

MODELAGEM DOS PROCESSOS DE DESCARGA EM ELETRODOS DE BATERIAS DE CHUMBO-ÁCIDO Patricio Rod

Patricio Rodolfo Impinnisi

rodolfo@lactec.org.b

Luis Felipe Siqueira

luistelipesiqueira@yahoo.com.l







APRESENTAÇÃO

- 1. Introdução
- 2. Modelo: Geometria
- 3. Modelo: Equações
- 4. Simulações
- 5. Resultados
- 6. Conclusões

SOMOS INOVADORES POR NATUREZA.

NOSSOS PESQUISADORES,
TÉCNICOS, ENGENHEIROS,
PROFESSORES,
CONSULTORES E
FUNCIONÁRIOS
ADMINISTRATIVOS
ESTÃO COMPROMETIDOS
COM A ÉTICA E O RESPEITO
ÀS PESSOAS
E AO AMBIENTE.















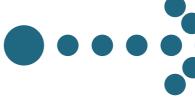
Mobilidade



Portabilidade

• • • • • • • Energias

Baterias



alternativas





Sistemas Complexos



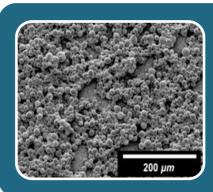




Difícil previsibilidade

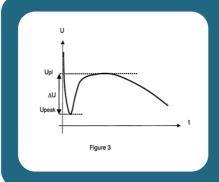
- Muitos mecanismos de degradação
- Falhas inesperadas

Baterias



Envolvem múltiplas físicas

- Descrições empíricas
- Aproximações



Análises demoradas

- Ensaios elétricos
- Análises químicas

Novas técnicas de análise: Impedância eletroquímica





O espectro de impedância eletroquímica contém todas as informações que podem ser extraídas do sistema por métodos lineares de perturbação elétrica

James Ross Macdonald





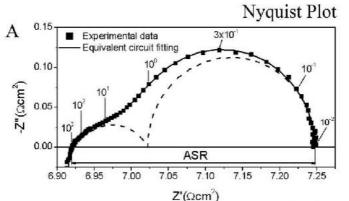
Matemática

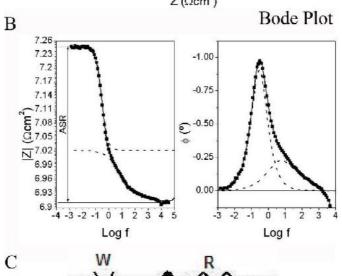
Eletroquímica

Impedância

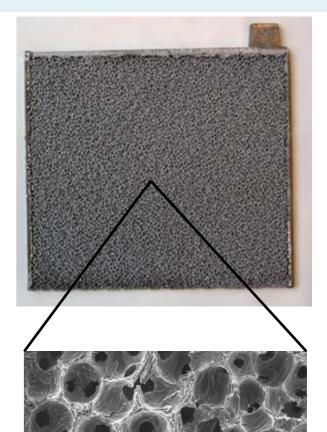
Física

Programação





CPE



Simples implementação

Unívocos?

Interpretação física?

Circuitos equivalentes

Modelos físicos

Física, química, matemática, etc.

Conhecimento multidisciplinar

Equações diferenciais acopladas





Comsol Multiphysics

1D



2D



3D



Distribuição de linhas de corrente

Efeitos de bordas

Evolução dos frentes de reação

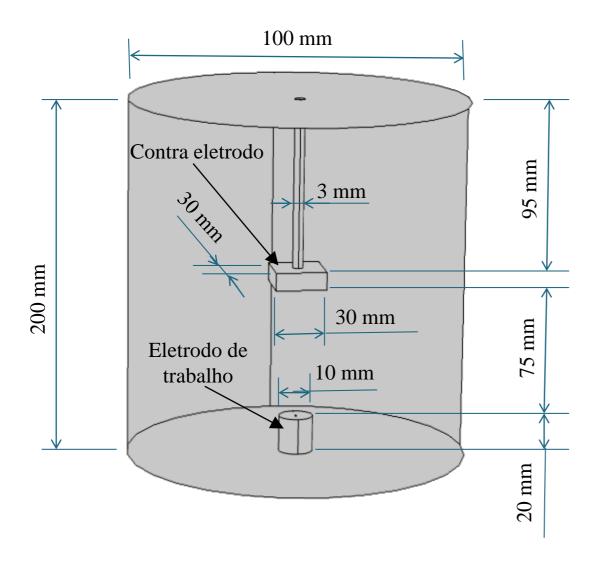
Distribuição de espessuras de filmes isolantes



