

EXP 4. Determinação da concentração de uma solução de Nitrato de Chumbo, utilizando Técnicas Gravimétricas: Pós-lab

Nome: _____ No. USP _____

Nome: _____ No. USP _____

1) Gravimetria

	Volume da solução $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ (mL)	Massa (g) (bêquer + funil)	Massa (g) (bêquer + funil) + precipitado	Massa (g) precipitado
Teste 1				
Teste 2				

- 1) A partir da massa de PbSO_4 calcule a concentração (C) em g.L^{-1} e a concentração molar (mol.L^{-1}) para a solução de $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$.

Concentração da solução de nitrato de chumbo:

Teste 1: (g.L^{-1}) _____

Teste 2: (g.L^{-1}) _____

Teste 1: (mol.L^{-1}) _____

Teste 2: (mol.L^{-1}) _____

- 2) Indique qual o reagente limitante na parte 1(Gravimetria). Explique seu raciocínio.

2) Titulação gravimétrica

1) Complete a tabela e indique a concentração da solução de Na_2SO_4 fornecida em aula. Mostre os cálculos necessários, no espaço após a tabela.

	Volume (mL) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	Volume (mL) Na_2SO_4 concentração = (mol/L)	Número de mols Pb^{2+}	Concentração $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
Titulação 01				
Titulação 02				
Titulação 03				

2) Mostre a fórmula do indicador utilizado e do complexo de cor laranja formado com os íons Pb^{2+} .