## 事業場毎のパイロット事業のとりまとめ例(案) (事業場 E)

#### 1. 事業場の概要

#### (1)業種、施設等の概要

後、消石灰(水酸化カルシウム)によってアルカリ下で水酸化物の共沈を促す(塩化第二鉄添加-水酸化物共沈法)。その後、高分子凝集剤(アニオン性ポリアクリルアミド系高分子凝集剤)を投入し、凝集沈殿させる。上澄みは遠心ろ過により凝集物を除去し、硫酸にて pH 調整後、最終放流口より下水道に排出される。

## 表 1 事業場の業種・排水処理情報

	表1 事業場の業種・排水処埋情報
事業場 ID	E
業種	冷凍機•温湿調整装置製造業
主な製造品目等	極低温冷凍装置(冷凍機、真空ポンプ)
生産工程で使用す	硫酸、塩酸、めっき等に使用する金属(クロム等)化合物 等
る主な原料・薬剤	
生産工程のフロー	以下のめっき加工工程や金属表面処理加工工程がある。
                   	・めっき加工工程
/八山十小川(C) □ 1 ≥ ////	鉛錫鍍金、ニッケル鍍金、クロム鍍金
	・他の金属表面処理加工工程
	ステンレスの防さび処理(パッシベート)、化成処理、リン酸塩皮膜処理、黒
	色皮膜処理
水濁法の排水規制	下水道法の排除基準【平均排水量 50m3/日未満基準】が適用(下水処理場
等	で処理が困難な重金属等について、相当の基準が適用)
平均排水量(m³/日)	25(最大 40)うち、工程系は 0~15(2-3 日おきにバッチ式に処理する)
排出放流先	下水道
排水処理方式	凝集沈殿、中和処理
排水処理フロー	酸・アルカリ洗浄水→硫酸+水酸化第二鉄→消石灰 pH 調整(アルカリ)→凝
	集剤添加、凝集沈殿→遠心ろ過、中和処理
排水処理で使用	凝集剤(塩化第二鉄、アニオン性ポリアクリルアミド系高分子凝集剤)
する薬剤	中和剤(消石灰、硫酸)
排水口の数	工程系:1 箇所、生活系:1 箇所
塩素処理	なし
中和処理	あり
海水混入	なし

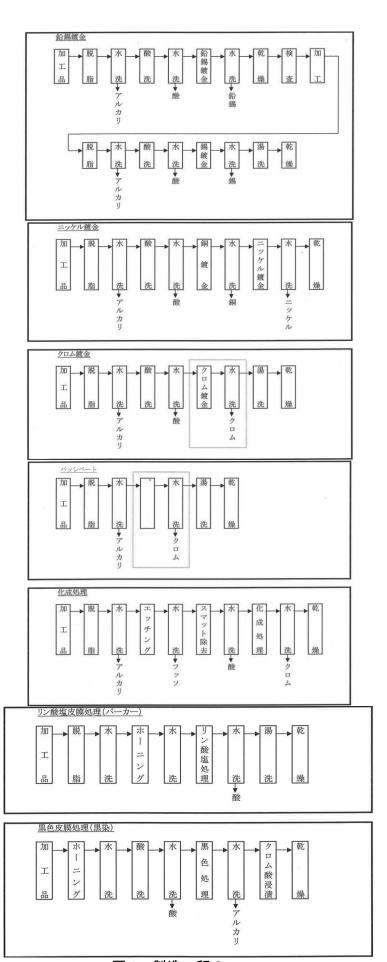


図1 製造工程のフロー

#### 20 (2) 取組の期間、その間の主な設備等の変更点

21 事業場 E は平成 25 年度事業(平成 25 年度生物応答を利用した水環境管理手法検討調査業務 事 22 業場実態調査)に参加しており、ミジンコに対し TU>10 (排水を 10 倍希釈しても生物の致死や繁殖

23 等に影響がみられることを意味する)となる結果が得られた(後述)。そのため、平成25年度から平

24 成 28 年度の間に影響低減のため、以下の排水処理設備等に関する変更が行われたが (2. (2) 参

25 照)、処理方法や設備そのものは大きく変更されていない。

26

28

#### 27 2. パイロット事業への応募(取組の実施)理由、取組結果の活用方法・内容

#### (1)取組の実施理由(H28応募時)

29 事業場 E では、H27 年度以前の事業に参加し、以降約3年間実施可能な改善に取り組んできてお 30 り、これにより排水の生態影響にどのような変化が生じたのかを把握するため。

