1. **Perioodilisustabel**

**Millist infot on võimalik leida tabelist?**

**1)Järjenumber ehk aatomnumber** = tuumalaeng = prootonite arv

Et prootoneid (+) ja elektrone (-) on võrdselt, siis järjenr. = ka elektronide arv

**2)Massiarv**  on täisarvuks ümardatud aatommass

Massiarv = tuumaosakeste ( prootonite (+) ja neutronite (0)) summaga

**Neutronite arv** = massiarv- prootonite arv

(s.t. massiarvust lahutada järjenumber)

**3)A rühma nr.** = väliskihi elektronide arv

**4) Perioodi nr**. = elektronkihtide arv

5) **Oksüdatsiooniastmed (o.-a.)**

**Oksüdatsiooniaste** on tinglik suurus, mis näitab, mitu elektroni on aatom liitnud või loovutanud.

( Põhimõtteliselt sama nagu IOONI LAENG, aga kuna kõik ained ei koosne ioonidest, siis ei saa alati kasutada mõistet: IOONILAENG, vaid OKSÜDATSIOONIASTET)

**Metallide** o.-a. on alati positiivne, sest **metallid** ainult **loovutavad** elektrone.

**A rühma** metallidel **rühma nr. = oksüdatsiooniastmega**

Al IIIA rühm, o-a = +III (+3),

Ca IIA o.-a. = +II (+2)

K IA +I (+1)

**B rühma nr.** näitab maksimaalset oksüdatsiooniastet.

*B metallidel on võimalikud mitmed oksüdatsiooniastmed.*

Näiteks Mn - tal on mitu oksüdatsiooniastet, kõige suurem neist + VII ( asub VIIB rühmas),

Cr max o.-a. +VI (6) VIB rühm

**Mittemetallide** o.-a. võib olla nii pos. kui neg. ( võivad loovutada ja liita elektrone)

*Mittemetallidel on võimalikud mitmed oksüdatsiooniastmed*

**rühma nr. mittemetallidel = maksimaalse oksüdatsiooniastmega.**

Näiteks F asub VIIA rühmas maks. o-a = +VII (+7)

**Minimaalne oksüdatsiooniaste = Rühma nr - (miinus) 8**

F = 7-8 = - I , sest ta saab võtta 1 elektroni juurde

S max = +6 (VIA rühm) min 6-8 = -2

N max +5 min 5-8 = -3

P max = +5 min 5-8 = -3