

ZOUTEN

zijn opgebouwd uit

.....
(en soms kristalwater)

positieve ionen heten

kationen

..... ionen heten

.....

één atoom:

meer atomen:

.....
ionen

samengestelde
ionen

dit zijn

bijvoorbeeld

..... geladen
metaalatomen

....
(ammonium)

let op:

sommige atomen
kunnen meerdere
ionladingen hebben

zoals:

Fe^{2+} , Fe^{3+}
 Cu^{+} , Cu^{2+}
 Cr^{3+} , Cr^{4+}

aangegeven door

..... cijfer na
de naam van het ion

voorbeelden:

ijzer(II)chloride = (bevat Fe^{2+})
ijzer(III)chloride = FeCl_3 (bevat)
chroom(III)oxide = (bevat Cr^{3+})
chroom(IV)oxide = CrO_2 (bevat)

één atoom:

meer atomen:

.....
ionen

samengestelde
ionen

dit zijn

voorbeelden:

negatief geladen
.....atomen

SO_3^{2-} , SO_4^{2-}
 NO_2^{-} , NO_3^{-}
 PO_4^{3-}
 CO_3^{2-}
 OH^{-}

voorbeelden:

F^{-} , Cl^{-} , Br^{-} , I^{-}
 O^{2-} , S^{2-}
 N^{3-}