



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA
QUÍMICA GERAL EXPERIMENTAL

NOMES:
TURMA:
PROFESSOR/MONITOR:

EXPERIÊNCIA Nº 10 – TITULAÇÃO ÁCIDO-BASE

- 1) Descreva microscopicamente e macroscopicamente o que ocorre no ponto de viragem.
- 2) Qual o volume de hidróxido de sódio 0,100 M necessário para neutralizar 20,00 mL de uma solução de ácido oxálico 0,100 M? Escreva a equação química da reação.
- 3) O que é padronizar uma solução? Por que é necessário padronizar a solução de hidróxido de sódio, preparada no item "A" do Procedimento Experimental?
- 4) Durante a sua titulação, uma gota do titulante permaneceu na parede do erlenmeyer, você acha adequado utilizar água destilada para "carregar" essa gota até o analito? Discuta.
- 5) Seu colega deixou cair hidróxido sobre a bancada, qual seria **a maneira mais adequada** para realizar ao descarte deste resíduo?
- 6) Calcule, usando seus dados experimentais, a percentagem em peso (título percentual) de ácido acético contido no vinagre analisado, compare com a concentração informada no rótulo do mesmo. Considerando que o valor obtido pelo seu experimento é o correto, qual é o erro % do valor publicado no rótulo. Obs.: Não se esqueça da diluição.