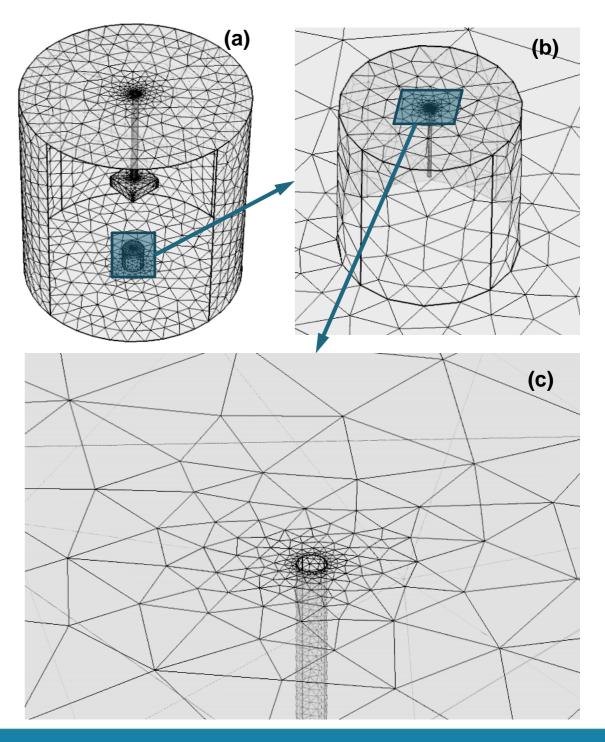
MODELO: GEOMETRIA



Modelo 3D



Malha 3D Tetraédrica





MODELO: EQUAÇÕES



Transporte

 $\boldsymbol{N}_{i} = -D_{i}\boldsymbol{\nabla}c_{i} - z_{i}u_{m,i}Fc_{i}\boldsymbol{\nabla}\phi_{l} + \boldsymbol{u}c_{i}$

Densidade de corrente

 $\mathbf{i}_{l} = F \sum_{i} z_{i} \left(-D_{i} \nabla c_{i} - z_{i} u_{m,i} F c_{i} \nabla \phi_{l} + \mathbf{u} c_{i} \right)$

Conservação da massa

 $\nabla \cdot \left(-D_i \nabla c_i - z_i u_{m,i} F c_i \nabla \phi_i \right) + \boldsymbol{u} \cdot \nabla c_i = R_{i,SRC}$

Conservação da carga

 $\nabla \cdot i_l = F \sum_i z_i R_{1,src} + Q_l$

Eletroneutralidade

 $\sum_{i} z_i c_i = 0$

Butler-Volmer

 $i = i_0 \left(e^{\frac{\alpha_a nF}{RT} \eta_S} - e^{-\frac{\alpha_c nF}{RT} \eta_S} \right)$

Condição de contorno

 $i_l = -\sigma_l \frac{\partial \phi_l}{\partial y} \Big|_{y=0} = f(\eta_s) \quad \mathbf{n} \cdot \mathbf{i_l} = 0 \quad \mathbf{n} \cdot \mathbf{i_s} = 0 \quad \mathbf{n} \cdot \mathbf{N_i} = 0$

Equações particulares

 $\eta_s = \phi_{s,ext} - \Delta \phi_{s,filme} - \phi_l - E_{eq}$

 $\Delta \phi_{s,filme} = i_{tot} R_{filme}$

 $R_{filme} = \frac{S_0 + \Delta S}{\sigma_{filme}}$

 $Pb + HSO_4^- \leftrightarrow PbSO_4 + H^+ + 2e^ H_2SO_4 4,6 M$

Distribuição de corrente e potencial: **Terciária**



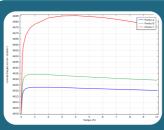
SIMULAÇÕES



Descarga potenciostática

20 mV

Eletrodo negativo



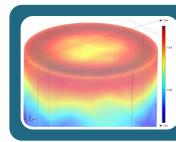
Gradientes de Concentração

- Regiões externas
- Regiões internas (poro)



Distribuição de Linhas de Corrente

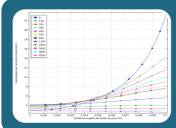
- Regiões externas
- Regiões internas (poro)



Efeitos de Borda

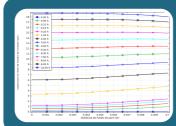
Concentração das linhas de corrente





Reação Zonal

- Formação da zona de reação
- Características



Evolução dos Filmes de Passivação

- Espessura do filme em função do tempo
- Distribuição de espessuras

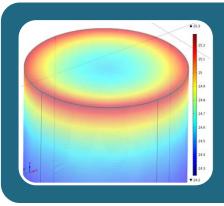




RESULTADOS

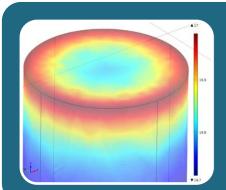


Efeito de Borda



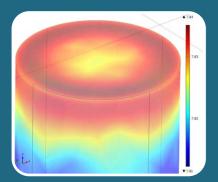
Tempo: 0 segundos

 Concentração de linhas de corrente preferencialmente nas bordas A cor representa a densidade de linhas de corrente maior = vermelho menor = azul



