorit

Kalsiyum Sülfat

Potasyum Nitrat

Amonyum Klorür

PTFE

PE

**PVC** 

Çamaşır Sodası

Çamaşır Suyu

Kireç Kaymağı

Alçı Taşı

Güherçile

Nişadır/Amonyak

Tuzu

Katı Sabun

(Beyaz Sabun)

Sıvı Sabun

(Arap Sabunu)

Teflon

Temizlikte kullanılır.

Maddenin rengini beyazlatır. Dezenfekte özelliği vardır.

> Mikroorganizmaları temizler.

Patlayıcı özelliğe sahiptir. Not: Nitrat TNT yapımında kullanılır.

Elimizi yıkadığımız katı

sabunlara denir. R, radikal

grubu temsil eder.

Elimize sıkıp yıkadığımız sıvı

sabunlara denir. R, radikal

grubu temsil eder.

Tavaların üstünde ince bir zar şeklinde bulunur.

Tavaya yapışmaz özellik verir.

Sonra eklerim...

Sonra eklerim...

H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Hidrojen Sülfat	Zaç Yağı/Sülfirik Asit	Kuvvetli asittir. Sülfat (SO͡ȝ) bir iyonik köktür.
HNO₃	Hidrojen Nitrat	Nitrik Asit	Kuvvetli asittir. Nitrat (NO₃) bir iyonik köktür.
NH₃	Trihidrojen nitrür/ nitrür trihidrojen	Amonyak	Amonyak zayıf bir bazdır.
СН₃ОН	Metanol	Metil Alkol	
СН₃СООН	Etanoik Asit	Asetik Asit/ Sirke Asidi	COOH karbosil grubudur. Eğer karboksil grubunu görüyorsanız o madde organik asittir yani zayıf asittir. İyonlaşırke COOH'daki hidrojeni verirler. HCOOH ⇌ H <sup>+</sup> + HCOO <sup>-</sup>
НСООН	Metanoik Asit	Formik Asit (Karınca Asidi)	Karboksil grubu vardır. Organik asit olup, zayıftır.
NaCl	Sodyum Klorür	Sofra Tuzu/Yemek Tuzu	pH'ı 7'dir. Yani nötr bir maddedir.
CaCO₃	Kalsiyum Karbonat	Kireç Taşı	
CaO	Kalsiyum Oksit	Sönmemiş Kireç	"Kireç Taşı" yakılınca açığa çıkar.
Ca(OH)2	Kalsiyum Hidroksit	Sönmüş Kireç	Sönmemiş kirecin üstüne su dökülünce oluşur.
Mg(OH) <sub>2</sub>	Magnezyum Hidroksit	Magnezyum Sütü	
FeSO <sub>4</sub>	Demir (II) Sülfat	Vitriyol / Kıbrıs Taşı	
CH <sub>4</sub>	Metan (	Bataklık Gazı / Grizu Gazı	Yanıcı bir gazdır. İneklerin sindirim sistemlerinde metanojen arkeler olduğu için midelerine bir delik açıp çıkan gazı yakabilirsin. Çünkü o metandır.
NaOH	Sodyum Hidroksit	Sud Kostik	Kuvvetli bazdır.
КОН	Potasyum Hidroksit	Potas Kostik	
NaHCO₃	Sodyum bikarbonat	Yemek Sodası/ Kabartma Tozu	Asitlerin içinde korbonat ve bikarbonat iyonu bulunan maddelerle tepkimelerinde CO2 açığa çıkar. Bu da hamurun kızarmasına sebep olur.