31 32

35

38

39

#### (2) 取組結果の活用方法・内容

- 33 ※H28 時点の内容
- 34 平成25年度の結果を受けて、以下に示す生態影響低減に関連する取組が行われた。
  - 一部の排水処理経路を変更
- 36 ・ 重金属が高濃度に含まれる廃液は、自社での排水処理から産業廃棄物として外部に委託処理 37 するように変更(継続中)
  - ・ 定期的(年1回)な排水処理前廃液用貯槽の清掃と貯槽へ繋がる排水経路の高圧洗浄を実施 (継続中)(排水処理方法・設備そのものは大きく変更していない)
- 40 試験の実施実績の CSR 報告書等の形での公表は未実施(今回事業の結果を踏まえ検討予定)であ 41 る。
- 42排水放流先の水生生物保全活動への利用については、放流先が下水道のため、〇〇〇〇〇〇〇43〇〇〇〇〇
- 44 ※生態影響の原因調査、対策の検討を含めて行った事業場については、その旨を適宜記載する。

45 46

47

48

49 50

### 3. パイロット事業における具体的な取り組み内容・事業期間における取組の進捗

#### (1)取組の経過の概要

• 27年度以前の取組状況

ミジンコの繁殖に対し TU>80 となる影響がみられ、金属類が原因であると推定された。藻類および魚類に対しては 80%排水濃度 (最高濃度) でも生長およびふ化・生存に影響は示されなかった。

51 52 53

54

55

56

57

58

#### 28~30年度の取組の経過

平成 28 年度に排水を 10 倍希釈した場合においてもミジンコに著しい影響がみられていたことから原因究明調査に取り組んでいる。

平成 29 年度は過年度の検討結果や検討会等の議論を踏まえて、以下の目的で調査を行った。

- ①排水変動調査
- ②経年調査
- ③原因究明調査 (TIE)

596061

62

63

64

65 66

67

①排水変動調査では、製造工程が比較的変動しない事業場において、どの程度排水の生物影響が変動するか調べるため、11 月下旬~12 月中旬に計 3 回採取し、それぞれ試験を行ったところ、藻類の TU は、1、3 回目は 2.5、2 回目は 5 で比較的変動は小さかった。ミジンコの TU は 800 または>160 であったが、濃度反応曲線はほぼ同一であり、変動は小さいとみなせる。魚類に対しては 3 回とも最高濃度でも影響はみられなかった。3 回目の排水は、試験機関内の再現性を確認するため、同時に 2 試験実施したが、同じ結果が得られた。

②経年変化では、平成 25、28、29 年度に実施した 6-7 回の試験結果をまとめると、藻類に対

し6回中1回のみ TU>20を示したが、影響は比較的軽微であり、50%阻害濃度(IC50)は算出できなかった(>80%)。ミジンコへの影響は、多少変動はあるものの、7回中すべて TU>10の影響を示した。特に平成29年度の排水変動調査時(11月~12月)の TU が大きく(800または>160)、Ni 濃度が増加したことが原因であると考えられた。魚類に対しては継続して影響がみられなかった。よって本排水では、TU>10を一つの目安とすると、ミジンコに対する影響の改善を図ることが考えられる。

③原因究明調査(TIE)では、金属による影響を確認するため、金属をキレートする EDTA 溶液を添加して試験を行ったところ影響が低減された。よって原因物質群は金属類であることが確認された。次に金属分析結果よりニッケル(Ni)が、ミジンコに対する影響が懸念されるレベルで検出されており、Ni 単独試験による濃度反応曲線とほぼ一致したため、Ni が主要な原因物質であると考えられた。最後にこれまで試験した6排水試料の結果から、排水のTUc(=100/IC50)と、Ni 濃度を Ni 単独 IC50 で割った Ni の TUc との相関性を評価したところ、有意に正の相関が示された( $r^2=0.99$ )。Ni の遅延性毒性の症状が観察されたことも合わせ、これらの結果から、Ni が主要な原因物質であることが確認された。

#### (2) 生物応答試験による排水評価

- (試験結果の評価のみで経過観察をした事業場については、この項目のみを時系列で結果を 整理して記載することを想定)
- (各生物応答試験の採水地点・タイミング、並行して行った化学分析による水質測定の結果、 考えられる試験結果についての考察等を記載する)