Tempo: 60 segundos

- Formação de filme de PbSO₄
- Crescimento do filme



Tempo: 600 segundos

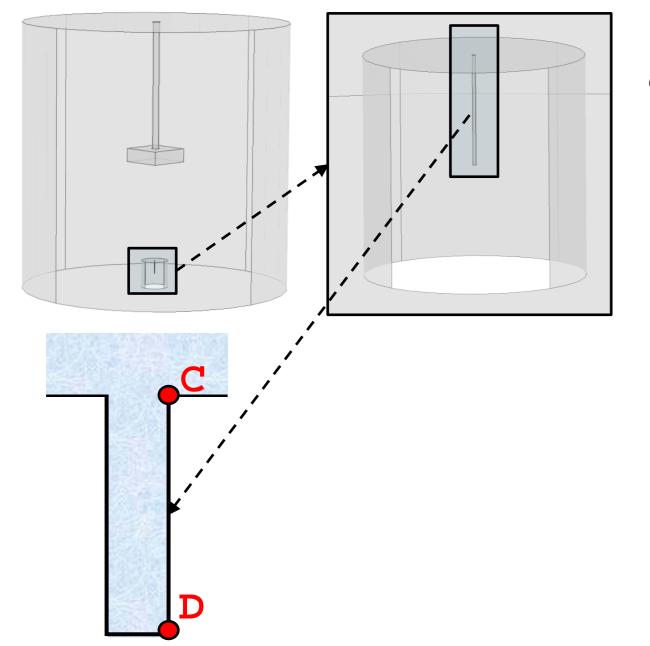
- Uniformização das linhas de corrente
- Distribuição de espessuras do filme



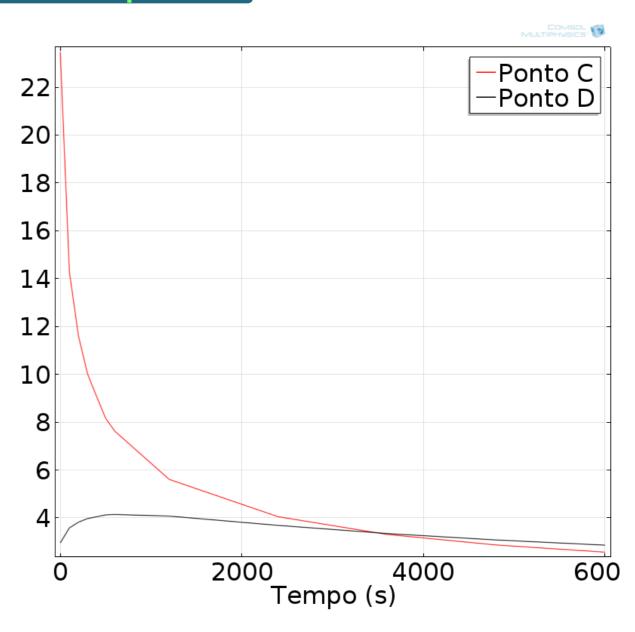
RESULTAROS



Reação Zonal em pontos interiores do poro



Densidade de corrente total (A/m²)

