

Leggi delle reazioni chimiche

Legge di conservazione della massa

Antoine Lavoisier, fine '700: in ogni reazione chimica la massa totale dei reagenti è uguale alla massa totale dei prodotti.

Video: <https://ed.ted.com/lessons/the-law-of-conservation-of-mass-todd-ramsey> (fino al minuto 3!)

Gli ossidi

Sono composti ottenuti dalla reazione dell'ossigeno con altri elementi.

OSSIDI BASICI: OSSIGENO + METALLI es. ossido di ferro (ruggine)

OSSIDI ACIDI O ANIDRIDI: OSSIGENO + NON METALLO es. biossido di carbonio (anidride carbonica)

Acidi e basi

Acidi: $\text{pH} < 7$ acido cloridrico, limone, pomodoro, saliva, latte

Basi: $\text{pH} > 7$ idrossido di sodio, ammoniaca, bicarbonato di sodio

Sostanze neutre: $\text{pH} = 7$ acqua distillata

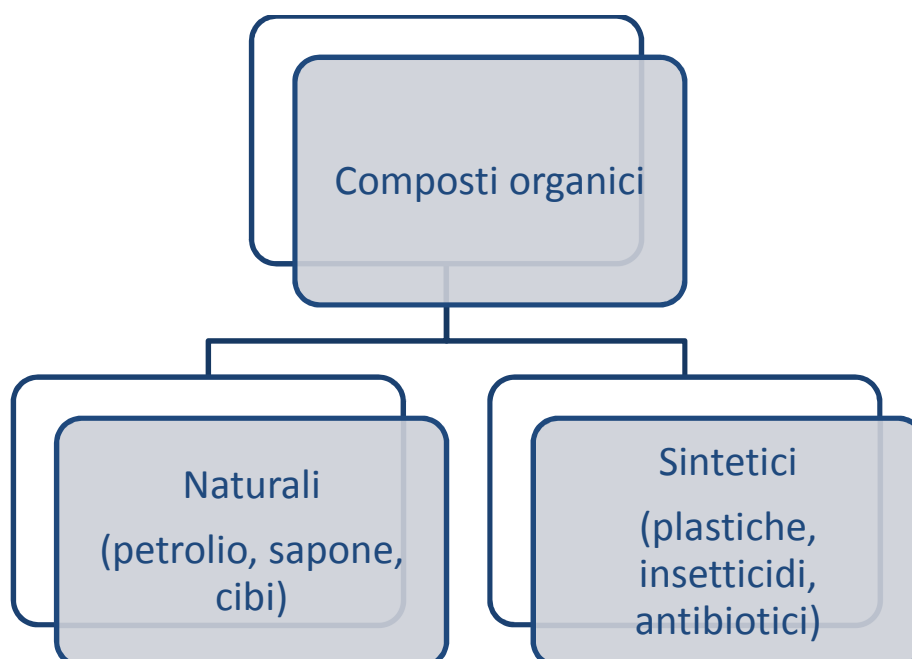
Acidi e basi REAGISCONO e formano i SALI

Chimica organica

Studia i composti del carbonio.

L'atomo del carbonio ha 4 elettroni nel guscio esterno → formano 4 legami COVALENTI.

Non sono considerati composti organici la grafite, il diamante e l'anidride carbonica.



Composti organici

