

[ソーダ灰 (炭酸ナトリウム)] (Sodium Carbonate)

| | | |
|---------|---|--|
| 名称 | 炭酸ナトリウム (別名) 炭酸ソーダ、ソーダ灰または灰ソーダ | |
| 化学式 | Na ₂ CO ₃ (分子量105.99) | |
| 種類 | <p>ソーダ灰は無水塩(結晶水を含まない塩)である</p> <p>ソーダ灰には比重の軽い軽灰(ライト灰)と比重の重い重灰(デンス灰)がある (水処理に用いられるのは重灰である)</p> | |
| 法規・規格 | JIS K 1201(工業用)、JIS K8625(試薬)、日本水道協会JWWA K108(水道用ソーダ灰) 食品添加物公定書 | |
| 物性 | 外観・状態 | 白色の粉末または粒状 |
| | 臭い | 特に無し |
| | 見掛比重 | 重灰(デンス灰) : 1.1~1.3 軽灰(ライト灰) : 0.8~0.9 |
| | 腐食性 | 特に無し |
| | 爆発性 | 不燃性で爆発性無し |
| | 引火性 | 引火性無し |
| | 分解反応 | 吸湿性が高く、徐々に空気中の水を吸収する アルコール・エタノールに不溶 酸と反応し炭酸ガスを発生する |
| | 水への溶解度 | 18.0 g /100g · H ₂ O at20°C |
| | 水溶液 | 水溶液は強いアルカリ性を示す(10wt%でpH12.1) |
| | 荷姿 | 紙袋(25kg)、フレコン(1000kg)およびジェットパック車による輸送 |
| 水処理での用途 | 排水中のカルシウム除去、酸性廃水に対するpH中和用、 水道用アルカリ剤、プールの消毒およびpH調整用 | |
| 人体への影響 | 吸入すると有害で皮膚や粘膜・目に刺激が生ずる | |
| 応急処置 | <p>眼・皮膚・粘膜に付いた場合は大量の水で洗い流す</p> <p>吸入した場合は新鮮な空気のある場所へ移動し楽な姿勢で呼吸出来るようにする</p> | |
| 取扱上の注意 | 飛散しやすいので、耐薬品用ゴム手袋・保護メガネを着用して取り扱うこと | |
| 保管上の注意 | <p>直射日光を避け、湿度の低い冷暗所に保管すること</p> <p>吸湿性が高いので密閉容器に保管のこと</p> <p>酸性物質とは隔離する</p> <p>保管中は保管場所の換気を十分に行うこと</p> | |
| 漏洩時の処置 | 多量の水で洗い流す | |