

Etude Homéopathique de

<> <u>Benzoïc acid</u> C6 H6 COOH _Conservateur aliment	<> <u>TOXICITE</u> BENZENE C6 H6	<> Moelle Osseuse
---	-------------------------------------	----------------------

- ◆ Benzène | Solvant | C6 H6 |
- ◆ Hybridation sp²

- ◆ Les 6 Atomes sont considérés comme hybridé sp² ,
- ◆ Un atome H est lié par recouvrement à chaque atome C
- ◆ Ange est de 120° pour former des liaisons

- ◆ Très lipophile
et faiblement hydrosoluble se distribue dans les tissus riches en GRAISSE | MO | Syst. Nerv | Tissu adipeux |

- ◆ Cytochrome P450

- ◆ 3 Voies de
1 / EN PHENOL
2 / Benzène dlhydrodiol
3/
voie du Glutathion*

- ◆
TOXICITE HEMOGLOBINE

- ◆ Akylante directe pour le para-orthobenzoquinone
- ◆ Se lie aux acides aminés de l'hémoglobine

- ◆ Génération de radicaux libres sur ADN

- ◆ Déplétion intracellulaire en Glutathion

- ◆ Des liaisons covalentes avec différentes macromolécules cel

◆ NOMENCLATURE DES CPSES BENZENIQUES

- <> Fluorobenzène
- <> Nitrobenzène
- <> Diméthyléthylbenzène
- <> Dichlorobenzène
- <> Bromonitrobenzène
- <> Ethyl-methyethylbenzène
- <> Bromodiméthylbenzène
- <> Trinitrobenzene
- <> Méthylbenzène
- <> Diméthylbenzène
- <> Acide Benzène Carboxylique