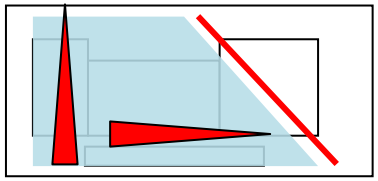
Gemische von Metallen heißen Legierungen:
Stahl (Fe , C)
Bronze (Cu , Sn)
Messing (Cu , Zn)

Stoffgruppe
METALLE



Glänzende **Elemente (Atomarten)**, die Strom und Wärme leiten.

Element–substanzen

Stoffgruppe
Nichtmetalle

Merkmale der Gruppe:

Elemente mit „nichtmetallischen" Eigenschaften!

Schwefel, Stickstoff, Sauerstoff, Kohlenstoff, Phosphor, Halogene, Edelgase ...

Merkmale der Gruppe:
Verbindungen aus den **Elementen mit Sauerstoff**

Metalloxide
Feststoffe, die in Wasser Laugen bilden und als Baumaterial (CaO) oder Farbpigmente (MgO, PbO) genutzt werden

Stoffgruppe
Oxide

Nichtmetalloxide:
Gase, die als Luftschadstoffe (SO_2,CO_2,NO_2 bekannt sind und in Wasser Säuren bilden

Stoffgruppe
Nährstoffe

Fette	Eiweiße	Kohlenhydrate

Merkmale der Gruppe:

Stoffe, die die Lebensvorgänge des Menschen aufrecht halten.
Werden zur Energie–gewinnung und Speicherung sowie zum Umbau in körpereigene Stoffe genutzt.

ESSIG

Salzsäure
Salpetersäure
Schwefelsäure
Phososphors.
Kohlensäure
Citronens.
Ameisens.

Stoffgruppe:
Säuren

In Wasser gelöste Oxide der Nichtmetalle

Ätzende, lösliche **Molekülsubstanzen**, die den Indikator Unitest ROT färben.

STOFFE

künstlich hergestellte Substanzen

Stoffgruppe
Kunststoffe

Entstehen durch Verketten von kurzkettigen Kohlen–wasserstoffen mit Mehrfachbindungen (Polymerisierung)

Termoplaste (Becher, Tupper...)
PVC, PE (schmelzen leicht)
Duroplaste (Steckdosen)
(verschmoren)
Elaste (Schwamm)
(schrumpfen, schmelzen nicht)

Merkmale der Gruppe:

Ketten– und ringförmige Strukturen aus Kohlenstoff und Wasserstoff

Stoffgruppe
Kohlenwasserstoffe

Bestandteile im Erdöl und Erdgas

Alkane	Alkene	Alkine

Natronlauge
NaOH
Kalilauge
KOH
Kalkwasser
$Ca(OH)_2$

In Wasser gelöste Oxide der Metalle

Stoffgruppe:
Basen /Laugen

Merkmale der Gruppe:

Ätzende, lösliche, **Ionensubstanzen**, die den Indikator Unitest BLAU färben.

Merkmale der Gruppe:

Kristalline Ionen–substanzen, die in Wasser in Ionen (+ / –) zerfallen

Stoffgruppe
SALZE

Natriumchlorid
wichtigster Vertreter

Entstehung bei
- der Reaktion von Säure und Metall oder
- Säure und Base(Neutral.)

www.chemieseiten.de