

氰化氫

分子式：C-H-N 結構式： $\text{H}-\text{C}\equiv\text{N}$

特性

- 在低於 25.6°C 下為水樣的白色液體、苦杏仁味，易揮發。
- 能與乙醇、乙醚、甘油、氨、苯、氯仿和水等混溶。

來源

- 工業產生：Andrussow 氧化反應，通過甲烷、氨氣以及氧氣在約 1200°C 經由鉑催化得到。

用途

<工業>

- 金屬磨光、電鍍溶液、冶金過程、照相製版。
- 樹脂單體、丙烯酸、異丁烯酸、六次甲基二胺的製造充當中間媒體。
- 甲基異丁烯酸、氰化鈉、胺基聚碳酸螯合劑。
- 含氫氰酸的燻香曾被用來減少穀倉的鳥類數量。
- 用在線蟲殺蟲劑、殺鼠(齧齒類)劑或用在船上、穀類、某些特定食品的燻香才是合法的。

危害

<環境接觸>

- 在某些情況特別是和鹼性物質接觸，氫化氰會有分解性的爆炸。

暴露場域

電鍍、食品業、製藥業、化學工業。

防治措施

- 個人習慣：必須要穿特殊的保護裝備，只用呼吸裝備是不夠的，在空氣中的毒氣超過 1,000 ppm 時，皮膚仍會吸收毒物。