

## 漂白粉爲什麼既能漂白又能消毒？

漂白粉對你來說，一定不陌生。因爲你身上穿的白襯衫，所以會那麼漂白，就是漂白粉的功勞。

漂白粉的漂白「本領」是哪裡來的呢？

這得從它的「身世」和「脾氣」說起。你見過怎樣製造漂白粉嗎？

人們把一種黃綠色的毒氣——氯氣，通到熟石灰裡面，就製得了漂白粉。

從化學組成來看，漂白粉是一個混合物，主角又叫「次氯酸鈣」。

次氯酸鈣的「性格」很不穩定，在空氣中待久了會發生分解。特別是遇到酸，哪怕是遇到酸，哪怕是空氣中的二氧化碳溶於水裡的一點碳酸，都會促使它分解。所以漂白粉在水中會慢慢地分解，變成次氯酸。

次氯酸同樣是個不穩定的傢伙，它很快就又開始分解，並放出初生態的氧。初生態氧是一個活潑異常的強氧化劑，它一遇上色素分子，立刻會把色素分子破壞，色素褪色，東西也就被漂白了。

可是有時候，人們在井水裡、洗碗筷的水中，或者是在洗水果的水中，也常常加上一些漂白粉。難道井水、碗筷、水果也要漂白嗎？

當然不是。原來漂白粉這時扮演的角色不再是漂白劑，而是消毒殺菌劑了。

爲什麼漂白粉還能消毒殺菌呢？

其實，漂白粉的殺菌本領，仍然是由於它能放出初生態氧的緣故。

初生態氧是異常厲害的。不但色素碰到它會遭破壞，就是活生生的細菌碰到它也要倒霉。因爲它不管三七二十一，會把細菌體的某些重要物質氧化破壞，使細菌的新陳代謝不能正常進行，而喪失性命。