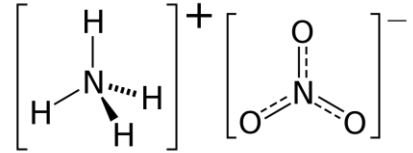


# 硝酸銨

分子式：NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub> 結構式：



## 特性

- 無色晶體或白色球狀固體，熔點 170°C、沸點 210°C。
- 極易溶於水，並大量吸收熱能而降低溫度。
- 極易爆炸，特別是小球或油狀混合物。

## 來源

- 自然界中：以天然礦物存在，在地表層和或與其他硝酸鹽，氯酸鹽，碘酸鹽和鹵化物礦物質結合一起
- 工業產生：以氨與硝酸的酸鹼反應製成。

## 用途

- 農業肥料。
- 除草劑及殺蟲劑。
- 炸藥，特別是小球或油狀混合物、煙火製造。

## 危害

### <短期接觸>

- 通過吸入、攝取或皮膚接觸進入體內。
- 咳嗽、咽喉痛及呼吸急促、皮膚炎、眼睛不適、暈眩、腹痛、嘔吐且血便、衰弱等等。

### <長期接觸>

- 長期暴露可能會產生低血壓與疲勞，吞食則產生胃炎血液酸度、過度尿量與產生亞硝酸鹽的毒性。

## 暴露場域

化學工業、農業、園藝。

## 防治措施

- 個人習慣：工作後盡速脫掉汙染之衣物，洗淨後才可以穿戴或丟棄，且須告知洗衣人員危害性，工作場所禁止吸菸與飲食，處理此物後須徹底洗手，並維持作業場所清潔。
- 工作環境：局部排氣裝置，以降低使用時粉塵散出量。