Școala Gimnaziala Dacia,Tg –Mures

Disciplina : CHIMIE

Clasa a VIII a A

Data :24.04.2020

Titlul lecției : **BAZE-Fişă de lucru(2)**

1. Se dă schema:

Na + H2O → a + b

a + HCl→ d + e

a + CO2→ f + e

a + CuSO4→ j↓ + m

Se cere:

a) substanţele corespunzătoare literelor

b) să se scrie ecuaţiile reacţiilor chimice cuprinse în schemă

1. Cu ce cantitate de soluţie KOH c=10% ar trebui să reacţioneze 50 g de

soluţie FeCl3 de c= 25% pentru a obţine un precipitat brun roşcat Fe (OH)3?

Ce cantitate de precipitat se obţine?