#### 1) 採取方法、前処理方法

すべての調査で工程排水の処理設備放流槽より採取した。表 2 に①排水変動調査および③原因 究明調査で用いた排水の採取に関する情報をまとめた。ポリバケツを用いて各地点より排水を採取し、ポリビーカーを用いて採取容器を排水で 2 回程度洗って(共洗い)から、排水で容器を気相部分(ただし取っ手部分は除く)が残らないよう満水にした。採水後は生物応答試験と水質分析を担当する、機関 2 (平成 28 年度)、機関 3 (①排水変動調査)および国立環境研究所(③原因究明調査)に、翌日の午前中に到着するよう冷蔵輸送した。

冷蔵宅配便にて国立環境研究所または機関  $2\cdot3$  に搬入された事業場排水は、ナイロンメッシュ(目開き  $60~\mu m$ )でろ過した後、①排水処理方法の検討では  $1\sim2~\nu$  月以内に、②排水変動調査では採取後  $36~\mu$  時間以内に生物応答試験を実施した。藻類試験では滅菌のために、さらに孔径  $0.22~\mu m$  のメンブレンフィルターでろ過してから試験に供した。

#### 2) 化学分析による水質測定方法

排水受領後、直ちに基本水質項目の測定(pH、DO、塩分、残留塩素)を行った。さらに試験開始時および終了時、ミジンコと魚類は換水前後に、水温、pH、DO、ミジンコ試験の場合は塩分(電気伝導度)の測定を行った。※多くは事業場間で共通だが今後、一部事業場でアドバンストな分析を行う可能性がある。

また、サンプル情報を伏せた上で、分析会社等に委託し以下の項目の測定に供した。

- · 全有機炭素 TOC: JIS K 0102 22.1 により測定
- ・ アンモニア: JIS K 0102 42.1, 42.3 により測定
- ・ 金属類: 親水性 PTFE メンブレンフィルター (孔径  $0.45~\mu$  m) でろ過後、適宜希釈した試料 について ICP-MS を用いて測定した。
- ・ 硬度: 親水性 PTFE メンブレンフィルター (孔径  $0.45~\mu$  m) でろ過後、適宜希釈した試料について ICP-AES によりカルシウムおよびマグネシウム濃度を測定し、硬度 (CaCO3 mg/L) に換算した。