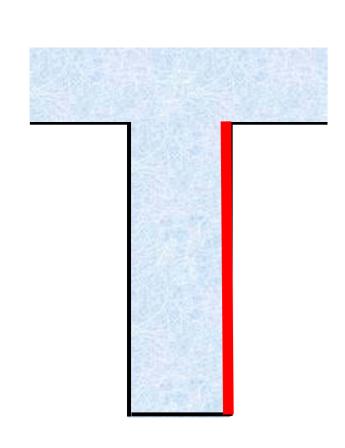




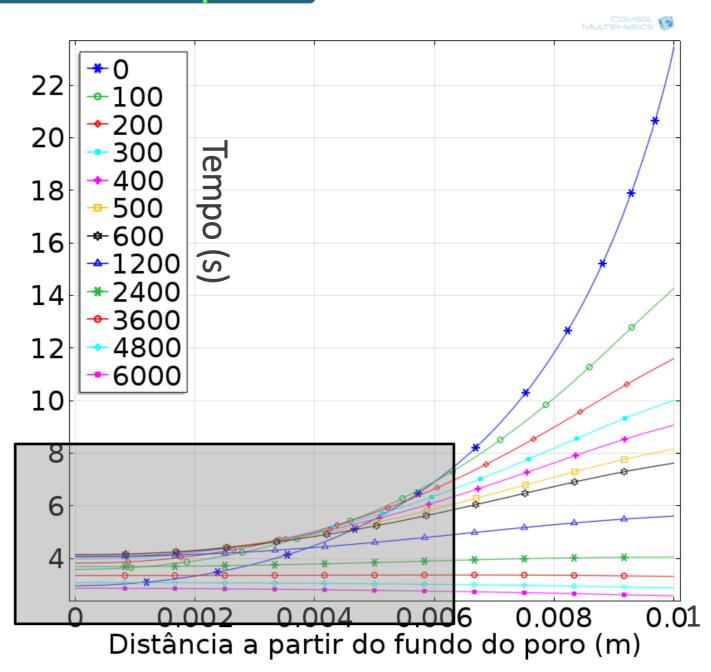
RESULTAROS



Reação Zonal na lateral interior do poro



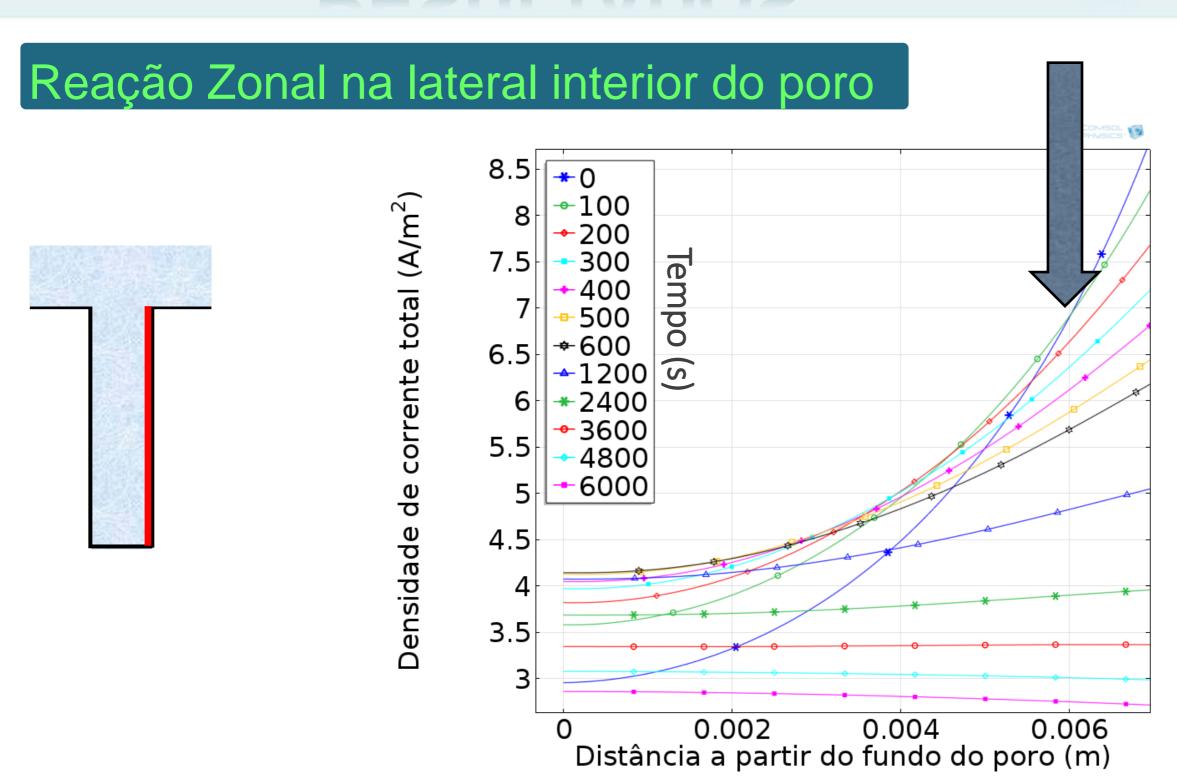






RESULTAROS







CONCLUSÕES



Principais pontos de destaque:

- ✓ Foi desenvolvido um modelo 3D que inclui a formação de um filme isolante (PbSO₄)
- ✓ O modelo permitiu observar e identificar fenômenos como:
 - o efeito de bordas
 - a formação da reação zonal e suas causas
 - e fenômenos relacionados à presença de poros
- ✓ Apesar do modelo ser inerentemente simples, a complexidade que se observa vem do acoplamento de diferentes fenômenos
- ✓ Aprimoramentos simples: inserir outros íons e reações (paralelas), incluir o eletrodo positivo, configurar descargas galvanostáticas e cargas
- ✓ Aprimoramentos difíceis: filme heterogêneo, distribuição e fechamento de poros (malha deformável), inserir fases gasosas e seu transporte

