何らかのプロジェクトを進めるに当たって大切なのは

ものごとの見方 それらの捉え方 アプローチの仕方

今日のお話しはこれらを軸にしています

#### ①エネルギー問題

水道のエネルギーを移動(水輸送)と質変換(水処理)に分けると、 前者に比べて後者への取組が遅れている? 水処理の根幹部分、固液分離操作(特に急速混和)に着目し、エ ネルギー視点から評価

KW: Alum と PAC、急速混和、水の identity、fluid dynamics

#### ② 小規模分散型給水システム

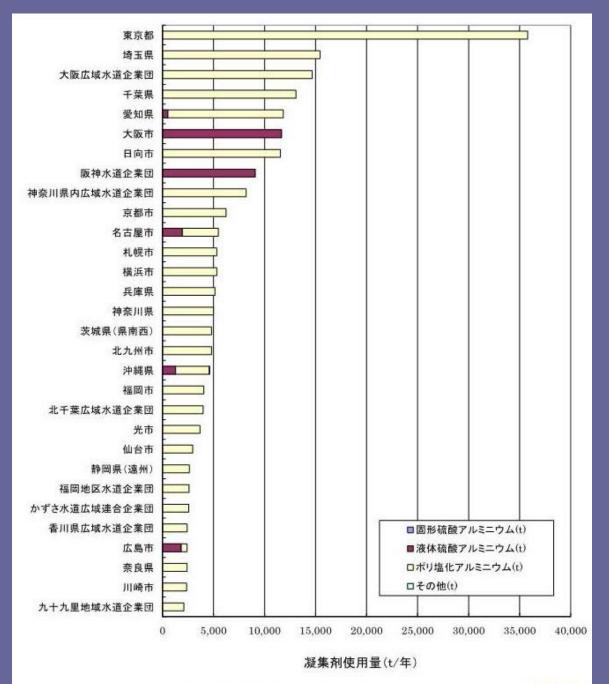
名水百選・垣花樋川の給水タンクに水電解消毒装置を試験導入 (2025年4月)

それに至った背景、利用者の問題意識と合意形成、システム改良と機器設置、次亜塩素酸ナトリウム溶液注入との比較種々の改善点を抽出していくためのケーススタディ

#### 水道ホットニュース 939 から



#### 水道ホットニュース 940 から

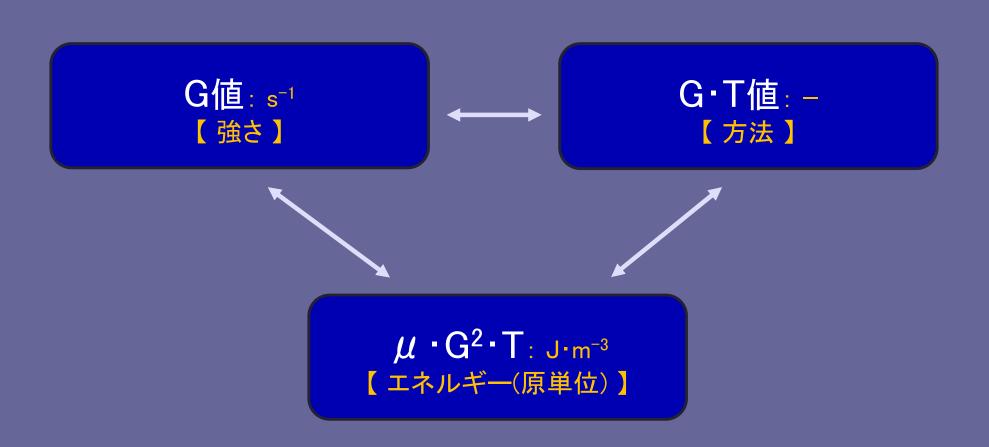


## 参考: 米国での Alum と PAC の評価

比較項目	硫酸アルミニウム	ポリ塩化アルミニウム
原水低水温期への適応度		良
低濁度原水への適応度	良	
アルカリ剤消費量の削減		良
濁度の除去性		良
使いやすさ	良	
水質変化への追随性	良	

