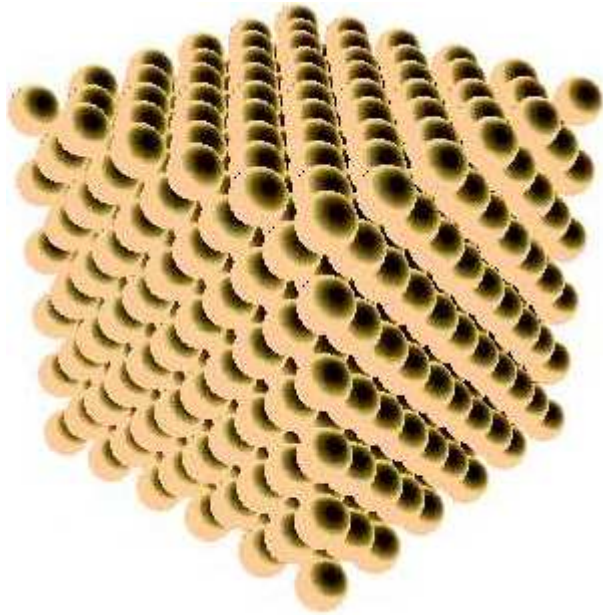


Metalen



Enkele eigenschappen van metalen



Vaste stoffen (behalve kwik)

Gesmolten, goed mengbaar
(legering)

Hechten goed aan elkaar

Glanzen, doen ze dat niet, dan zit er
roest op ('oxide-huidje')

Goede geleiders van elektriciteit en
warmte

Ijzer (Fe) en nikkel (Ni) zijn
magnetisch.



Held van de dag



Mendelejev

(1834 – 1907)

Belangrijke metalen met hun afkorting:

Lood	Pb
Natrium	Na
Kwik	Hg
Ijzer	Fe
Koper	Cu
Cadmium	Cd
Goud	Au
Zilver	Ag



Natrium Na
e: —
l: **verlichting** langs wegen
v: keukenzout; soda



Kwik Hg
e: barometer; **thermometer**
schakelaar;
l: tandvulling
v: zaadontsmetter



Lood Pb
e: bescherming tegen straling;
daklood; verzwarend
l: accu; soldeer
v: menie



Koper Cu
e: stroomdraad (elektr.)
l: **carillon**; brons voor beeld;
scheepsschroef
v: kopersulfaat



Platina Pt
e: elektrode
l: **sieraad**
v: tumorbestrijding



Ijzer Fe
e: —
l: blik; staal voor fiets; auto;
schip; magneet
v: tegen bloedarmoede



Nikkel Ni
e: **munten**; vernikkelen
l: magneet; tafelbestek
v: oplaadbare batterij



Goud Au
e: **valuta-metaal**
l: sieraad; medaille
v: reuma-bestrijding

Metalen goed gebruikt voor:

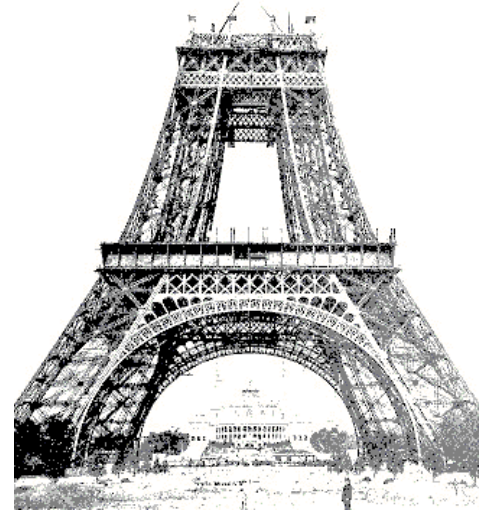
Sieraden

door hun glans



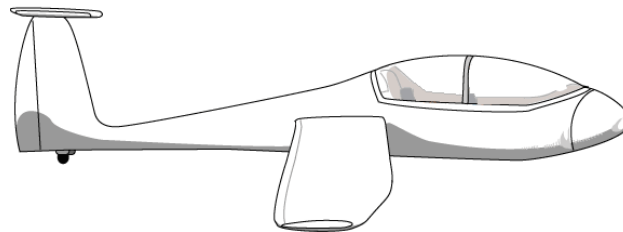
Stevige constructies

door hun sterkte



Bescherming

door hun duurzaamheid



Vervoer van warmte en elektriciteit

Door hun goede geleiding.

