

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA
QUÍMICA GERAL EXPERIMENTAL

NOME:

TURMA:

PROFESSOR/MONITOR:

EXPERIÊNCIA N° 1: MEDIDAS E TRATAMENTOS DE DADOS

QUESTIONÁRIO:

- 1) Defina e dê exemplos para precisão e exatidão.
- 2) Explique detalhadamente por que, no experimento, realizado a água permanece líquida na temperatura abaixo de $0,0\text{ }^{\circ}\text{C}$ quando adicionado sal de cozinha (NaCl).
- 3) No item B do procedimento experimental da exp. 01 foi utilizada uma balança semi-analítica para realizar a calibração de uma proveta e uma pipeta volumétrica. A) Qual destes dois instrumentos você esperava que fosse mais preciso? Por quê? B) Qual dos dois instrumentos pelos seus cálculos a partir dos resultados experimentais possui maior precisão? Explique sua resposta, mostrando os cálculos? C) O resultado experimental está de acordo com suas suposições?
- 4) A partir do valor da densidade da água, sabe-se que $20,00\text{ mL}$ de água a 20°C possui uma massa de $19,97\text{ g}$. Comparando os resultados obtidos no item B do procedimento experimental, qual foi o instrumento de medida de volume mais exato? Explique sua resposta.
- 5) Qual a diferença entre $4,0\text{ g}$ e $4,00\text{ g}$. Qual é a diferença entre $0,03\text{ L}$ e 30 mL .
- 6) Defina EPI's. Quais são os EPI de utilização obrigatória nas aulas de Laboratório de Química.