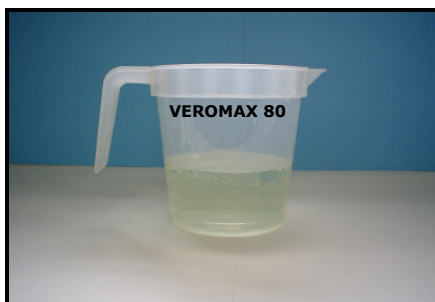


## DETERMINAÇÃO DO $\text{ClO}_2$ PELO MÉTODO IODOMÉTRICO - FOTOS PARA O PRODUTO DILUÍDO (DE 400 A 5.000 PPM)



1) Coletar amostra da **solução de VEROMAX 80** (produto diluído)



2) Num erlenmeyer de 250 ml colocar:

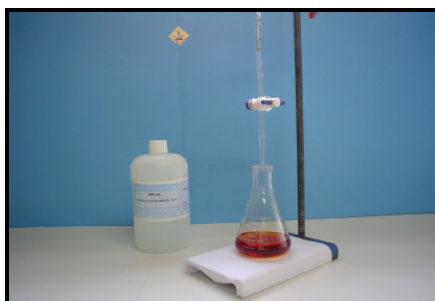
- 50 ml de água destilada
- 20 ml de Ácido Sulfúrico 1N
- 20 ml de solução de Iodeto de Potássio (solução = 40 g / L)

Temos a **solução reagente**.



3) Com uma pipeta volumétrica, pegar **2 ml** da **solução de VEROMAX 80** e colocar no erlenmeyer com a **solução reagente** (que imediatamente escurece).

Agitar o erlenmeyer, para obter uma solução homogênea, que é a **solução padrão**.



4) Com uma bureta de 10 ml, titular a **solução padrão** com Tiosulfato de Sódio 0,1N.

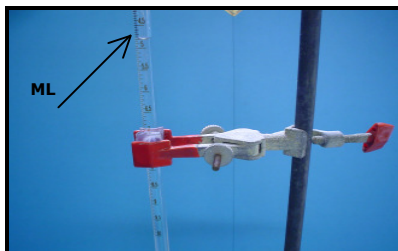


5) Colocar gota a gota do Tiosulfato, movimentando com atenção ...



6) ... parar assim que ocorrer a viragem da cor de amarelo claro para incolor.

7) Verificar quantos ml de Tiosulfato foram gastos até a viragem para incolor e calcular a concentração de  $\text{ClO}_2$  (em ppm) com a seguinte fórmula:



**Concentração de  $\text{ClO}_2$**

**ppm =**  
**ml x 2 x 8,4375 x 100**