

Instituto de Química- USP
Vanessa Roberta Rodrigues da Cunha
Orientadora: Vera Regina Leopoldo Constantino
Dissertação de Mestrado

“Intercalação de fármacos com atividade antiinflamatória (ácido mefenâmico e piroxicam) em hidróxido duplo lamelar”

Errata

1. Abstract: 1° parágrafo- 2° linha: carrier
2. Abstract: 1° parágrafo- 4° linha: ...LDH of Mg²⁺ and Al³⁺ composition.
3. Abstract: 2° parágrafo: 2° linha: show
4. Abstract: 3° parágrafo: 1° linha: hybrid
5. página 22- 7° linha: Isso ocorre devido à dificuldade encontrada para essas partículas sofrerem exocitose.
6. página 29- 4° linha: Os pontos de ulceração encontrados na superfície do estômago foram cerca de 0,401% ± 0,100% para a indometacina livre enquanto apenas ¼ dos ratos tratados com HDL-indometacina apresentaram cerca de 0,106% ± 0,033%, indicando o desempenho superior dos materiais intercalados. Para verificar se esses resultados foram favoráveis...
7. página 29- 9° linha: Esses resultados podem estar relacionados com a presença do HDL-carbonato que tem propriedades antiácidas, na mistura física.
8. página 36- 2° linha: H₂O
9. página 43- Item III.2.2.- 3° parágrafo- 3° linha: O eletrodo de vidro utilizado para monitorar o pH foi colocado na terceira boca.
10. página 49- Item III.3.- 3° parágrafo- 1° linha: Inicialmente 150 mL de HCl aproximadamente 0,01 mol/L (pH=1,8) foram adicionados em um tudo de vidro de 200 mL imerso no banho termostaticado do dissolutor à temperatura constante de 37°C.
11. página 74- 1° linha: Isso pode indicar que há mais ânions mefenamato presente na segunda amostra devido à sobreposição ou aumento da intensidade das bandas do orgânico em relação ao v M-O da lamela.
12. página 76- 6° linha: O sal mefenamato de sódio sofre decomposição a partir de 260°C, enquanto que o composto Mg₃Al.3mef-24h-rec permanece estável até 230°C e Mg₃Al.3mef-24h-cop até 245°C.
13. página 80- 2° parágrafo- 2° linha: Isso indica que o íon mefenamato está em um ambiente diferente em relação às demais amostras.

14. página 89- 1º parágrafo- 2º linha: Os materiais híbridos formados apresentam bandas características do composto orgânico como as bandas largas referentes ao $\nu_{as}COO^-$ em 1573-1578 cm^{-1} e ao ν_sCOO^- 1371-1379 cm^{-1} .

15. página 99- 1º linha: 6 h

16. página 99- 2º linha: amostra

17. página 109- 1º parágrafo- 4º linha: Isso parece sugerir que essa banda não é do $\nu_{as}CO$, mas do modo $\nu_3CO_3^{2-}$ que é ativo no Raman, mas apresenta baixíssima intensidade.

18. ANEXO G: Educação: Colégio Positivo- Praia Grande