



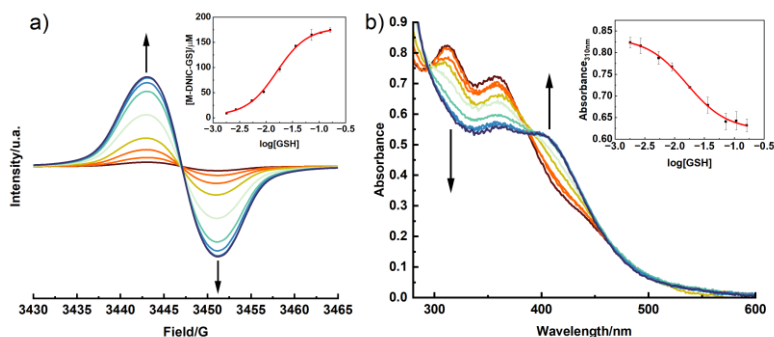


Figura 1 – (a) Espectros de EPR e (b) UV-vis para DNIC-GS sintetizados a partir de NO adquirido em diferentes concentrações de GSH. Inserte: Gráfico de (a) concentração M-DNIC-GS e (b) absorbância a 310 nm versus logaritmo da concentração de GSH.

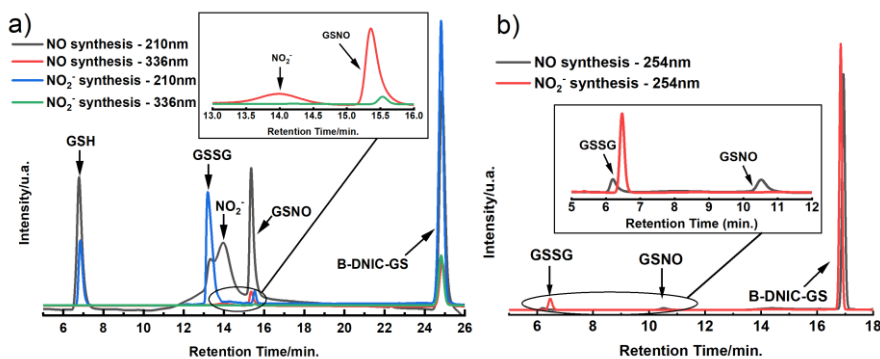


Figura 2 - (a) Cromatogramas para DNIC-GS sintetizados com NO ou  $\text{NO}_2^-$ , a 210 e 336 nm, usando um método de separação com metanol. (b) Chromatogramas para DNIC-GS sintetizados com NO ou  $\text{NO}_2^-$  a 254nm usando um método de separação com acetonitrila.

redutora ( $0,65 \pm 0,06$  GSSG e  $6,29 \pm 0,37$  GSH por mol de B-DNIC) do que o obtido pelo método 2 ( $2,97 \pm 0,01$  GSSG e  $2,38 \pm 0,004$  GSH por mol de B-DNIC-GS). A concentração de B-DNIC, analisada por UV-vis, não mostrou decaimento relevante por 20 dias. A concentração de M-DNIC, analisada por EPR, apresentou um decaimento paralelo à oxidação de GSH em ambas as sínteses.

## Conclusões

A síntese utilizando  $\text{NO}_2^-$  apresentou maior relação GSSG/GSH quando comparada com a síntese utilizando NO. Após serem sintetizadas, as espécies B-DNIC mostraram-se estáveis por 20 dias, enquanto o M-DNIC decai paralelamente à oxidação de GSH em ambas as sínteses. A identificação e quantificação do

GSNO fortalecem o mecanismo proposto na referência 1.

## Agradecimentos

Programa unificado de bolsas (PUB), CAPES (nº 88887.951179/2024-00), FAPESP (nº 2019/17483-0, 2021/11225-0, 2022/11354-7 e 2024/08940-7).

## Referências

- [1] Truzzi, D. R.; Augusto, O.; Iretskii, A. V.; Ford, P. C. Inorg. Química, 58 (19), 13446–13456 (2019).
- [2] Oliveira, R. R.; Kubrina, L. N.; Oliveira, V. O.; Oliveira, V. L.; Vanin, A. F. Óxido Nítrico, 35, 110–115 (2013).
- [3] Medeiros, N. M.; Garcia, F. A.; Truzzi, DR Dalton Trans., 53 (5), 1951–1955 (2024).