

苯甲氯

分子式： C_7H_7Cl 結構式：



特性

- 無至淡黃色液體。
- 令人不愉快的刺激性味道。

來源

- 工業產生：通氯氣至沸騰之甲苯，直到增加至 38%wt 為止，而產物則可經由水洗及部份蒸餾獲得。

用途

<工業>

- 當作刺激性的瓦斯及底片的顯像劑，青黴素的前身。
- 可用在製備單烷化的對二氮己環的遮蔽劑，其功用在遮蔽其中一個氮，之後烷化成鹵化烴烷，而苯甲氯可以利用觸媒氫化除去。
- 可與錫金屬合成三唑基錫氯(tribenzyltin chloride)。

危害

<環境危害>

- 加熱分解時會產生氯化氫等有毒煙霧。

<人體危害>

- 長期接觸或不慎吞咽會嚴重損害健康。

暴露場域

化學工業、顯像劑、金屬製業。

防治措施

- 個人習慣：
 1. 化學安全護目鏡或面具，自動填充呼吸器。
 2. 穿著適當防護衣，避免皮膚接觸。