

Erratas referentes à tese de doutorado do aluno **Marcio E. Vidotti Miyata**, de título: Síntese e caracterização de eletrodos modificados por nanopartículas, visando materiais eletrocromicos de alto desempenho, sob a orientação da Prof^ª. Dra. Susana I. Córdoba de Torresi.
Tese defendida em 23/08/2007

Nomenclaturas utilizadas

Ni(OH)₂ – Hidróxido de Níquel

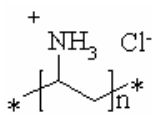
Co(OH)₂ – Hidróxido de Cobalto

HRTEM – Microscopia Eletrônica de Transmissão de Alta Resolução

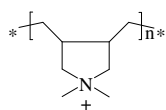
MEV – Microscopia Eletrônica de Varredura

AFM - Microscopia de Força Atômica

LbL – Imobilização por camadas eletrostáticas



PAH - poli(hidrocloroeto de alilamina)



PDDA - poli(cloreto de dialildimetilamônio)

XDR – Difração de Raios X

IV – Espectroscopia no Infravermelho

EPD – Deposição Eletroforética

Δ%T – Variação de transmitância, contraste

Página 14.

Onde está escrito: “Dessa forma, a pesquisa em nanopartículas...”

Trocar por: “Dessa forma, a pesquisa em nanopartículas é bastante abrangente, a grande área superficial obtida por estes materiais, **além** dos efeitos quânticos de tamanho...”.

Onde está escrito: “O processo sol-gel envolve...”

Trocar por: “A síntese de nanopartículas empregando o processo sol-gel envolve...”

Página 24.

Erratas referentes à tese de doutorado do aluno **Marcio E. Vidotti Miyata**, de título: Síntese e caracterização de eletrodos modificados por nanopartículas, visando materiais eletrocromicos de alto desempenho, sob a orientação da Prof^ª. Dra. Susana I. Córdoba de Torresi.

Tese defendida em 23/08/2007

Onde está escrito: “Todos os polímeros condutores são potencialmente...”

Trocar por: “Uma grande parte dos polímeros condutores possui propriedades eletrocromicas”.

Página 31.

Onde está escrito: “Usualmente, a fase β (II) / β (III) representa o material clássico...”

Trocar por: “Usualmente, a fase β (II) / β (III) representa o material clássico na aplicação em baterias comerciais, entretanto, o α -Ni(OH)₂ por possuir uma maior desordem e distanciamento entre as lamelas, possui melhores propriedades eletroquímicas se comparada à fase β [134-135], uma vez que desta forma há uma maior exposição dos sítios ativos do hidróxido além da facilidade de difusão iônica.”.

Página 34.

Objetivos:

Pelos parágrafos acima descritos torna-se de grande interesse a modificação de eletrodos eletrocromicos por nanoestruturas, fato que proporcionou um novo e promissor estímulo à área de eletrocromismo. Aliado a este fato a pesquisa na síntese e caracterização de nanoestruturas de hidróxido de níquel, onde o desenvolvimento deste material pode ser de grande interesse em outras áreas da ciência e tecnologia, como no estudo de baterias secundárias, eletrocatalise, sensores químicos, além é claro do eletrocromismo. Também até então não são encontrados em literatura trabalhos que mencionem a adição de aditivos a estruturas nanométricas.

Também objetivamos o estudo de diferentes técnicas de adsorção de nanomateriais, como casting, deposição por camadas eletrostáticas e deposição eletroforética, podendo cada uma destas ser aplicada a determinada situação de interesse.

Página 36.

Onde está escrito: “... A saída do sinal PDA 1 foi distribuída à entrada analógica...”

Trocar por: “A saída do sinal do PDA 1 foi **conectada** à entrada analógica...”

Página 37.

Onde está escrito: K_{PS}

Trocar por K

Página 38.

Onde está escrito: “... onde dois ITOs foram paralelamente...”

Trocar por: “... onde dois substratos condutores transparentes (ITO) foram paralelamente dispostos a diferentes distâncias...”

Erratas referentes à tese de doutorado do aluno **Marcio E. Vidotti Miyata**, de título: Síntese e caracterização de eletrodos modificados por nanopartículas, visando materiais eletrocromicos de alto desempenho, sob a orientação da Prof^a. Dra. Susana I. Córdoba de Torresi.
Tese defendida em 23/08/2007

Página 39.

Onde está escrito “... a reação global do para redox...”

Trocar por: “ a reação global do par redox...”

Página 42.

Adicionar ao fim do último parágrafo: “A diferença encontrada nestes valores está relacionada com o fato que a forma NiOOH possui uma maior condutividade elétrica que a forma reduzida Ni(OH)₂.”

Página 44.

Adicionar ao parágrafo: “ ... da matriz do hidróxido, uma vez que filmes mais espessos possuem um maior caminho difusional para o íon potássio.”

Página 64.

Retirar a expressão “... porém não de forma linear.”

Página 83.

Legenda: corrigir o valor para 20% de cobalto.

Página 85.

Onde está escrito: “Foi verificado que maiores tempos de síntese...”

Trocar por: “Como descrito anteriormente, foi verificado que maiores tempos de síntese ultrassônica”.

Página 96.

Onde está escrito: “com o pico anódico em 0,33 V”

Trocar por: “com o pico catódico em 0,33 V”.

Página 124.

Legenda, acrescentar: “(A) e (B) em diferentes ordens de magnitude.”