表 2 採取排水に関する情報

	=	女と 体収が小に関する情報	
サンプ		E-0	E-1
採取地		メッキ排水処理設備放流槽	メッキ排水処理設備放流槽
採取		2017/9/28	2017/11/29
採取時	持間	13:30-13:50	13:10-13:25
採取に使用した	:器具·装置	2L ロープ付ステンレス製バケツ	2L ロープ付ステンレス製バケツ
		グラブ採水(メッキ排水処理設備放	グラブ採水(メッキ排水処理設備放
採取方	5法	流槽の開口部より、ステンレス製	流槽の開口部より、ステンレス製
		バケツを用いて貯留水を採取)	バケツを用いて貯留水を採取)
15 L.	<b>-</b> 00	プラスチック製 10L 容コンテナ×1	プラスチック製 10L 容コンテナ×1
採水容	<b></b>	個	個   一
	- ha	7.1.1	プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個
状況	天候	くもり	<u>くもり</u>
	気温	24.2°C	18.3°C
	外観(色、	淡茶色透明(無色透明に近い)	色:淡茶色透明(無色透明に近
	臭気など)	薄い下水臭	い)
排水の性状	 水温	20.3°C	臭気:薄い下水臭 10.2℃
	-		
	pH	6.58	6.63
	1 (7)11)	l —	_
0	COD		
サンプ	ル名	E-2	E-3
サンプ 採取地	ル名	E-2 メッキ排水処理設備放流槽	E-3 メッキ排水処理設備放流槽
	ル名 也点		= =
採取地	ル名 也点 日	メッキ排水処理設備放流槽	メッキ排水処理設備放流槽
採取地 採取	ル名 也点 日 特間	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19
採取地 採取 採取時	ル名 也点 日 特間	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6 13:10-13:25	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19 13:20-13:40
採取地 採取 採取時	ル名 也点 日 時間 :器具・装置	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6 13:10-13:25 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19 13:20-13:40 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製
採取地 採取 採取に使用した	ル名 也点 日 時間 :器具・装置	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6 13:10-13:25 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取)	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19 13:20-13:40 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取)
採取地 採取 採取に使用した 採取た	ル名 也点 日 時間 ご器具・装置 5法	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6 13:10-13:25 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19 13:20-13:40 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1
採取地 採取 採取に使用した	ル名 也点 日 時間 ご器具・装置 5法	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6 13:10-13:25 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19 13:20-13:40 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個
採取地 採取 採取に使用した 採取た	ル名 也点 日 時間 : 器具・装置 方法 F器	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6 13:10-13:25 2L ロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19 13:20-13:40 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個
採取地 採取 採取に使用した 採取た	ル名 也点 日 時間 : 器具・装置	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6 13:10-13:25 2L ロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19 13:20-13:40 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ
採取地 採取 採取に使用した 採取方	ル名 也点 日 時間 : 器具・装置 方法 F器	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6 13:10-13:25 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ 10.4℃	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19 13:20-13:40 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ 10.7°C
採取地 採取 採取に使用した 採取方	ル名 也点 日 時間 : 器具・装置	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6 13:10-13:25 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ 10.4°C 色:淡茶色透明(無色透明に近	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19 13:20-13:40 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ 10.7°C 色:淡茶色透明(無色透明に近
採取地 採取 採取に使用した 採取方	ル名 也点 日 時間 ご器具・装置 活法	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6 13:10-13:25 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ 10.4℃ 色:淡茶色透明(無色透明に近 い)	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19 13:20-13:40 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ 10.7℃ 色:淡茶色透明(無色透明に近 い)
採取地 採取 採取に使用した 採取方	ル名 也点 日 時間 :器具・装置 法 器 天気(色) 外臭気	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6 13:10-13:25 2L ロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ 10.4°C 色:淡茶色透明(無色透明に近 い) 臭気:薄い下水臭	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19 13:20-13:40 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ 10.7°C 色:淡茶色透明 (無色透明に近い) 臭気:薄い下水臭
採取 採取 採取に使用した 採取方 採取方 採水を 状況	ル名 地点 日 計間 一器具・装置 活法 器 天候 気温 外観(色ど) 外見な温	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6 13:10-13:25 2L ロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ 10.4°C 色:淡茶色透明(無色透明に近 い) 臭気:薄い下水臭 8.7°C	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19 13:20-13:40 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ 10.7°C 色:淡茶色透明(無色透明に近 い) 臭気:薄い下水臭 5.8°C
採取 採取 採取に使用した 採取方 採取方 採水を 状況	ル名 也点 日 時間 :器具・装置 法 器 天気(色) 外臭気	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/6 13:10-13:25 2L ロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ 10.4°C 色:淡茶色透明(無色透明に近 い) 臭気:薄い下水臭	メッキ排水処理設備放流槽 2017/12/19 13:20-13:40 2Lロープ付ステンレス製バケツ グラブ採水(メッキ排水処理設備放 流槽の開口部より、ステンレス製 バケツを用いて貯留水を採取) プラスチック製 10L 容コンテナ×1 個 プラスチック製 1L 容コンテナ×1 個 晴れ 10.7°C 色:淡茶色透明 (無色透明に近い) 臭気:薄い下水臭

#### 3)排水変動調査

藻類に対する最大無影響濃度 NOEC とその逆数である TU、50%阻害濃度 IC50 を表 3 に、生長速度と生長阻害率のグラフを図 2 に示す。2 回目のみ、排水 40%濃度まで対照区と比べて有意に生長速度が減少しており、NOEC は 20%、40%濃度区における阻害率は 14%、80%濃度区においても 30%であったため、IC50 は算出不可(>80%)であった。1 回目および 3 回目の 2 試験(E-3-1-、E-3-2)はともに NOEC が 40%で、濃度反応曲線(図 3B)もほぼ一致していた。よって NOEC の変動は $\pm 1$  濃度区以内であり、藻類に対する影響の変動は比較的小さいと考えられる。

表 3 排水変動調査における藻類試験結果

E 1							
試料名	採取年月	NOEC	TU (=100/NOEC)	IC50			
E-1	H29/11 下旬	40%	2.5	>80%			
E-2	H29/12 上旬	20%	5	>80%			
E-3-1	H29/12 中旬	40%	2.5	>80%			
E-3-2	H29/12 中旬	40%	2.5	>80%			

