

- 1) Jakou hmotnost v gramech má jeden atom hořčíku? (4,035.10⁻²³ g)
 - 2) Kolik molekul kyslíku je obsaženo v 5 l plynného O₂ (stand. podm.)? (1,344.10²³ g)
 - 3) Kolik molekul Br₂ je obsaženo v 5 ml kapalného bromu, je-li specifická hmotnost Br₂(l) = 3,12 . 10³ kg.m⁻³? (5,879.10²² molekul)
 - 4) Kolik % dusíku je obsaženo v dusičnanu amonném? (35% N)
 - 5) Určete vzorec látky obsahujícího 68,85% uhlíku, 4,92% vodíku a 26,23% kyslíku. (C₇H₆O₂)
-
- 1) Jakou hmotnost v gramech má jedna molekula methanu? (2,657.10⁻²³ g)
 - 2) Kolik atomů Zn je obsaženo v 10 g tohoto kovu? (9,208.10²² g)
 - 3) Kolik molekul je obsaženo ve 20g CO₂ a jaký objem za standardních podmínek toto množství plynu zaujímá? (2,737.10²³ molekul; 10,186 l)
 - 4) Kolik hmotnostních % Fe obsahuje Fe₃O₄ a kolik kg Fe lze teoreticky získat redukcí 1 tuny této sloučeniny? (72,36 %; 723,6 kg Fe)
 - 5) Určete empirický vzorec látky, která obsahuje 70,43% Pb, 10,53% P a 19,04% O. (Pb₂P₂O₇)