

## LECȚIA 9. Aplicații recapitulative

I. Câți moli se găsesc în 32g  $\text{CuSO}_4$ ?

II. Câte grame reprezintă 10moli  $\text{HCl}$ ?

III. Pentru substanțele  $\text{Al}(\text{OH})_3$  și  $\text{BaCl}_2$  calculează:

- a) raportul de atomi;
- b) raportul de masă.

IV. Calculează compoziția procentuală pentru:

- a)  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$  în funcție de masa molară;
- b)  $\text{CuCl}_2$  în funcție de raportul de masă.

V. Calculează:

- a) Ce cantitate de S se găsește în 10 moli  $\text{SO}_2$ ;
- b) masa de amoniac în care se găsesc 42gN.

VI. Determină formula moleculară a substanței care conține 28,67%K, 1,47%H, 22,79%P. Denumeste substanța.

VII. Determină formula moleculară a substanței în care Al, S și O se găsesc în raport de masă 9 : 16 : 32. Denumeste substanța.

Se dau:  $A_{\text{Cu}} = 64$ ,  $A_{\text{S}} = 32$ ,  $A_{\text{O}} = 16$ ,  $A_{\text{H}} = 1$ ,  $A_{\text{Cl}} = 35,5$ ,  $A_{\text{Al}} = 27$ ,  $A_{\text{Ba}} = 137$ ,  $A_{\text{Fe}} = 56$ ,  $A_{\text{N}} = 14$ ,  $A_{\text{K}} = 39$ ,  $A_{\text{P}} = 31$