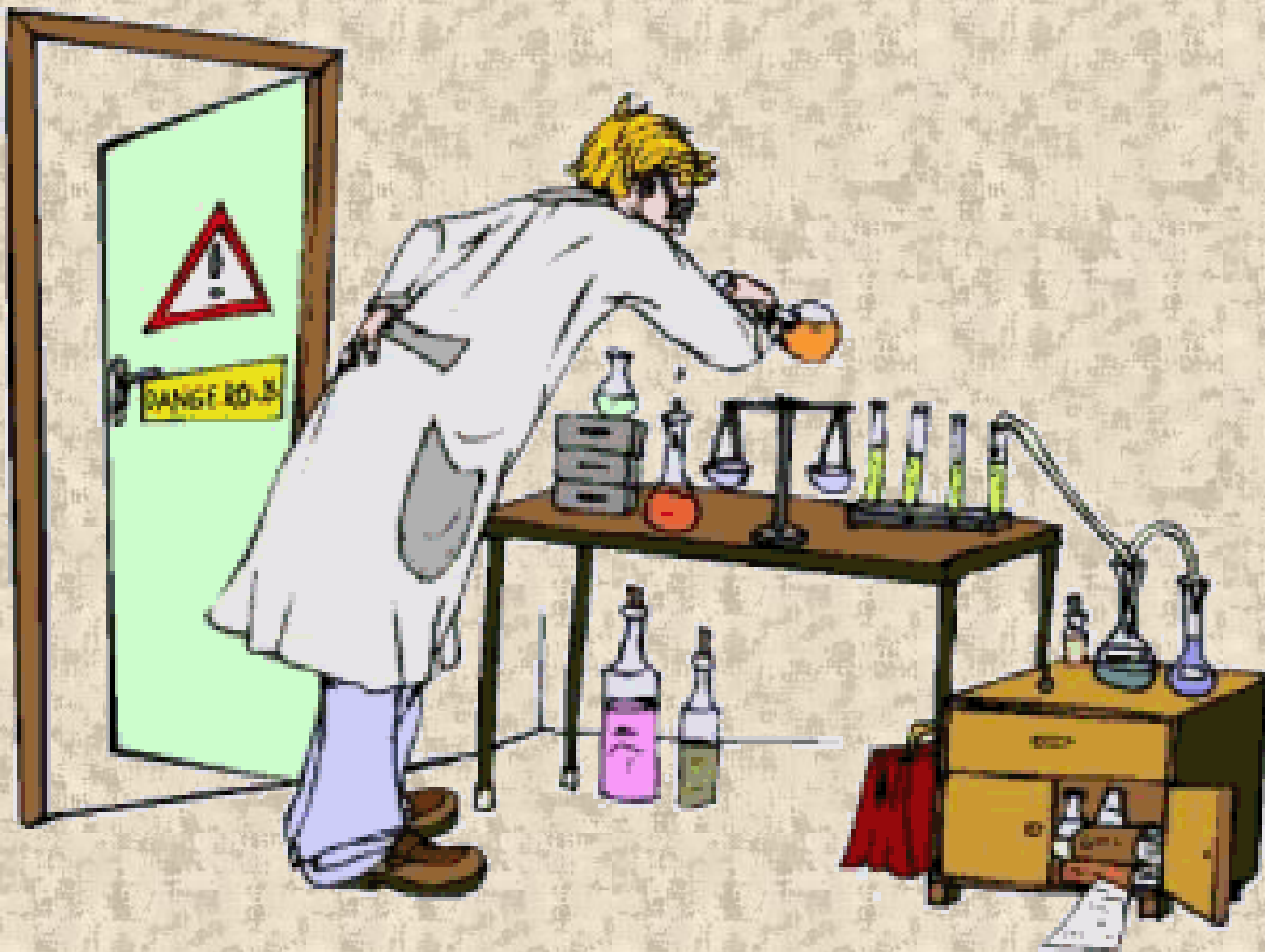




Cálculos Teóricos

Práctica 3



EQUIPO 3

Química Inorgánica

INTEGRANTES:

