

# OKSÜDATSIOONIASTE. REDOKSREAKTSIOONID

## Seminar

### 1. Oksüdatsiooniastme mõiste

Oksüdatsiooniaste näitab elemendi laengut ühendis, eeldusel, et tegemist on ioonse ühendiga. Kuigi enamik ühendeid ioonsed pole ja tegemist on pelgalt formaalse suurusega, saame oksüdatsiooniastmete abil koostada ainete valemeid ja see aitab oluliselt ennustada ainete käitumist reaktsioonides ja seletada reaktsioonide kulgemist.

### 2. Redoksreaktsioonide põhimõisted

OKSÜDEERUMINE	REDUTSEERUMINE

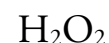
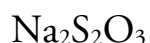
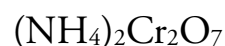
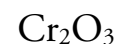
*elektronide liitmine / elektronide loovutamine*

*oksüdatsiooniaste kasvab / oksüdatsiooniaste kahaneb*

*redutseerija / oksüdeerija*

*$nt Na - 1e^- \rightarrow Na^+$  /  $nt O + 2e^- \rightarrow O^{2-}$*

### 3. Oksüdatsiooniastme määramine



#### 4. Redoksreaktsioonide tasakaalustamine

Määrata kõikide elementide oksüdatsiooniastmed. Kirjutada välja elektronide ülemineku võrrandid, leida oksüdeerija-redutseerija!

