

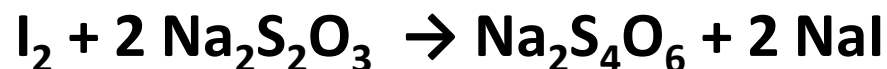
# チオ硫酸ナトリウム $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$

(1) 解毒剤

sodium thiosulfate

重金属 (As, Hg), シアン化物イオン(CN<sup>-</sup>)

(2) ヨウ素との反応



(3) 臭化銀との反応



解毒剤の解毒機構としては一般に

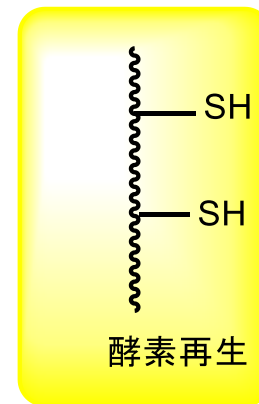
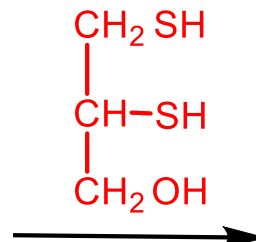
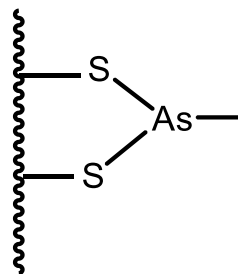
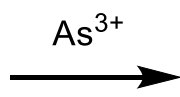
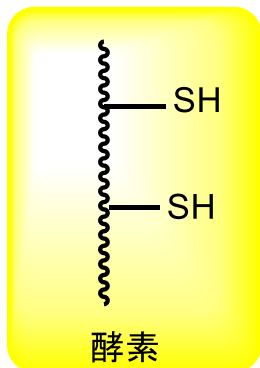
- 1) 毒物の化学的性質を変えて無毒化する,
- 2) 毒物を体に吸収されない化合物に変化させる,
- 3) 毒物の作用に拮抗する薬物を用いて解毒する



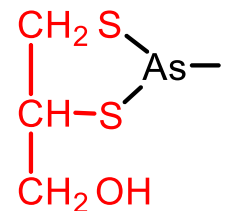
As : 不溶性の塩

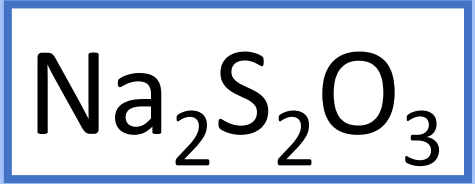
CN<sup>-</sup> : とし毒性低減

ジメルカプロール



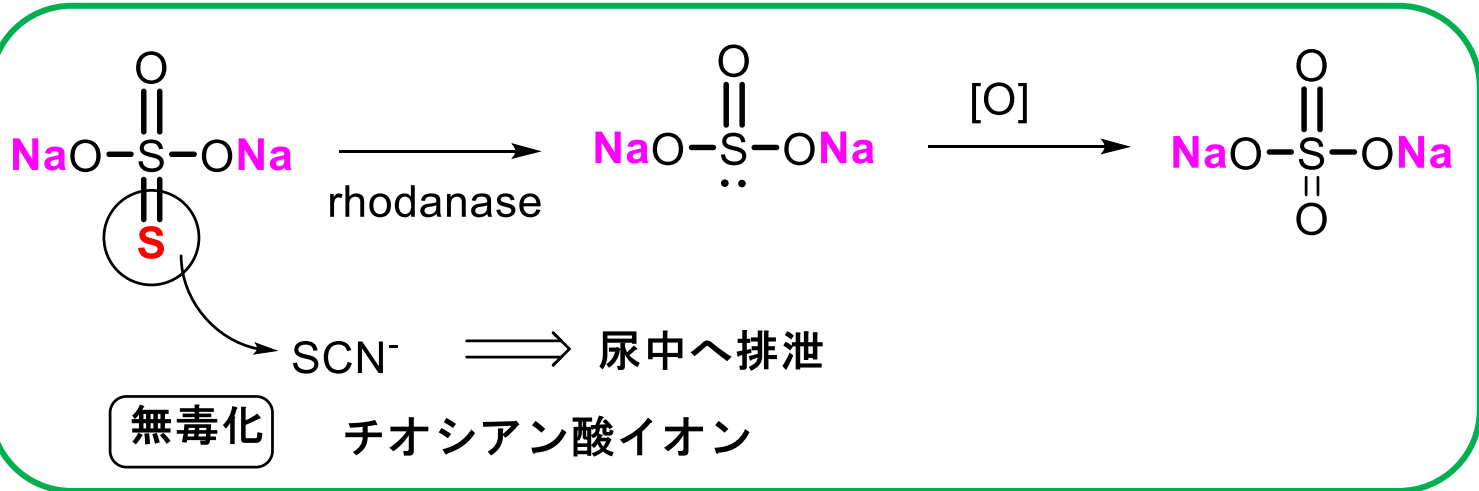
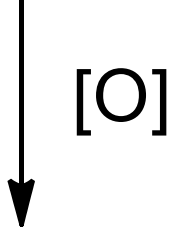
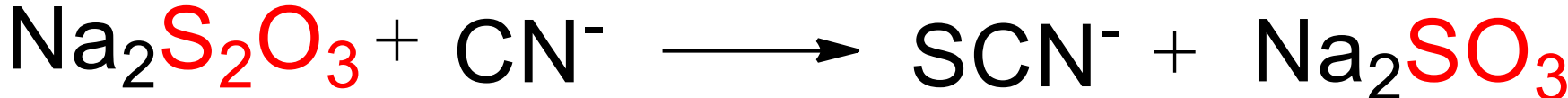
+





# CN<sup>-</sup>の解毒剤

ロダナーゼ



## (2) ヨウ素との反応

