

# 常用杀菌剂的杀菌机制

徐文玉

(吉林师范大学生物系)

在微生物实验室或医院里，常用的杀菌剂有升汞、甲醛、高锰酸钾、酒精、碘酒、龙胆紫、酸类、漂白粉和新洁尔灭等。它们有的抑菌，有的杀菌。它们是如何杀灭细菌的？现分述如下。

1. 升汞：以1:400,000—1:800,000稀释的升汞溶液在37℃下于2小时可杀死金黄色葡萄球菌，1:100,000—1:200,000升汞溶液在37℃下作用2小时可杀死绿浓杆菌，1:1,000升汞溶液在几分钟之内可杀死细菌的营养细胞。试验室内，0.1%升汞溶液常用来洗手和非金属器皿的消毒，也可用于组织分离材料的表面消毒。

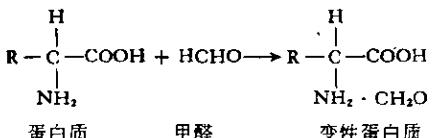
升汞具有强杀菌作用，其机制主要是和酶

的硫氢基结合：

$2\text{酶-SH} + \text{Hg}^{++} \longrightarrow \text{酶-S-Hg-S-酶} + 2\text{H}^+$ 。使酶失去活性，呈现毒性，使菌体死亡。

2. 甲醛：气体常用于发酵室或病房的空气消毒。37—40%的甲醛水溶液（福尔马林）杀菌能力很强。0.5%甲醛溶液在6—12小时内可杀死一切需氧菌的菌体和芽孢，48小时内可杀死产气荚膜杆菌，4天内可杀死破伤风杆菌、肉毒杆菌、产孢梭状杆菌、溶组织梭状芽孢杆菌。甲醛对真菌孢子也有很大的杀伤作用。

甲醛的杀菌机制是：由于它和菌体蛋白（包括酶）的氨基结合：



使蛋白质变性，引起菌体和芽孢的死亡。

**3. 高锰酸钾：**是一种强烈的氧化剂，是高效的消毒剂。0.1% 溶液可用做消毒皮肤、水果和饮具；2—5% 溶液在 24 小时内可杀死芽孢，3% 溶液能杀死厌气菌。1% 高锰酸钾和 1% 盐酸混合液体能在 30 秒内破坏炭疽芽孢杆菌。

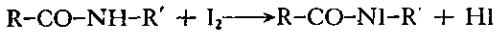
高锰酸钾的杀菌机制，是：将酶的-SH 基氧化为-S-S-基，使酶失活，导致菌体和芽孢的死亡。

**4. 酒精：**无水酒精杀菌能力很低，70% 的酒精杀菌能力最强，10—20% 的酒精无杀菌作用，1% 酒精只能对某些菌有抑菌作用。酒精对芽孢作用不大或无作用。但 70% 酒精加 1% 硫酸或氢氧化钠可在 1—2 天内杀死枯草杆菌芽孢，通常 70% 酒精用于皮肤消毒。

70% 酒精的杀菌机制是：酒精侵入菌体细胞，解脱蛋白质表面的水膜，使它失去活性，引起代谢障碍；同时破坏蛋白质的肽键，使它变性。95—100% 酒精杀菌力减弱，原因是该酒精接触菌体后，立即引起菌体表层蛋白质凝固，形成保护膜，酒精分子不能渗入，因此杀菌力减弱。

**5. 碘酒：**1% 碘酒 10 分钟内可杀死芽孢和真菌。碘酒通常用于皮肤消毒。

碘的杀菌机制是：它和菌体蛋白质的氨基结合，使菌体的蛋白质和酶受到破坏，代谢机能发生障碍而死亡。反应如下式所示：



**6. 龙胆紫(或结晶紫)：**2—4% 龙胆紫(紫药水)常用于浅皮创伤消毒，也可用于治疗鹅口疮。其杀菌作用机制，或是由于脱水，或由于它的阳离子和细胞的阴电荷结合，破坏菌体的正常代谢；或由于抑制细菌细胞壁的合成作用。

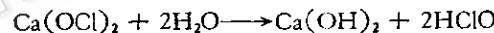
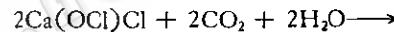
**7. 酸类：**无机酸的杀菌作用决定于氢离子浓度，氢离子可与细胞表面的阳离子竞争吸附，影响细菌表面的正常代谢，高浓度的氢离子可引起细菌表面蛋白质和核酸的水解，并使酶失

去活性。有机酸的杀菌作用是借整个分子或阴离子的作用，并与 pH 或解离度有关。有机酸的分子比解离的离子容易进入细胞。在 pH 较低时，有机酸主要以未解离的分子形式存在，故容易进入细胞内，进而改变细胞内的 pH 而起损伤作用，相反，在此条件下，无机酸由于解离度小，放出氢离子也少，因此杀菌作用较差。例如，在弱酸环境中，醋酸(弱酸)是有毒的，而盐酸(强酸)作用则较小。在中性或碱性条件下，醋酸毒性消失，而盐酸的毒性却很大。

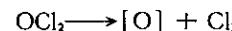
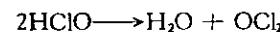
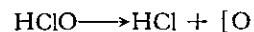
**8. 漂白粉：**次氯酸钙盐，一般写作  $\text{Ca}(\text{OCl})\text{Cl}$  或  $\text{Ca}(\text{OCl})_2$ 。主要用来消毒饮水和粪便。0.5—1% 水溶液可在 5 分钟内杀死大多数细菌；5% 水溶液可在 1 小时内杀死芽孢；用 0.2% 澄清液喷雾空气可在 5 分钟内杀死全部流感病毒。

漂白粉的杀菌机制是放出氯气和初生氧  $[\text{O}]$ 。

漂白粉分解时产生次氯酸：

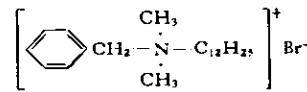


次氯酸进一步分解产生  $\text{HCl}$ 、 $[\text{O}]$  和  $\text{Cl}_2$ ：



$[\text{O}]$  和  $\text{Cl}_2$  的联合作用，使细菌和病毒很快死亡。

**9. 新洁尔灭：**化学名称是溴代 + 二烷基二甲基苄基胺，分子结构是：



主要用于皮肤表面、医疗器械、器皿、接种室空气等消毒灭菌，一般用 0.1—0.25% 的水溶液，对尤芽孢病原菌、革兰氏阳性菌和阴性菌、霉菌等杀菌作用强，对革兰氏阳性菌杀菌力更大。

新洁尔灭是阳离子型的表面活性杀菌剂。多集中作用于菌体表面，通过阳电荷和菌体阴电荷结合，破坏菌体外膜结构，引起菌体蛋白变性，致使菌体死亡。由于革兰氏阳性菌比阴性菌所带的阴电荷多，所以更容易被杀死。