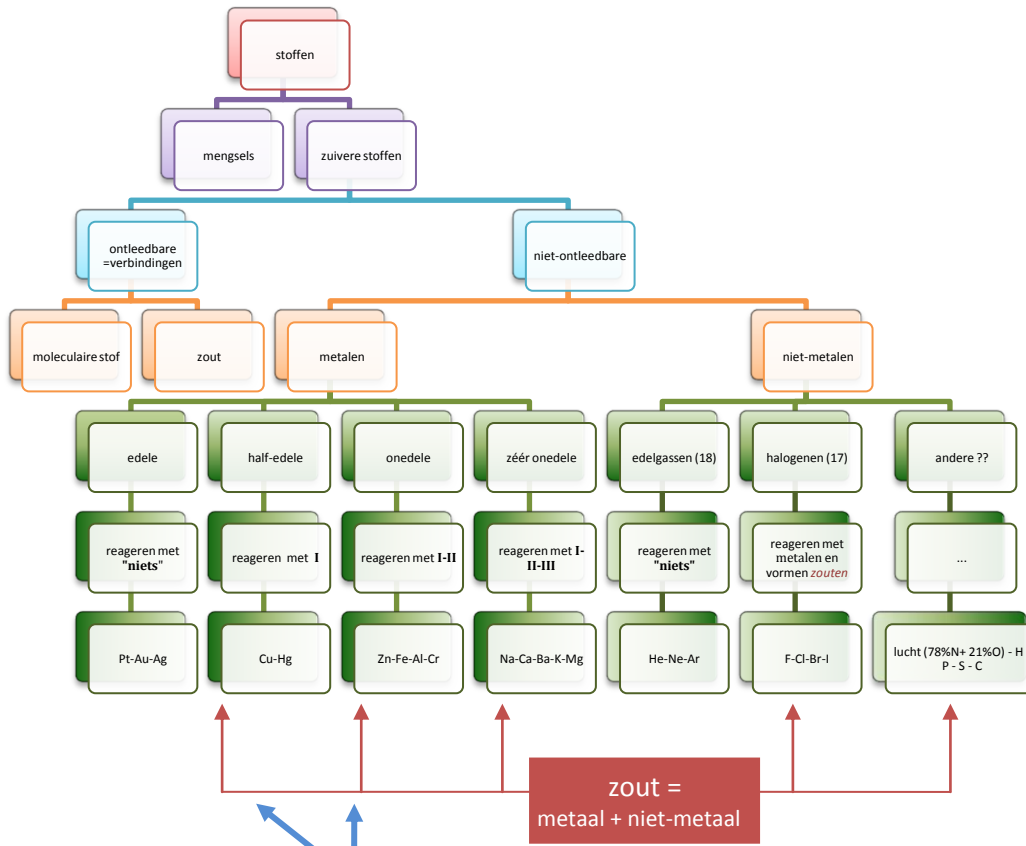




legering	opgebouwd uit:
messing	Cu + Zn
brons	Cu + Sn
soldeertin	Pb + Sn
roestvast staal	Ni + Cr + Fe
(metaal)amalgaam	metaal + Hg

Eigenschappen metalen:

1. glanzend oppervlak
2. goede stroom- + warmtegeleiding
3. buigzaam + vervormbaar
4. hoog smeltpunt (behalve Hg)
5. gesmolten zijn ze goed mengbaar → legering

mengsel = bestaat uit verschillende soorten moleculen

bv. soep bestaat o.a. uit H₂O en zout

zuivere stof = bestaat uit 1 soort molecuul

bv. alléén maar Al of alléén maar H₂O

niet-ontleedbaar = moleculen bestaan uit 1 atoomsoort

verbinding = moleculen bestaan uit verschillende soorten atomen

bv. H₂O bestaat uit H en O

moleculaire stof = molecuul van 2 of meer niet-metalen

zout = molecuul van niet-metaal + metaal

Reactieschema = schematische beschrijving van beginstoffen vóór de reactie en de stoffen die daaruit ontstaan

type	Reactieschema
I	metaal (s) + zuurstof (g) → metaaloxide (s)
II	metaal (s) + zuur (aq) → zout (aq) + waterstof (g)
III	metaal (s) + water (l) → metaalhydroxide (aq) + waterstof (g)

bij I + III kan corrosie optreden=

aantasting van metaal waarbij metaaloxide/metaalhydroxide ontstaat (bij ijzer heet dat roesten)