AWWA/ASCE "Water Treatment Plant Design 5<sup>th</sup> ed. (2012) TABLE19.1から抜粋

# 混和について(GとG·TとG²·T)



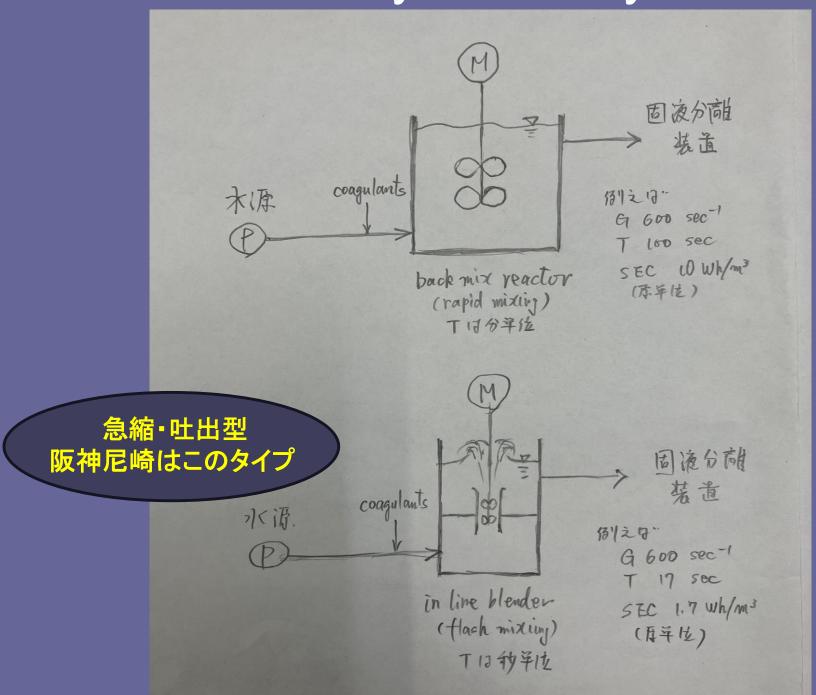
# 既に Alum の場合は、急速混和に必要な エネルギーの最適解が出ている

- 大阪柴島 落差 50 cm + じゃま板 → hL 0.5 m
  - 引用元: 梶野勝司「凝集沈澱の実際とジャーテストの要点」 水道公論 2017/7 P.84-91
- 阪神尼崎 竪型円筒 + インペラ → 1.4 Wh/m³
  参考図:水道施設設計指針(2024) P.210 図-5.4.7
- 米国実績 1,000 m³/d に対し 0.07 馬力

引用元:河村勸「フロック生成機構の物理学的理論と実際処理について」 水道協会雑誌 1958/5 P.8-17

上記三者のエネルギー原単位はほぼ同じ!

# 水の identity & fluid dynamics



## エネルギー視点から水処理技術を評価

- ・水の流れに着目し、マクロ的な観点から部分最適化を 水の identity や fluid (hydro) dynamics を意識
- エネルギー評価をわかりやすく
  例えば Wh(水道も下水も 500 Wh/m³ベース)
- ・水の粘度の重要性(エネルギーに直接影響) 地表水は5°C以下~30°C以上 → 粘度は倍半分に
- そもそも、近代水道のスタートは「馬力」からだった…

#### ①エネルギー問題

水道のエネルギーを移動(水輸送)と質変換(水処理)に分けると、 前者に比べて後者への取組が遅れている?

水処理の根幹部分、固液分離操作(特に急速混和)に着目し、エネルギー視点から評価

KW: Alum と PAC、急速混和、水の identity、fluid dynamics

#### ② 小規模分散型給水システム

名水百選・垣花樋川の給水タンクに水電解消毒装置を試験導入 (2025年4月)

それに至った背景、利用者の問題意識と合意形成、システム改良と機器設置、次亜塩素酸ナトリウム溶液注入との比較種々の改善点を抽出していくためのケーススタディ

### 沖縄県南城市 玉城垣花(たまぐすくかきのはな)



# 垣花樋川への下り口(石畳道)





#### 昭和28年2月8日 水汲みの労苦から解放!





← 給水タンク

薬注ハウス →



#### 浄水水質検査結果書

No. (飲料水) 02516-001 2025年 3月 19日

(IIIS

:満 未満

废查

国土交通大臣及び環境大臣 登録水質検査機関 第50 を 沖縄県浦添市字経塚 7 2 0 替地 一般財団法人 沖縄県東京和

10.00				
鐰	の結	果は次の	とおり	です。

号 000101-0007

依頼者 垣花公民館

上記 \* 印水質項目については水質基準に不適合

試験の結果はど	大のとおりです。			E Crait
採水地点	その他	系	受水点	来
	垣花公民館	NO THE RESEARCH	採水者	新垣(一般財団法人 沖縄県環境科学tンター)

