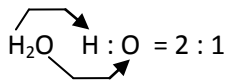


LECȚIA 3. Raport de atomi

Aplicație: În ce raport se găsesc atomii de hidrogen și oxigen în apă?



Dacă este cazul, numerele obținute se simplifică.

Exemplu: În ce raport de atomi se găsesc carbonul, hidrogenul și oxigenul în molecula de glucoză, $C_6H_{12}O_6$?

$$C : H : O = 6 : 12 : 6^{(2)} = 1 : 2 : 1$$

Deci, în general, **pentru o substanță de forma $A_xB_yC_z$, raportul de atomi este $A : B : C = x : y : z$.**

Aplicație: Determină raportul de atomi pentru următoarele substanțe:

1. CO_2
2. HCl
3. H_2SO_4
4. $Fe(OH)_3$
5. $Al_2(SO_4)_3$
6. benzen – C_6H_6
7. NH_4OH
8. $Cu(NO_3)_2$
9. Na_2CO_3
10. zahăr – $C_{12}H_{22}O_{11}$