

Man unterscheidet drei **Stoffklassen** mit typischen Stoffeigenschaften

Metalle

fest, metallisch
glänzend,
wärmeleitfähig, elektr.
leitend, verformbar
ohne zu brechen
(duktil), hohe
Schmelzpunkte

Bsp:
Eisen, Kupfer, Silber,
Gold

Salze

fest, kristallin,
zerbrechlich (spröde),
elektr. leitfähig im
gelösten Zustand, hohe
Schmelzpunkte

Bsp:
Kochsalz (Natriumchlorid),
Natriumacetat,
Kaliumnatriumtartrat

flüchtige Stoffe

flüssig oder gasförmig,
nicht elektrisch
leitfähig, niedrige
Schmelz- und
Siedepunkte

Bsp:
Wasser, Glycerin,
Sauerstoff,
Kohlenstoffdioxid

Anmerkung: im Buch wird noch die Stoffklasse der diamantartigen Stoffe unterschieden.