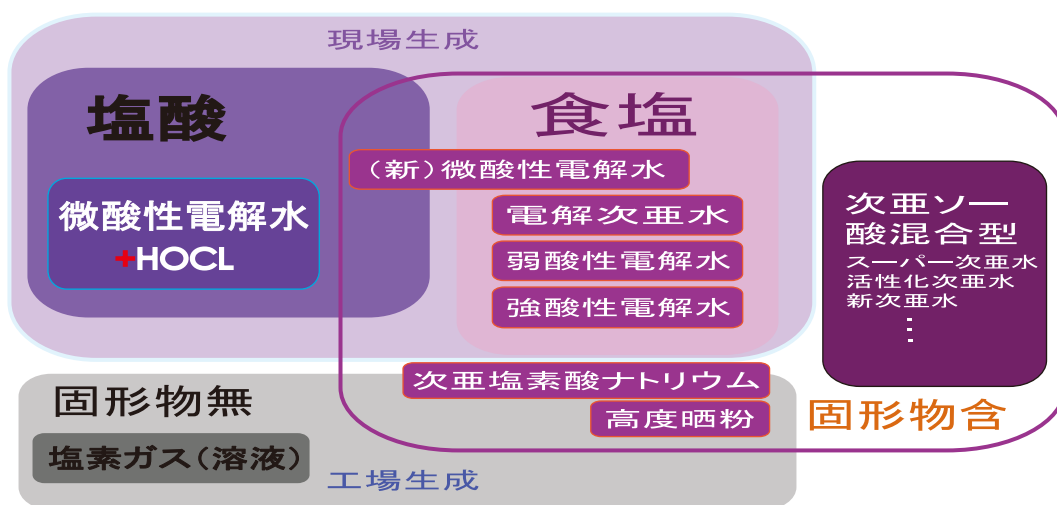


+HOCL 微酸性電解水と次亜塩素酸ナトリウムの違い

側面抽出	+HOCL 微酸性電解水	NaClO 次亜塩素酸ナトリウム
臭気	無臭或いは若干の塩素臭	強い塩素臭（健康に悪影響を及ぼす）
排水	中和剤がいらない	中和槽（トラップ）が必要。 トリハロメタン・クロロホルムが発生する。
職場環境	劇的に改善する	強い臭気・有毒ガスの発生・手荒れ等で不評。改善の必要がある
後処理	すすぎ水としても使用可	臭気・薬剤の除去の為、大量のすすぎ水が必要
塩類の残留	残留しない	残留するため、金属が腐食しやすい



各種塩素系殺菌剤の比較

	微酸性電解水 +HOCL	弱酸性電解水	強酸性電解水	次亜塩素酸ソーダ /電解次亜水	次亜塩素酸ソーダ 中和液
殺菌力	強	強	強	弱、細菌芽胞殺菌が困難	pH6以下であれば強
安定性	遮光約1月、密閉遮光半年	不安定	不安定、用事生成	比較的安定だが保存により塩素酸発生	中性付近では比較的安定
食品添加物	指定あり	審査中	指定あり	指定無、次亜ソー希釈液と同等	指定無 食添標榜不可
塩素酸	含まず	電圧により発生	電圧により発生	保存により生成	次亜塩素酸ソーダに依存
臭素酸	含まず	精製塩を使わないと生成	精製塩を使わないと生成	精製塩を使わないと生成	精製塩を使わないと生成
トリハロメタン	発生しにくい	発生しにくい	発生しにくい	使用時、生成時共発生	希釈水の水質で生成時発生
塩素ガス	発生しない	発生する	発生する	発生しない	不詳
大量生成	可能	不向き	不向き	可能	可能
捨て水	発生しない	発生しない	半分捨て水	発生しない	発生しない
乾燥で塩の析出	無	有	有	有	有
有機物混入で	失活しやすい	失活しやすい	失活しやすい	失活しやすい	失活しやすい
手荒れ	殆ど無い	弱	弱	高濃度で有	高濃度で有