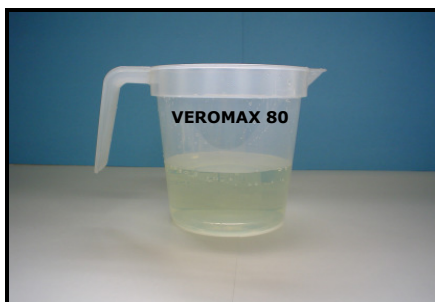


## DETERMINAÇÃO DO $\text{ClO}_2$ PELO MÉTODO IODOMÉTRICO - FOTOS



1) Coletar amostra de VEROMAX 80 (produto puro)



2) Com uma pipeta volumétrica, retirar 10 ml da amostra de VEROMAX 80 e colocar num balão volumétrico de 500 ml.



3) Completar o balão volumétrico (até o menisco = 500 ml) com água destilada e homogeneizar. Temos a [solução da amostra](#).



4) 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](#).



5) Com uma pipeta volumétrica pegar 5 ml da [solução de amostra](#) e colocar no erlenmeyer com a [solução reagente](#) (que escurece, ficando amarronzada). Temos a [solução padrão](#).



6) Agitar o erlenmeyer, para homogeneizar a [solução padrão](#).



6) Com uma bureta de 10 ml, titular a [solução padrão](#) com **Tiosulfato de Sódio 0,1N**.

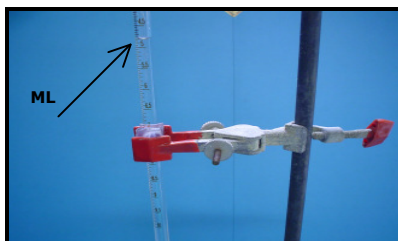


7) Colocar gota a gota do Tiosulfato, movimentando com atenção ...



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

9) 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 1.000**