Conclusion et perspectives

Les nanoparticules utilisées dans cette recherche sont les NP d'oxyde de fer et plus spécifiquement la magnétite Fe_3O_4, qui entraine une perturbation des paramètres de stress oxydant qui diffère en fonction de la dose d'administration.

Nous avons étudié l'effet de l'oxyde de fer Fe_3O_4 sur les métabolites du foie tels que les protéines, glucides et lipides et aussi sur les paramètres de stress enzymatique et non enzymatique (GPx, GST, Catalase, MDA et GSH), et aussi nous avons étudiées l'effet de protection de diféruloyl méthane contre cette toxicité.

Notre objectif était de savoir si l'évaluation de l'hépatotoxicité et le stress oxydative induit par l'oxyde de fer et la relation entre l'hépatoprotéction et la curcumine. À la lumière des résultats obtenus on peut résumer que :

- Une perturbation au niveau des métabolites hépatiques, par l'augmentation de taux de glucides et lipides et une diminution de taux de protéines par rapport au témoin
- L'activité enzymatique de glutathion-S-transférase et glutathion peroxydase est augmenté sous l'effet de l'oxyde de fer par contre, il entraine une diminution de l'activité enzymatique de catalase, Ainsi que une diminution du marqueur de peroxydation lipidique (MDA) et augmentation de teneure en(GSH).
- Chez les rats traités par l'oxyde de fer et le diféruloyl méthane présentent une neutralisation des paramètres perturbés.

En peut conclure que le diféruloyl de méthane, possède une activité antioxydant et hépato protectrice, contre la toxicité induite par l'oxyde de fer Fe_3O_4 , Chez les rats Wistar.