* **Materiais**

-Sulfato de ferro (III) P.A

-Hexacianoferrato (II) de potássio P.A

-Béquer

-Balança analítica

-Pipeta volumétrica 5 mL

-Vidro de Relógio

-Kitassato

-Funil de Buchner

-Estufa

-Cubeta

-Espectrômetro uv-vis

* **Procedimento experimental**

Foram preparados 10 mL de uma solução de sulfato de ferro (III) na concentração de 0,2mol/L e uma solução de mesmo volume e concentração de Hexacianoferrato (II) de potássio K4[Fe(CN)6], foi pipetados 5 mL de cada solução em um béquer para formação do complexo Fe4[Fe(CN)6]3 .

Após a solução formada foi filtrada em um funil buchner o pigmento retido no papel de filtro foi transferido para um vidro de relógio e deixado em descanso na estufa a 70 graus celsius por 24 horas para secagem.

* **Caracterização**

Para caracterização das soluções foi realizada as medidas no espectrômetro de varredura Uv-Vis, em uma cubeta foram realizadas varredura das amostras dos reagentes cloreto de ferro(II) e hexaferrocianeto de potássio, e para caracterização do produto foram feitas outras duas soluções do produto uma diluída 5 vezes e uma diluída 10 vezes e realizada a varredura.