- Gómez Alfaro Katia
- Nataren Ruiz Diana Fabiola
- Pérez Martínez Janya Haideth
- Piña González Emily Ixmeni
- Santiago Pérez Emmanuel Isaías

PROFESORA:

María De Lourdes Nieto Peña

I. Preparación de Nitrato de cobre por oxidación del Cu metálico con ácido nítrico.

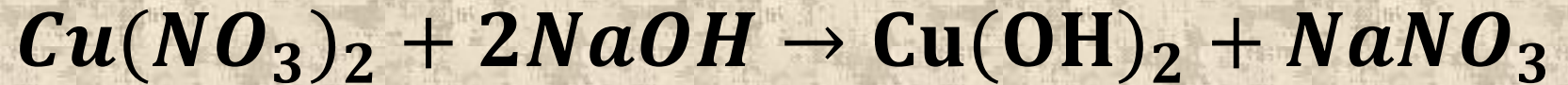
Reacción:



$$\begin{array}{ll} 3\text{mol}(63.546 \text{ gr/mol}) & \rightarrow 3\text{mol}(187.56 \text{ gr/mol}) \\ 190.638 \text{ gr} & \rightarrow 562.68 \text{ gr} \\ 0.1 \text{ gr de Cu} & \rightarrow \mathbf{0.295 \text{ gr de Cu}(\text{NO}_3)_2} \end{array}$$

II. Preparación de Hidróxido de cobre a partir del nitrato de cobre.

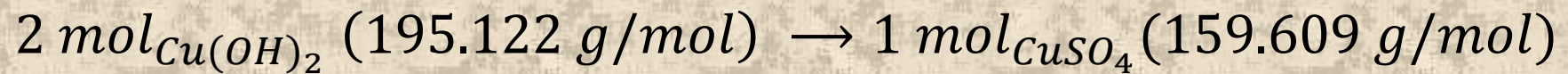
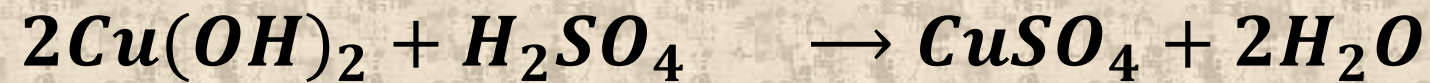
Reacción:



$$\begin{array}{lcl} 1 \text{ mol}(187.546 \text{ gr/mol}) & \rightarrow & 1 \text{ mol}(97.546 \text{ gr/mol}) \\ 187.546 \text{ gr/mol} & \rightarrow & 97.546 \text{ gr/mol} \\ 0.295 \text{ gr de Cu(NO}_3)_2 & \rightarrow & \mathbf{0.1535 \text{ gr de Cu(OH)}_2} \end{array}$$

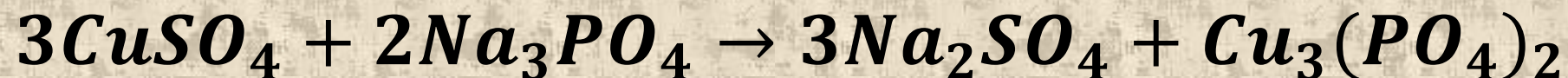
III. Preparación de Sulfato de cobre a partir del Hidróxido de cobre.

Reacción:



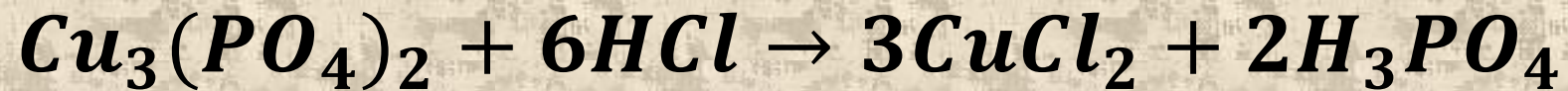
IV. Preparación de fosfato de cobre a partir del sulfato de cobre.

Reacción:



V. Preparación de cloruro de cobre a partir de fosfato de cobre.

Reacción:



VI. Recuperación del cobre metálico a partir del cloruro de cobre.

Reacción:

