# Relatório Experimento 01 – Desafio Volumetria

Lucas Scarlato Astur

Gabriel do Vale Rios

André de Marco Toyama

# Introdução:

Neste laboratório nos foi incumbida a tarefa de determinar experimentalmente a concentração de saturação do cloreto de sódio (NaCl) e nitrato de prata (AgNO3) em água destilada. Os procedimentos para obtenção dos resultados estão descritos nos tópicos a seguir.

# Procedimentos:

Primeiramente, foi observado que, a temperatura ambiente de 22ºC, a solubilidade máxima do NaCl era de aproximadamente **36,5g** a cada 100g de H2O. Foi então realizado os seguintes passos, em ordem:

* Pesagem de NaCl em uma balança até chegar ao valor de **36,540g;**
* Separar 100Mlde água, cuja densidade próxima de 1 nos da o valor de **100g;**
* Misturamos ambos em um Erlenmeyer até o máximo de NaCl se solubilizar na água;
* Acrescentamos um pouco a mais de água com o intuito de solubilizar praticamente por completo o precipitado restante de NaCl;

Uma vez feito os procedimentos descritos acima, optamos por determinar a concentração do cloreto de sódio evaporando a água e pesando o resíduo que, no caso, consistiria apenas de NaCl, executando os seguintes passos:

* Trocamos a solução do Erlenmeyer para o Béquer para minimizar a quantidade de água que se condensaria nas laterais do Erlenmeyer durante o processo de evaporação, já que a saída do Erlenmeyer é bem menor que sua base, tornando isso mais suscetível;
* Aquecemos a substância até o ponto de ebulição, e mantivemos sob aquecimento até que boa parte da água fosse evaporada;
* Pesamos o resultado na balança, descontando a massa do béquer limpo, que é igual a **45,45g.**

# Resultados Experimentais:

(TOY, AQUI COMENTA SOBRE OS RESULTADOS, FALA QUE PRO NACL FORAM 3 EXPERIMENTOS , NO AGNO3 FORAM UM SÓ, E O NITRATO DE PRATA TAVA CONTAMINADO COM NACL, O QUE NÃO FOI CULPA NOSSA). NOS 2 PRIMEIROS ENSAIOS DE NACL O RIOS PESOU QUANDO AINDA TINHA MUITA ÁGUA, ENTÃO O QUE ERA PRA DAR POR VOLTA DE 36,5 DEU 50-60 HAHAHA. NO TERCEIRO ENSAIO DE NACL ELE ACERTOU, DEU 33,4 OQ EH PERTO SUFICIENTE.

FALA TAMBÉM QUE PRO NITRATO DE PRATA ERA PRA DESCOBRIR A MASSA MOLAR (RIOS QUE ME FALO ISSO). ERAM PRA SER 3 EXPERIMENTOS TAMBEM MAS O RIOS E QUASE TODO MUNDO FIZERAM UM SÓ POR FALTA DE TEMPO.

VO TE MANDAR AS FOTOS COM TUDO OQ FOI ANOTADO PELO RIOS EM AULA, TEM TODOS OS DADOS LA, BEIJOS NO CORAÇÃO