ERRATA: Nara Alexiou Zacarias

Tese de doutorado: “Redução de oxigênio molecular em soluções aquosas através da metodologia de modificação de eletrodos”, aluna Nara Alexiou Zacarias, defendida dia 27.09.2007.

Página 7 – 3º parágrafo – “levando à formação de $\text{HO}_2^\cdot$ e H_2O_2 ”

Página 7 – 5º parágrafo – “que sugere um aumento do $\log t_{1/2}$ ”

Página 9 – 2º parágrafo - “o íon superóxido é reduzido a *íon* hidroperoxila”

Página 9 – 3º parágrafo – “-0,43 V vs. *EPH*”

Página 12 – 3º parágrafo – “usado em solventes apróticos *e/ou* soluções aquosas”

Página 26 – 2º parágrafo – “redução de oxigênio sobre outros eletrodos *e* com outros surfactantes”

Página 34 – 2º parágrafo – a técnica de cronoamperometria não foi utilizada.

Página 41 – 4º parágrafo – “o potencial de circuito aberto do eletrodo pré-*catodizado*”

Página 41 – 6º parágrafo – “Embora a reação (77) seja plausível”

Página 48 – as figuras 10 e 11 são originárias da referência – “Instrumental Methods in Electrochemistry”, Ellis Horwood Series in Physical Chemistry, por Southampton Electrochemical Group, Prentice Hall, January 1988

Página 51 – 4º parágrafo – as técnicas de cronopotenciometria e análise por UV-Vis não foram usadas

Página 59 – equações apresentadas – R é a constante dos gases

Página 69 – 4º parágrafo – “*Admitir* que a densidade de átomos sobre a superfície”

Página 75 – 1º parágrafo – “aumenta 14 x a *espessura*”, além disso, é necessário salientar que a técnica de EIS não é a causadora das modificações observadas nos voltamogramas da figura 27.

ERRATA: Nara Alexiou Zacarias

Página 79 – **Figura 29**, o modelo apresentado nessa figura e aplicado aos cálculos subsequentes não é válido. Favor considerar o modelo da figura 28.

Página 82 – **Equação 92** não foi aceita pela banca como válida.

Página 84 – última frase – se há penetração de moléculas de água na monocamada, o efeito na resistência é no sentido de aumentá-lo, portanto a frase está formulada ao contrário.

Página 85 – Se as monocamadas permitissem entrada de moléculas de água, o efeito na capacitância seria no sentido de aumentá-la, portanto a frase está formulada ao contrário.

Página 86 – 2º parágrafo – além do eletrodo ficar polarizado, os valores de Cdl citados indicam um valor normalmente apresentado por um metal livre de monocamadas.

Página 87 – **Figuras 33 e 34** – o eixo y correto é: $(1/R_{ct} + 1/R_{SAM})/\Omega^{-1}$

Página 87 – última frase – o fato da queda da capacitância deve ser algum efeito de CMC não verificado neste estudo. Quanto mais compridas as moléculas da monocamada, a desorganização dentro da monocada deveria ser mais lenta, o contrário do formulado.

Página 97 – **Figura 39** – Eixo y à esquerda: ângulo de fase/graus, eixo y à direita: módulo da impedância/ Ω