

## 塩化バリウム

別名:

BaCl<sub>2</sub>

劇物(バリウム化合物)

(性状) 無水物もあるが、一般的には二水和物で無色の結晶である。水に溶けやすい(20℃で水100mlに35.6g溶ける)。

### 措 置

#### 漏 え い 時

飛散した場所の周辺にはロープを張るなどして人の立入りを禁止する。作業の際には必ず保護具を着用し、風下で作業をしない。

飛散したものは空容器にできるだけ回収し、そのあとを硫酸ナトリウムの水溶液を用いて処理し、多量の水を用いて洗い流す。この場合、濃厚な廃液が河川等に排出されないよう注意する。

#### 出 火 時

(周辺火災の場合)

速やかに容器を安全な場所に移す。移動不可能な場合には容器及び周囲に散水して冷却する。

(着火した場合)

-----  
(消火剤)  
-----

#### 暴 露・接 触 時

急性中毒と刺激性

(吸入した場合)

はなはだしい場合には鼻、のど、気管支、肺等の粘膜を刺激し、炎症を起こすことがある。

(皮膚に触れた場合)

炎症を起こすことがある。

(眼に入った場合)

粘膜を激しく刺激する。

医師の処置を受けるまでの救急方法

(吸入した場合)

鼻をかませ、うがいをさせる。

(皮膚に触れた場合)

直ちに汚染された衣服やくつ等を脱がせ、付着部又は接触部を石けん水で洗浄し、多量の水を用いて洗い流す。

(眼に入った場合)

直ちに多量の水で15分間以上洗い流す。

#### 注 意 事 項

多量に摂取すると嘔吐、腹痛、下痢等の症状を起こし、吐血、血便、血尿等の症状を起こす。

#### 保 護 具

保護眼鏡、保護手袋、保護長ぐつ、保護衣、防じんマスク