

ERRATA

Onde se lê ponte de hidrogênio (pg. 22) o correto é ligação de hidrogênio.

Onde se lê íon metálico (pg. 23) o correto é centro metálico.

Onde se lê um quelato (pg. 25) o correto é dois quelatos.

Onde se lê atômica (pg. 40) o correto é cristalográfica.

Onde se lê a limite (pg. 40) o correto é o limite.

Onde se lê apresenta (pg. 49) o correto é presente.

Onde se lê gerar (pg. 49) o correto é gere.

Onde se lê três partes (pg. 50) o correto é duas partes.

Onde se lê obtidas da Aldrich (pg. 52) o correto é compradas da Aldrich.

Onde se lê $C_{21}H_{18}N_2O_2$ (pg. 55) o correto é $C_{21}H_{15}N_3 \cdot H_2O$.

Onde se lê (PF_6) (pg. 61) o correto é PF_6^- .

Onde se lê $(Cl)_2$ (pg. 61) o correto é Cl^- .

No último parágrafo da pg.62 onde se lê:

“A funcionalização do dióxido de titânio foi obtida pela imersão dos filmes de TiO_2 em uma solução metanólica de CM β CD (carboxi-metil- β -ciclodextrina) com concentração de $1,0 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}$ por 12 h.”

O correto é:

“A funcionalização do dióxido de titânio foi obtida pela imersão dos filmes de TiO_2 em uma solução metanólica de CM β CD (carboxi-metil- β -ciclodextrina) com concentração de $1,0 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}$ por 12 h sem agitação.”

No último parágrafo da pg.63 onde se lê:

“A solução de ácido polivanádico, alaranjada quando recém preparada,”

O correto é:

Aline Moreno C. Assumpção

“A solução de ácido polivanádico, formada na coluna apresenta coloração alaranjada quando recém preparada,”

Onde se lê 2 ou 24 horas (pg. 64) o correto é 2 a 24 horas.

Onde se lê geladeira (pg. 64) o correto é freezer.

No último parágrafo da pg. 65 onde se lê:

“Os espectros de ressonância magnética nuclear (RMN) foram obtidos em um espectrômetro Varian 300 MHz modelo INOVA 1”

O correto é:

“Os espectros de ressonância magnética nuclear (RMN) foram obtidos em um espectrômetro Varian 300 MHz modelo INOVA 1 da Central Analítica do Instituto de Química da Universidade de São Paulo (USP)”

Onde se lê versão 7 (pg. 67) o correto é versão 7.5.

No segundo parágrafo da pg. 70 onde se lê:

“Os difratogramas de raios-X foram obtidos em um difratômetro de raios-X para pó, Rigaku Miniflex”

O correto é:

“Os difratogramas de raios-X foram obtidos em um difratômetro de raios-X para pó, Rigaku Miniflex do Laboratório de Química Inorgânica Sintética e Estrutural - Bioinorgânica e Metalofármacos,”

Onde se lê ligação covalente (pg. 72) o correto é ligação coordenativa.

Na pg. 72 para o cálculo do espectro de massa teórico foi utilizado o programa isopro 3.

No primeiro parágrafo da pg. 82 onde se lê:

“A **tabela 5** apresenta os valores dos deslocamentos de coordenação dos complexos $[\text{Fe}(\text{R-tpy})_2]^{2+}$ e do $[\text{Fe}(\text{R-tpy})_2]^{2+}$.”

O correto é:

“A **tabela 5** apresenta os valores dos deslocamentos de coordenação dos complexos $[\text{Fe}(\text{R-tpy})_2]^{2+}$ e do $[\text{Fe}(\text{tpy})_2]^{2+}$.”

Na tabela 5 (pg. 82) os valores de deslocamento químico da primeira linha da tabela são referentes ao próton 6.

Na primeira linha da tabela 6 (pg. 86) onde se lê KBr o correto é v OH (H_2O).

Onde se lê na seguinte, seção 4.8 (pg. 88) o correto é na seção 4.8.

Onde se lê as obtenção (pg. 93) o correto é a obtenção.

