Școala Gimnaziala Dacia,Tg –Mures

Disciplina : CHIMIE

Clasa a VIII a A

Data :23.04.2020

Titlul lecției : **BAZE-Rezolvarea fişei de lucru**

1. Scrie ecuaţiile reacţiilor cuprinse în schemă cunoscând că:

**c**- potasa caustică**, g**- apa de var, **k**-precipitat brun-roşcat Fe(OH)3 ,**n**-precipitat albastru gelatinos Cu(OH)2, **s-** precipitat alb Al(OH)3 utilizat la obţinerea aluminei, **t**- gaz galben-verzui.

 a + b = c c + m = n↓ + l

 d +b = c + e ↑ c + j = k↓ + l

 i + b = g c + r = s↓ + l

 f + g = h↓ + b d + t =l

**a**=K2O; **b** =H2O; **c** = KOH; **d**= K; **e** = H2; **f** = CO2  **g**= Ca(OH)2; **h** = CaCO3; i = CaO;

 **j** = FeCl 3 ; **k**= Fe(OH)3; **l** = KCl ; **m** = CuCl2 ; **n**= Cu(OH)2  ; **r** = AlCl 3

**s** = Al(OH)3 ;**t** = Cl2;

K2O + H2O = 2KOH

2K + 2H2O = 2KOH + H2

CaO + H2O = Ca(OH)2

CO2 + Ca(OH)2 = CaCO3 + H2O

2KOH + CuCl2 = Cu(OH)2 + 2KCl

3KOH + FeCl 3 = Fe(OH)3 + 3KCl

3KOH + AlCl 3 = Al(OH)3 + 3KCl

2K + Cl2 = 2KCl

2. Clasifică toate substanţele cuprinse în schemă după rubricile tabelului:

|  |  |
| --- | --- |
| Substanţe simple | Substanţe compuse |
| Metale | Nemetale | Oxizi | Acizi | Baze | Săruri |
| K | H2 | K2O |  | KOH |  CaCO3 |
|  |  | CaO |  | Ca(OH)2 |  CuCl2 |
|  |  | CO2 |  | Fe(OH)3  |  FeCl 3 |
|  |  | H2O |  | Al(OH)3  | AlCl 3 |
|  |  |  |  | Cu(OH)2  |  KCl |
|  |  |  |  |  |  |