#### A 生長速度

#### B 生長阻害率

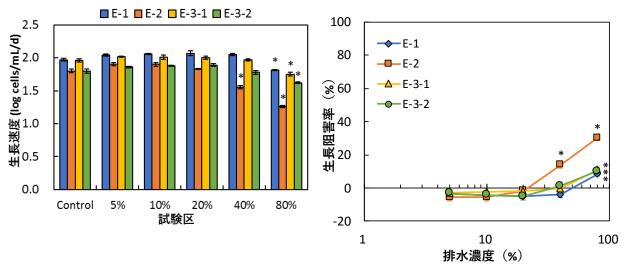


図2 排水変動調査における藻類生長阻害試験結果: A 生長速度、B 生長阻害率(平均±標準偏差、n=3(Control は 6)) \*は対照区(Control)に対して有意差があることを示す(p<0.05)。

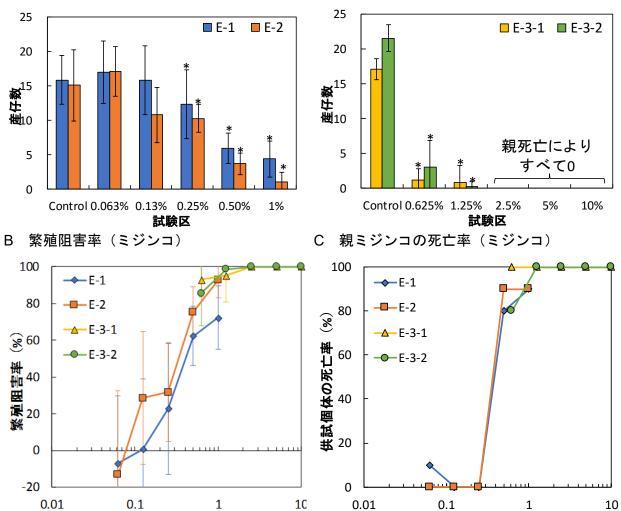
ミジンコに対する NOEC とその逆数である TU、IC50 とその逆数である TUc、親ミジンコの LC50 とその逆数である TUa を表 4 に、産仔数、繁殖阻害率、親ミジンコの死亡率のグラフを図 3 に示す。初めに 5%~80%の 5 濃度区で試験を実施したが、試験開始 2 目目に最小濃度 5%においてもすべての親ミジンコが死亡して産仔が観察されなかった。そこで 1%から倍々希釈で 0.063%まで希釈して再試験したところ、NOEC は E-1、E-2 ともに 0.13%となった (図 3A 左)。IC50 は E-1 で 0.49%、E-2 で 0.28%であり、E-2 の方 TUc が大きく影響が大きいことを意味する。しかし、濃度 - 繁殖阻害率のグラフ (図 3B) をみると、標準偏差(エラーバーで示す)が大きく、曲線はほぼ重なっているため、繁殖影響は同程度であると考えられる。3回目(E-3-1、E-3-2)は初めから 0.625%~10%で試験に供したが、0.625%でもほとんど産仔がみられず、繁殖阻害率は 93%および 86%であった。NOEC、IC50、LC50 ともに 0.625%未満になってしまったため、1回目および 2回目より TU/TUc/TUaが小さいようにみえるが、図 2B および図 2C の濃度反応曲線はほぼ重なっており、影響はほぼ同程度でほとんど変動していないと考えられる。

表 4 排水変動調査におけるミジンコ試験結果

試料名	採取年月	NOEC	TU =100/NOEC	IC50	TUc =100/IC50	LC50	TUa =100/LC50
E-1	H29/11 下旬	0.125	800	0.49	203	0.48	210
E-2	H29/12 上旬	0.125	800	0.28	357	0.43	235
E-3-1	H29/12 中旬	<0.625	>160	<0.625	>160	<0.625	>160
E-3-2	H29/12 中旬	<0.625	>160	<0.625	>160	<0.625	>160

 $\begin{array}{c} 151 \\ 152 \end{array}$ 

#### A 産仔数 (ミジンコ)



153 154

図3 排水変動調査におけるミジンコ繁殖試験結果: A 産仔数、B 繁殖阻害率 (平均±標準偏差、n=10)、C 親ミジンコの死亡率 \*は対照区 (Control) に対して有意差があることを示す (p<0.05)。

排水濃度(%)

排水濃度(%)

159 160

158

161 162

魚類の各エンドポイントに対する NOEC とその逆数である TU を表 5 に、各試験区のふ化率、 ふ化後生存率、生存率、生存指標を図4に示す。

3回ともに全てのエイドポイントに対し、対照区と比べて有意な影響はみられなかった。3回目 の繰り返し試験も結果は同じであった。

表 5 排水変動調査における魚類試験結果

Comple		NOEC (	(%)		TU=100/NOEC				
Sample	ふ化率	ふ化後生存率	生存率	生存指標	ふ化率	ふ化後生存率	生存率	生存指標	
E-1	80	80	80	80	1.25	1.25	1.25	1.25	
E-2	80	80	80	80	1.25	1.25	1.25	1.25	
E-3-1	80	80	80	80	1.25	1.25	1.25	1.25	
E-3-2	80	80	80	80	1.25	1.25	1.25	1.25	