No primeiro parágrafo da pg. 98 onde se lê:

“O cálculo dos orbitais moleculares dos quatro complexos foi realizado pelo método ZINDO/S.”

O correto é:

“O espectro eletrônico teórico dos quatro complexos foi realizado pelo método ZINDO/S.”

No parágrafo da pg. 103 onde se lê:

“as tendências e as diferenças das transições são dadas com maior exatidão do que os valores absolutos.”

O correto é:

“os valores relativos são mais precisos que os valores absolutos.”

Onde se lê redução dos complexos (pg. 111) o correto é redução dos ligantes substituídos.

No primeiro parágrafo da pg. 111 onde se lê:

“com isso a energia dos orbitais LUMO dos complexos com grupos substituintes aromáticos é mais baixa que a do complexo $[\text{Fe}(\text{tpy})_2]^{2+}$.”

O correto é:

“com isso a energia do gap HOMO-LUMO dos complexos com grupos substituintes aromáticos é mais baixa que a do complexo $[\text{Fe}(\text{tpy})_2]^{2+}$.”

No primeiro parágrafo da pg. 112 onde se lê:

“Os três complexos apresentaram resultados análogos com seus potenciais de redox”

O correto é:

“Os três complexos apresentaram resultados análogos com seus potenciais redox”

No terceiro parágrafo da pg. 112 onde se lê:

“transferência de carga do metal ligante (TCML)”

O correto é:

“transferência de carga metal ligante (TCML)”

Onde se lê como β -CD (pg. 122) o correto é com β -CD.

No primeiro parágrafo da pg. 125 onde se lê:

“As constantes $K_{1,2}$ e $K_{1,2}$ calculadas para o complexo $[\text{Fe}(\text{titpy})_2]^{2+}$ baseado na variação espectral da banda em 285 nm foram 748 e $6 \text{ mol}^{-1} \cdot \text{L}^{-1}$. Os valores de $K_{1,2}$ e $K_{1,2}$ do complexo $[\text{Fe}(\text{phtpy})_2]^{2+}$ calculadas considerando a variação espectral em 285 nm foram 80 e $5 \text{ mol}^{-1} \cdot \text{L}^{-1}$. Para o complexo $[\text{Fe}(\text{Br-phtpy})_2]^{2+}$ $K_{1,1}$ igual a 593 e $K_{1,2}$ $206 \text{ mol}^{-1} \cdot \text{L}^{-1}$.”

O correto é:

“As constantes $K_{1:1}$ e $K_{1:2}$ calculadas para o complexo $[\text{Fe}(\text{titpy})_2]^{2+}$ baseado na variação espectral da banda em 285 nm foram 748 e 6 mol.L^{-1} . Os valores de $K_{1:1}$ e $K_{1:2}$ do complexo $[\text{Fe}(\text{phtpy})_2]^{2+}$ calculadas considerando a variação espectral em 285 nm foram 80 e 5 mol.L^{-1} . Para o complexo $[\text{Fe}(\text{Br-phtpy})_2]^{2+}$ $K_{1:1}$ igual a 593 e $K_{1:2}$ 206 mol.L^{-1} ”.

Onde se lê a acredita-se (pg. 139) o correto é acredita-se.

No segundo parágrafo da pg. 140 onde se lê:

“Os dados apresentados na **tabela 17** indicam que a distância entre as lamelas com os complexos intercalados não varia significativamente.”

O correto é:

“Os dados apresentados na **tabela 17** indicam que a distância entre as lamelas com os complexos intercalados são similares.”

No segundo parágrafo da pg. 156 onde se lê:

“Esta intensificação decai exponencialmente a partir da superfície e a formação dos pares iônicos, sugeridos, pode sugerir que os complexos estão “trapeados” nos *hot spots* das partículas.”

O correto é:

“Esta intensificação decai exponencialmente a partir da superfície e a formação dos pares iônicos sugere que os complexos estão “trapeados” nos *hot spots* das partículas.”

Onde se lê UV-A (pg. 165) o correto é UV.

