**Træningsopgave om elektronstuktur.**

**Allerførst: Hvad angiver en elektronstruktur?** Læs vedlagte fil, der hedder **skalmodellen** og repeter s. 49 i KK1 (gul) for at få det helt på plads.

**Hvordan:** Hvordan aflæser man elektronstrukturen i periodesystemet? I KK1 er der et periodesystem bagerst i bogen. Her er valgt grundstoffer Chlor med atomsymbolet: Cl

|  |  |
| --- | --- |
|  | I KK1 i periodesystemet står elektronstrukturens tal i en søjle. Her kan man se, at der er 2 elektroner i 1.skal, 8 elektroner i 2.skal og 7 elektroner i 3.skal.  Andre gange skriver man som nedenfor: (2,8,7). Det betyder det samme: 2 elektroner i 1.skal, 8 elektroner i 2.skal og 7 elektroner i 3.skal. |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  | Her er som sagt en anden måde at angive elektronstrukturen på (dette periodesystem har I elektronisk). Her kan man også se **EN-værdien** og det kan være en fordel. |

**Opgave 3 s. 58 Kap 3: Kan vi bruge vores viden**? Opgaven er fra KK1 (GUL). **I skal udfylde skemaet elektronisk** i word også kan I bagefter tjekke med facitlisten.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Atom | Total antal  elektroner | Antal elektroner I skal nr.  1 2 3 4 | | | | Antal elektroner i yderste skal | Gruppe | Atomsymbol  (forslag) |
| A | 6 |  |  |  |  |  | 14 |  |
| B |  |  |  | 7 |  | 7 |  |  |
| C |  | 2 | 8 | 8 |  |  | 2 |  |
| D |  |  | 6 |  |  |  | 16 |  |
| E | 13 | 2 | 8 |  |  |  |  |  |

* Bemærk i E er der en fejl i elektronstrukturen i facitlisten. Det der oplyses her er korrekt.