Chemische schaalverdelingen.

Hiermede worden bedoeld de beide binnenste en de beide buitenste schaalverdelingen op de schijf. De schaalverdelingen zijn betrokken op de desbetreffende hoofdschaal. Draait men de haarlijn boven een symbool of formule dan vindt men op de bijbehorende N-schaal de waarde van het atoom- resp. moleculair-gewicht van de betreffende stof.

Voorbeeld: Atoomgewicht barium.
Draai haarlijn boven Ba en lees onder de haarlijn op de v.h.s. het atoomgewicht 137,4 af.
Voorbeeld: Moleculair gewicht loodoxyde.
Draai de haarlijn boven PbO en lees op de d.h.s. af 223.

N.B. Tegenover Fe_2 vindt men de waarde van tweemaal het atoomgewicht van ijzer, tegenover Mn_3 driemaal het atoomgewicht van Mangaan.

Stel men wil weten hoeveel % zilver, zilverchloride bevat. Draai de haarlijn boven Ag op het vaste gedeelte, draai daarna AgCl onder de haarlijn. Tegenover de index vindt men nu op de v.h.s. het antwoord 75,3% (rekenfactor).
Heeft men nu bv. 175 gr. AgCl en wil men weten hoeveel zilver dit bevat, dan draait men vervolgens de haarlijn boven 175 op de d.h.s. en leest onder de haarlijn op de v.h.s. de uitkomst 131,6 af.
Dus 175 gr. AgCl bevat 131,6 gr. Ag.

Uitgaande van dezelfde gegevens als vorenbedoeld, wil men thans weten hoeveel Chloor deze hoeveelheid zilverchloride bevat.
Draai daartoe de haarlijn boven Cl op het vaste gedeelte, draai vervolgens AgCl onder de haarlijn, draai tot slot de haarlijn boven 175 op de d.h.s. en lees onder de haarlijn op de v.h.s. het antwoord 43,4 af.

Voorbeeld: Hoeveel gr. Mangaan bevat 144 gr. $Mn_2P_2O_7$.

Draai de haarlijn boven Mn_2 op de vaste schaal, draai vervolgens $Mn_2P_2O_7$ op het draaibare gedeelte onder de haarlijn, en lees tegenover 144 op de d.h.s. het antwoord 55,8 af. (Tegenover de index had men weer de rekenfactor kunnen aflezen).

N.B. Aangezien één molecule $Mn_2P_2O_7$ 2 atomen Mn bevat, werd ingesteld op Mn_2. Hadden we ingesteld op Mn dan had het resultaat nog met 2 vermenigvuldigd moeten worden.

Constante: MV.
1 Grammolecule van ieder gas neemt een volume in van 22,4 l. (0° en 76 cm Hg). Het getal 22,4 is op de hoofdschalen speciaal gemarkeerd door de letters MV (moleculair volume).

Voorbeeld: Hoeveel weegt 1 l. ammonia (NH_3) ?
Draai haarlijn boven NH_3 op de vaste schijf, draai daarna MV onder de haarlijn en lees tegenover de index op de v.h.s. af: 0,76 gr. (0° en 76 cm Hg).

Voorbeeld: Hoe groot is het volume van 13 gr. koolzuurgas (0° en 76 cm Hg) ?
Draai de haarlijn boven MV op de v.h.s., draai dan CO_2 onder de haarlijn en lees tegenover 13 van de d.h.s. op de v.h.s. de uitkomst, 6,62 l., af.

Het teken: F.
1 Faraday = 26,8 Ah.
F is nu geplaatst bij 26,8.