Școala Gimnazială Dacia,Tg –Mures

Disciplina : CHIMIE

Clasa a VII a A

Data :24.04.2020

Titlul lecției: **Aliaje-probleme**

Să se rezolve următoarea problemă pe caiet:

* Cuprul și aliajele lui stau la baza fabricării monedelor încă din antichitate.O monedă este confecționată dintr-un aliaj cu următoarea compoziție procentuală de masă: 82% Cu, 13% Zn și 5% Ni.Calculează numărul atomilor de zinc, cupru și nichel dintr-o monedă care are 6 g.

Indicații:Se dau mase atomice: Zn:65, Cu:64,Ni:59

100g aliaj ..............13g Zn

6g aliaj.....................x g Zn

$\frac{100}{6}=\frac{13}{x}$

x $= $0.78 g Zn

65g Zn...................6,022 ∙ 1023 atomi Zn

0,78 g Zn...........................y atomi Zn

y= 0,0722 ∙ 1023 atomi Zn

Rezolvați în mod asemănător pentru Cu și Ni.