

Retteliste

Vi har desværre konstateret et par meningsforstyrrende fejl i hæftet. Vi skal meget beklage, at vi ikke har fanget disse fejl i korrektoren. Denne retteliste er lavet sådan, at den kan printes ud, og rettelserne kan klippes ud og limes ind på rette sted i hæftet.

Side 11

Klip ud og lim ind på side 11

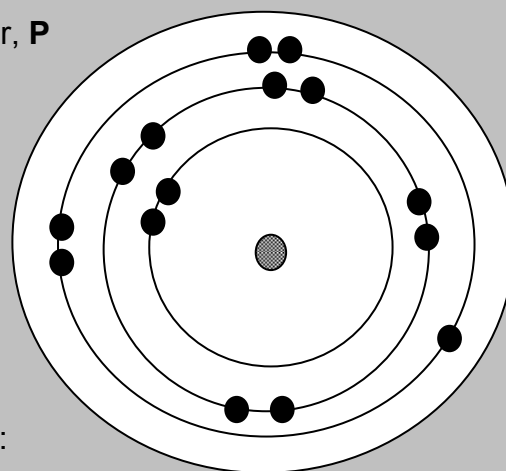
Eksempel 1.2:

Grundstof nummer 15 er fosfor, **P**

Da fosfor er grundstof nr. 15, er $Z = 15$, dvs. at fosfor, P, har 15 elektroner omkring kernen.

Fosfors 15 elektroner fordeles på de forskellige skaller efter følgende mønster:

2 elektroner i K-skallen – så er den fyldt op.
8 elektroner i L-skallen – så er den fyldt op.
5 elektroner i M-skallen.



Side 12

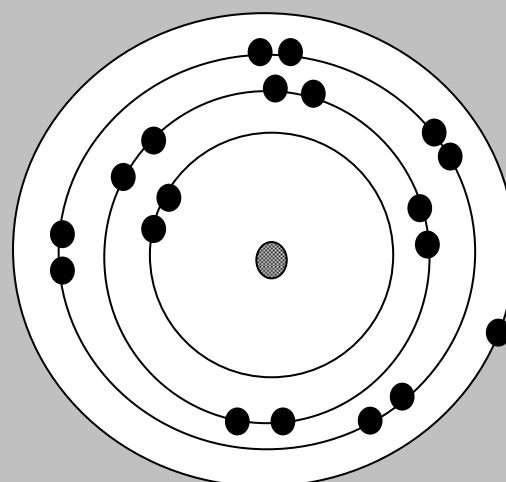
Klip ud og lim ind på side 12

Eksempel 1.3:

Grundstof nummer 19 er kalium, **K**. Kalium, K, indeholder 19 elektroner, der skal fordeles i skallerne.

Fordelingen af kaliums elektroner bliver som følger:

2 i K-skallen – så er den fuld.
8 i L-skallen – så er den fuld.
8 i M-skallen – skallen er ikke fuld, men en fysisk lov, som vi ikke skal komme nærmere ind på her, resulterer i at kaliums sidste elektron kommer i N-skallen.
1 i N-skallen.



Side 18

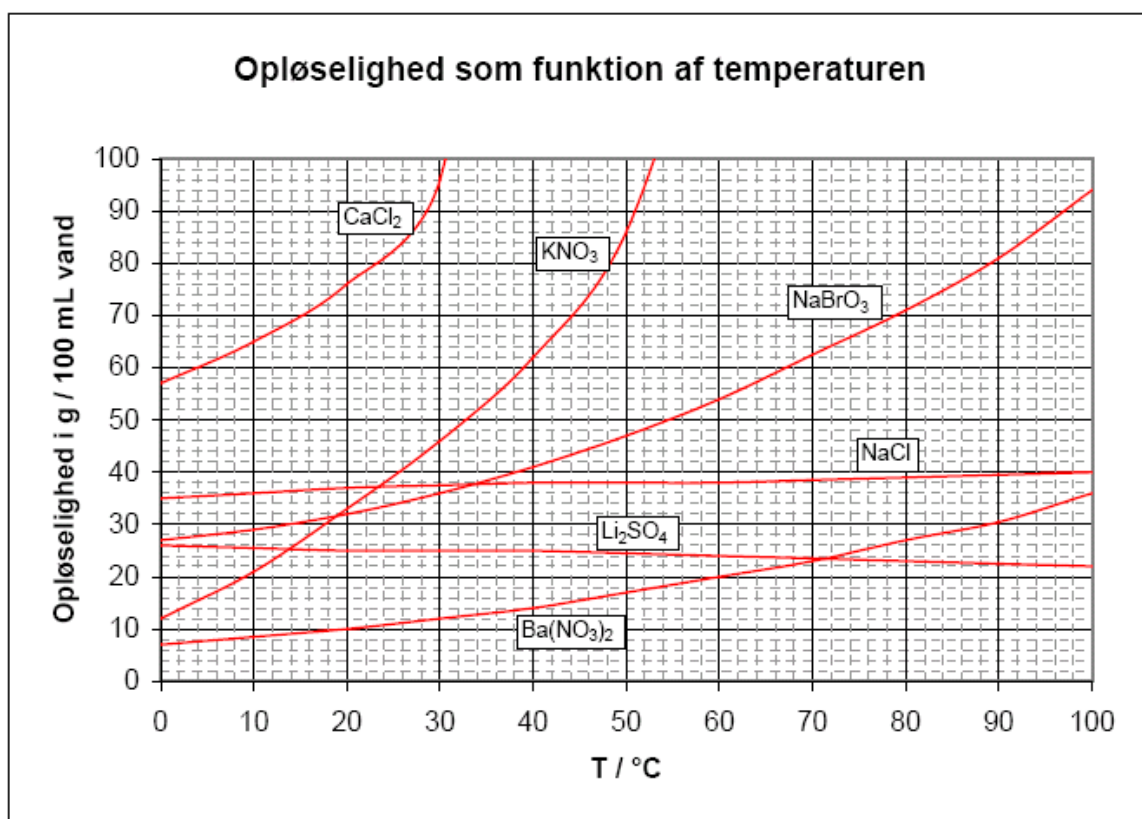
Erstatter teksten, der er delvist skjult af den nederste figur.

Klip ud og lim ind på side 18

Den egenskab, der gør planter til primærproducenter, er, at de kan udføre fotosyntesen, dvs. omdanne de to uorganiske stoffer CO_2 (carbondioxid) og H_2O (vand) til det organiske molekyle $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ (glucose) og det uorganiske O_2 (ilt), under forbrug af lys som energikilde til den kemiske proces.

Klip ud og lim ind på side 45

Side 45



Med venlig hilsen

Gert W. Bergstein
KemiForlaget