

Acidi e Basi

Acidi
Sostanze che sciolte in acqua liberano ioni H^+

ESEMPI

Acido citrico (agrumi)
Acido ascorbico o vit. C (agrumi)
Acido acetico (aceto)
Acido butirrico (lipidi rancidi)
Acido lattico (latte, yogurt)
Acido cloridrico (succhi gastrici)
Acido carbonico (acqua frizzante)
Acido fosforico (anticalcare e Coca-Cola)
Acido solforico (batterie delle auto)

Basi
Sostanze che sciolte in acqua liberano ioni OH^-

ESEMPI

Teobroma (Tè, cioccolato fondente)
Caffeina (Tè, caffè)
 NH_3 : Ammoniaca (sgrassante)
 $NaOH$: idrossido di sodio o soda caustica (sturalavandini, saponificazione)
 $Mg(OH)_2$: idrossido di magnesio (antiacido per lo stomaco)
 $NaClO$: ipoclorito di sodio (disinfettante/sbiancante: piscine, varechina, candeggina, amuchina)
 $NaHCO_3$: bicarbonato di sodio (digestione, pulizia frutta e verdura)
Trimetilammina (odore di pesce)