

LECȚIA 7. Cantitatea de substanță compusă corespunzătoare unei anumite cantități dintr-un element

Raportarea se face la cantitatea de element dată.

Exemplu: Ce cantitate de AlCl_3 conține 54gAl?

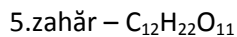
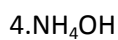
$$M_{\text{AlCl}_3} = A_{\text{Al}} + 3A_{\text{Cl}} = 27 + 3 \cdot 35,5 = 133,5\text{g/mol}$$

$$133,5\text{gAlCl}_3 \dots \dots \dots 27\text{gAl}$$

$$x \quad \dots \dots \dots 54\text{gAl}$$

$$x = \frac{133,5 \cdot 54}{27} = 267\text{gAlCl}_3$$

Aplicații: Calculează în ce cantități din substanțele de la punctele 1 – 5 se găsesc 10gH:



Se dau: $A_{\text{H}} = 1, A_{\text{O}} = 16, A_{\text{C}} = 12, A_{\text{Al}} = 27, A_{\text{N}} = 14$