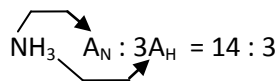


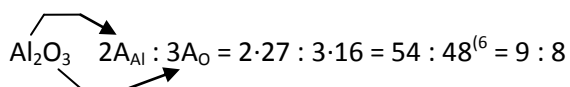
LECȚIA 4. Raport de masă

Aplicație: În ce raport de masă se găsesc azotul și hidrogenul în amoniac?



Dacă este cazul, numerele obținute se simplifică.

Exemplu: În ce raport de masă se găsesc aluminiul și oxigenul în oxidul de aluminiu?



Deci, în general, **pentru o substanță de forma $A_xB_yC_z$, raportul de masă este $xA_A : yA_B : zA_C$.**

Aplicație: Determină raportul de masă pentru următoarele substanțe:

1. CO_2
2. NaOH
3. CuSO_4
4. HNO_3
5. MgCl_2
6. NH_4NO_3
7. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
8. H_2O
9. CH_4
10. CaCO_3

Se dau: $A_C = 12$, $A_O = 16$, $A_{\text{Na}} = 23$, $A_H = 1$, $A_{\text{Cu}} = 64$, $A_N = 14$, $A_{\text{Mg}} = 24$, $A_{\text{Cl}} = 35,5$, $A_{\text{Ca}} = 40$, $A_P = 31$