Școala Gimnaziala Dacia,Tg –Mures

Disciplina : CHIMIE

Clasa a VIII a A

Data :14.05.2020

Titlul lecției :Baze – proprietati chimice

Exerciții

1. Să se completeze ecuațiile reacțiilor chimice:

**Ca(OH)2 + HCl=**

**Ca(OH)2 + H3PO4 =**

**Cu(OH)2 + HCl =**

 **Fe(OH)3 + HCl =**

 **Al(OH)3 + HCl =**

**Ca(OH)2 + CO2 =**

**Ca(OH)2 + CuSO4 =**

**Ca(OH)2 + FeCl3 =**

**Ca(OH)2 + FeSO4 =**

1. Să se clasifice bazele de la exercițiul 1.

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