検査期日	2025年	3月	12日	~	2025年	3月 19日	受付日	2025年 3月 12日
採水年月日時	2025年	3月	12日	12時 20分	天候	晴れ	気温	25.5(℃) 水温 23.5(℃

質基準に関する省合の規定に基づき厚生労働大臣が定める方法(平成15年7月22日厚生労働省告示第261号)

9	杨	查 方 法   オ	く質基準に関する省	令の規定は	工基づき厚生労働	動大	臣が正める方法(平成	又15年7月22日厚生力1	別1日 口 7	N第401万)
	1	項目	報告	値	水質基準値	18	項目	報告値		水質基準値
	1	一般細菌	0	(個/mL)	100個/mL以下	27	総トリハロメタン	0.0014	(mg/L)	0.1mg/L以下
	2	大腸菌	陰性		検出されないこと	28	トリクロロ酢酸	0.002未満	(mg/L)	0.03mg/L以下
		カドミウム及び その化合物	0.0003未満	(mg/L)	0.003mg/L以下	29	プロモジクロロメタン	0.0003	(mg/L)	0.03mg/L以下
		水銀及びその化合物	0.00005未満	(mg/L)	0.0005mg/L以下	30	プロモホルム	0. 0004	(mg/L)	0.09mg/L以下
	5	セレン及びその化合物	0.001未満	(mg/L)	0.01mg/L以下	31	ホルムアルデヒド	0.005未満	(mg/L)	0.08mg/L以下
	6	鉛及びその化合物	0.001未満	(mg/L)	0.01mg/L以下	32	亜鉛及びその化合物	0.01未満	(mg/L)	1. 0mg/L以下
	7	ヒ素及びその化合物	0.001未満	(mg/L)	0.01mg/L以下	33	アルミニウム及び その化合物	0.01未満	(mg/L)	0.2mg/L以下
8	8	六価クロム化合物	0.002未満	(mg/L)	0.02mg/L以下	34	鉄及びその化合物	0.03未満	(mg/L)	0.3mg/L以下
9	9	<b>亚硝酸態</b> 窒素	0.004未満	(mg/L)	0.04mg/L以下	35	銅及びその化合物	0.01未満	(mg/L)	1.0mg/L以下
1		ジアン化物付ン及び 塩化ジアン	0.001未満	(mg/L)	0.01mg/L以下	36	ナトリウム及び その化合物	25. 2	(mg/L)	200mg/L以下
1	1	硝酸態窒素及び 亜硝酸態窒素	0. 98	(mg/L)	10mg/L以下	31	マンガン及びその化合物	0.005未満	(mg/L)	0.05mg/L以下
1	12	フッ素及びその化合物	0.05未満	(mg/L)	0.8mg/L以下	38	塩化物イオン	36. 9	(mg/L)	200mg/L以下
1	13	ホウ素及びその化合物	0. 02	(mg/L)	1.0mg/L以下	39	カルシウム、マク ネシウム等 (硬度)	278	(mg/L)	300mg/L以下
-	14	四塩化炭素	0.0001未満	(mg/L)	0.002mg/L以下	40	蒸発残留物	390	(mg/L)	500mg/L以下
1		1,4-ジオキサン	0.005未満	(mg/L)	0.05mg/L以下	41	陰イオン界面活性剤	0.02未満	(mg/L)	0. 2mg/L以下
	16	シス-1, 2-ジ クロロエチレン及で トランス-1, 2-ジ クロロエチレン	0.0001未満	(mg/L)	0.04mg/L以下	42	ジェオスミン	0.000001未満	(mg/L)	0.00001mg/L以下
1		ジクロロメタン	0.0001未満	(mg/L)	0.02mg/L以下	43		0.000001未満	(mg/L)	0.00001mg/L以下
	18	テトラクロロエチレン	0.0001未満	(mg/L)	0.01mg/L以下	44	非イオン界面活性剤	0.002未満	(mg/L)	0.02mg/L以下
_	19	トリクロロエチレン	0.0001未満	(mg/L)	0.01mg/L以下	45		0.0005未満	(mg/L)	0.005mg/L以下
2	20	ベンゼン	0.0001未満	(mg/L)	0.01mg/L以下	46	有機物 (全有機炭素 (TOC)の量)	0.2未満	(mg/L)	3mg/L以下
100	21	塩素酸	* 1.27	(mg/L)	0.6mg/L以下	47	pH値	7. 8		5.8以上8.6以下
2	22	クロロ酢酸	0.002未満	(mg/L)	0.02mg/L以下	48	味	異常なし		異常でないこと
2	23	クロロホルム	0.0002	(mg/L)	0.06mg/L以下	49	臭 気	異常なし		異常でないこと
1	24	ジクロロ酢酸	0.002未満	(mg/L)	0.03mg/L以下	50	色 度	0. 5未満	(度)	5度以下
- 1	25	ジプロモクロロメタン	0.0005	(mg/L)	0. 1mg/L以下	51	濁度	0.2未満	(度)	2度以下
1	26	臭素酸	0.0005未満	(mg/L)	0.01mg/L以下			-4		
							残留塩素	0. 32	(mg/L)	1
										No. of the last of

