Școala Gimnaziala Dacia,Tg –Mures

Disciplina : CHIMIE

Clasa a VIII a C

Data :20.03.2020

Titlul lecției : **Proprietățile chimice ale bazelor**

Completați în caiete:

1. **Reacția bazelor solubile cu oxizii acizi →Săruri + H2O**

CO2 + Ca(OH)2 =

1. **Reacția bazelor solubile cu unele săruri solubile →Baze insolubile + săruri noi**

NaOH + FeCl3 =

NaOH + CuSO4 =

NaOH + AlCl3  =

**3. Reacția bazelor solubile și insolubile cu acizii → Săruri și** **H2O**

a) Reacția bazelor solubile cu acizii

NaOH + HCl =

KOH + H2SO4  =

b) Reacția bazelor insolubile cu acizii

Fe(OH)3 + HCl =

Cu(OH)2 + HCl =

Al(OH)3 + HCl =

**4.Descompunerea unor baze(**la temperaturi foarte înalte)

Cu(OH)2→ CuO + H2O

* Hidroxizii alcalini nu se descompun