Amit tudni kell a hétfői dolgozatra:

- elemi részecskék számolása: Y elem esetén: AZY; Z = p+; A = p+ + n0; ha atom: p+ = e-

ha kation: p+ > e-

ha anion: p+ < e-

- izotópeloszlás alapján átlagos relatív atomtömeget számolni: ha x1%-ban van jelen a természetben A1 relatív atomtömegű izotóp és x2%-ban A2 relatív atomtömegű izotóp, akkor az átlagos relatív atomtömeg: Ᾱ = x1×A1+x2×A2

- moláris tömeg: XzYw esetén M = z×AX + w×AZ; továbbá: M = m/n

- részecskeszám: N = n×NA, ahol NA = 6×1023 1/mol

- sűrűség: ρ = m/V

- gázok relatív sűrűsége: d = ρ1/ρ2 = M1/M2

- ideális gázok moláris térfogata: Vm = V/n

standardállapotban (25°C, 101325 Pa): Vm = 24,50 dm3

normálállapotban (0°C, 101325 Pa): Vm = 22,41 dm3

szobahőmérsékleten (20°C), 101325 Pa: Vm = 24,00 dm3

B komponens esetén:

- tömegtört: wB = mB/mössz. tömegszázalék: wB% = mB/mössz.×100

- térfogattört: φB = VB/Vössz. térfogatszázalék: φB% = VB/Vössz.×100

- anyagmennyiségtört: xB = nB/nössz. anyagmennyiségszázalék: xB% = nB/nössz.×100