微細気泡を用いたアルカリ排水の中和処理

(株)大林組 正会員○井出 一貴, 正会員 三浦俊彦 (株)IHI 吉田有香

(株)IHI 検査計測 田原賢一

1. 概要

建設工事において、アルカリ性の排水が発生し、それらを公共用水域などに排水する場合には、規制された pH 範囲内(排水基準は pH5.8~8.6)に中和しなければならない。アルカリ性の排水を中和処理する方法として、酸性の薬剤を使用する方法や炭酸ガスを使用する方法がある。炭酸ガスを使用する方法は、硫酸等を使用する方法よりも取り扱いが容易で、過剰注入した場合でも pH が下がりすぎないという利点がある。

炭酸ガスを使用する方法としてインラインミキサーやエジェクターで炭酸ガスと排水を混合する方法があるが、溶解しきれない炭酸ガスが大気に放出されるなど炭酸ガスの消費量が多くなる場合がある.

炭酸ガスを効率よく溶解させる方法として、散気板を用いた微細気泡によってアルカリ排水を中和する方法について検討 ¹⁾が行われ処理装置が開発された.本報では、模擬排水を用いて同処理装置の処理時間や炭酸ガスの消費効率などの検討を行った. **表-1 中和処理試験機仕様**

2. 実験方法

試験に用いた中和処理装置 (IHI 製) の仕様を**表-1** に示す. 散気板によって発生する気泡径は約350µm (窒素ガス使用時) であった. 試験装置イメージを**図-1** に散気板設置状況を**図-2** に示す. 1m³ 水槽 (内寸幅860mm 奥行1300mm) に, 散気板を 水槽の中央部に置き, 処理対象水の上部と下部に pH 計を設 置した. 試験ケースを**表-2** に示す. 模擬排水を用いて処理対 象水量を変えて(水深を430~860mmに変える),

処理時間やガス使用量などの違いを見る試験を行った. 模擬排水は pH を 11 となるように水道水にセメントを添加し, 撹拌混合した後, 一定時間養生した上水を使用した. 炭酸ガスは二酸化炭素濃度 100%のガスボンベのガスを使用し供給量を8L/min とした. pH の変化を経時的に記録した.

ガス供給量 L/min ~8 消費電力 kW 0.3 供給電圧 単相100 ٧ 制御部 500W × 700D × 840H mm 散気板サイズ 610×63 mm 重量 kg 54

模擬排水 二酸化炭素 pHit ポンペ 株水 ボンベ 中和槽

図-1 試験装置イメージ

表-2 試験ケース

	ケース				
	項目	単位	1	2	3
条件	排水pH(計画)	-	11	11	11
	処理後目標pH	-	7	7	7
	ガス供給量	L/min	8	8	8
	槽断面	m	1.3 × 0.8	1.3 × 0.8	1.3 × 0.8
	水深	m	0.43	0.645	0.86
	水量	L	447	671	894

図-2 散気板設置状況

キーワード アルカリ排水,微細気泡,中和処理

連絡先〒204-8558 東京都清瀬市下清戸 4-640 (株)大林組技術本部技術研究所自然環境技術研究部 TEL:042-495-1127

3. 実験結果

各試験ケースの pH の経時変化結果と化学平衡 ²⁾か ら求めた中和時間を図-3~5 に示す、作成した模擬排 水のアルカリは水酸化カルシウム水溶液であると仮定 し、添加した炭酸ガスが即時に溶解して平衡に達した と想定して計算を行い,処理時間の理論値を求めた. ケース 1 は,底部の pH をみると pH7 になるのに 5.8 分で、水量が 1.5 倍のケース 2 では 6.2 分、水量が 2 倍のケース3では7.4分となり、いずれのケースも炭 酸ガスの注入とともに pH が低下し、10 分以内に中和 することができた。注入初期に pH の低下が見られな いのは、微細気泡が全体へいきわたるまでの時間や生 成した炭酸カルシウムによる影響と考えられる. 処理 水量と処理時間の関係は直線的であった。処理方法、 装置形状など単純な大型化できるかの検討が必要であ るが、10m3の処理が40分程度でできる可能性がある。 初期 pH がケースによって異なったのは、模擬排水の pH を合わせることが困難であったためである. 処理時 間の理論値等の結果を表-3に示す.ケース1の処理時 間は理論値の 1.09 倍, ケース 2 は理論値の 0.91 倍, ケ ース3は理論値の0.87倍と理論値に近い値で処理でき ており,二酸化炭素消費効率が良いことを示している.

4. まとめ

微細気泡による中和処理について、1 バッチあたりの処理水量による処理時間の比較を行い、処理水量が多い場合でも効率よく処理できることがわかった. また、初期 pH からの理論値の計算によって処理時間の推定ができることが分かった. 今後、現場適用に向けた効率の良い処理システムの検討や既存方式との比較などを行う予定である.

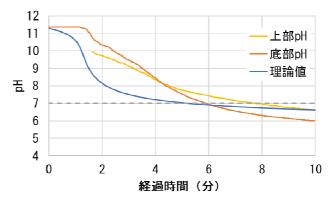


図-3 pH 測定結果(ケース1)

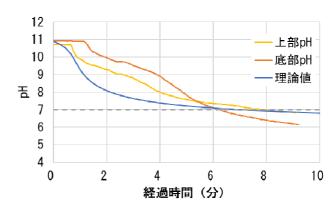


図-4 pH 測定結果(ケース2)

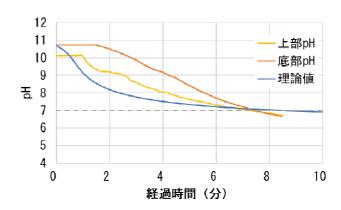


図-5 pH 測定結果(ケース3)

参考文献

- 1) 吉田有香(2019),炭酸ガス バブルを用いたアルカリ排 水の中和処理,化学工学会 第84年会
- 石田ら(2010),速度論に基づく高pH溶液中への二酸化炭素ガス溶解モデルー,土木学会論文集 E, Vol.66, No.1,pp.80-93

表-3 試験結果

	ケース		1)	2	3
	項目	単位	U	2	3
条件 (実測)	排水pH(実測)	1	11.4	10.9	10.7
	ガス供給量	L/min	8	8	8
	水深(実際)	m	0.43	0.645	0.86
	水量	┙	447	671	894
結果	処理時間(pH7まで)	min	5.8	6.2	7.4
	処理時間(理論値pH7まで)	min	5.3	6.8	8.5
	処理時間比率(実測/理論値)		1.09	0.91	0.87
	累積ガス供給量	L	47	50	60
	水1Lあたりのガス量	L	0.105	0.074	0.067