塩素酸 1.27 mg/L

> 残留塩素 0.32 mg/L

吉川 大介

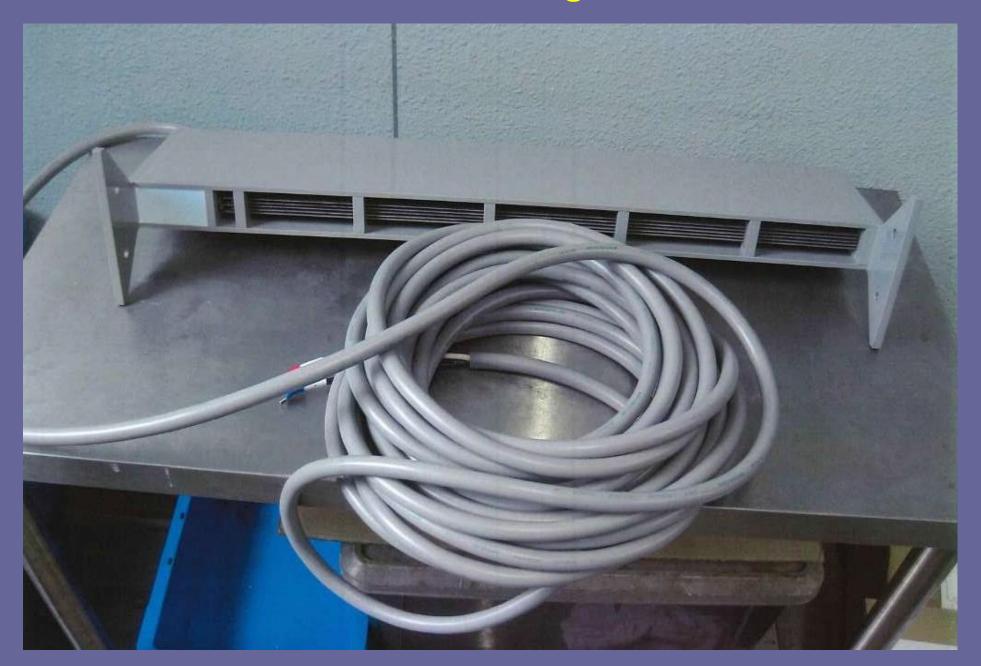
## 水電解消毒装置の試験導入

垣花樋川水の特徴と現行の次亜塩素酸ナトリウム溶液注入による水質問題を利用者(垣花区民)で情報共有し、塩素消毒の必要性も含めて意見交換しながら代替消毒方法について話し合った結果、水電解消毒装置を試験導入することで合意

装置の制御方法については、① 残留塩素濃度計、② 揚水ポンプ連動(現行次亜と同様)、③ 24時間タイマー、の3つの選択肢 → 操作性や安定性、機器特性を検討して③に決定

水使用量(10~30 m³/d)、塩素要求量(ほぼ zero)、塩化物イオン(37 mg/L)、目標残留塩素濃度(0.2~0.5 mg/L)等から機種を選定し、区民の手で機器類を設置、運転管理も自らで行う

## 水電解消毒装置水中部(電極板 1g-Cl<sub>2</sub>/h)と電源ケーブル





## 水電解消毒装置電源部 24hタイマー、電流計、逆電タイマー





## 次亜塩素酸ナトリウム溶液注入と水電解消毒の比較

比較項目	次亜塩溶液注入	水電解消毒装置				
運転操作の容易さ						
保守管理の容易さ						
機器の安定性	水質、気候、現場条件によって 左右され、優劣はケースバイ ケース → 事前調査が重要					
副生成物の問題						
設備導入費用						
運転管理費用						

何らかのプロジェクトを進めるに当たって大切なのは

ものごとの見方 それらの捉え方 アプローチの仕方

ご視聴ありがとうございました

謝辞: 寺嶋勝彦氏(元大阪市水道局技術監)のご協力に感謝