

= součet atomových refrakcí jednotlivých atomů v molekule.

Potvrzení / vyložení struktury zkoumané látky - srovnání refrakce vypočtené z indexem lomu s teoretickou hodnotou z příspěvku atomu + inkrementu na vícenásobné vazby, kruhy nebo speciální skupiny at. dle strukt. vzorce  
Refraktometr (Zeissův, Abbeho)

IV. Optická otačivost - opticky aktivity látky

$$\alpha = f(\lambda, t, \text{látka}) \quad \alpha = f(\text{konec., rozpoušt.})$$

Specifická otačivost [K]

$$\text{kapaliny } [\alpha]_n^t = \alpha / (l \cdot \rho)$$

$$\text{roztoky } [\alpha]_n^t = 100 \cdot \alpha / (l \cdot c)$$

$l$  - délka kyryty (polarimetrické trubice)

$t$  - teplota,  $\rho$  - vlnorádélka světla (obvykle Na lampou)

$c$  - koncentrace látky (g / 100 ml roztoku)

$\alpha$  - úhel stocení roviny polarizovaného světla v kruhových stupních

$$\text{Molární otačivost } [M]_n^t = [\alpha]_n^t \cdot M / 100$$

dělení 100 - je uprava čísla

Polarimetr (Lippichův, Fricův, Laurentův)