163

167

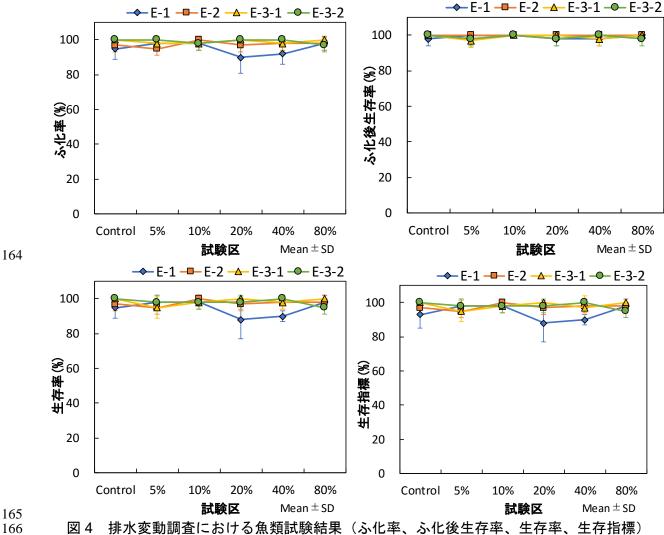


図 4 排水変動調査における魚類試験結果(ふ化率、ふ化後生存率、生存率、生存指標) \*は対照区(Control)に対して有意差があることを示す(p<0.05)。

排水変動調査における生物応答試験結果を表 6 にまとめた。すべての生物に対する影響の変動 は小さく、試験機関内の再現性も高いことが分かった。

表 6 排水変動調査における生物応答試験結果まとめ

=+101 &	採取	Т	U=100/NOE	С	TUc=100/IC50			
試料名	年月	藻類	ミジンコ	魚類	藻類	ミジンコ	魚類	
E-1	H29/12 上旬	2.5	800	1.25	<1.25	203	<1.25	
E-2	H29/12 中旬	5	800	1.25	<1.25	357	<1.25	
E-3-1	H30/1 中旬	2.5	>160	1.25	<1.25	>160	<1.25	
E-3-2	H30/1 下旬	2.5	>160	1.25	<1.25	>160	<1.25	

173

174

175

181 182 183

184

185

186 187

188

189 190

表7に基本水質項目の測定結果をまとめた。溶存酸素、残留塩素、有機物濃度(TOC)、アンモ ニア濃度に変動がみられた。すべての項目で大きな変動はみられず、生物影響が懸念される項目は なかった。ただし、硬度が高いため、金属の影響を緩和する作用が働いた可能性がある。

次に、表8に金属類の測定結果をまとめた。ニッケル(以下、Ni)が3回とも数百μg/Lで検出 されており、藻類およびミジンコへの影響が懸念される。ただし、硬度と有機物濃度が高いため、 金属類の影響が緩和されている可能性があり、原因物質かどうかは更なる検証が必要である。Ni は 244~434 μg/L、亜鉛(以下、Zn) は 0.778~5.89 μg/L とやや変動していたが、Zn は試験生物への 影響が懸念されるレベルではなかった。

表 7 排水変動調査における基本水質項目

ID	pH <sup>a</sup>	溶存 酸素	電気 伝導度	塩分b	硬度	残留塩素 <sup>c</sup>	TOC	アンモニア態 窒素 <sup>d</sup>
	-	mg/L	mS/m	%	mgCaCO₃/L	mg/L	mgC/L	mgN/L
E-1	6.6	9.8	99	0.04 <sup>e</sup>	448	<0.01	4.2	4.2
E-2	6.3	10.2	103	0.05 <sup>e</sup>	446	<0.01	5.0	4.7
E-3	6.5	9.8	108	0.05 <sup>e</sup>	440	<0.01	6.0	5.2

- a: pH 排水基準: 5.8~8.6 (海域以外)
- b: NaCl の NOEC は藻類 0.06% (1 試験機関データ)、ミジンコ 0.087%、魚類 0.23% (10 試験機関平均)
- c: 0.05~1 mg/L を超過するとき生物 影響が懸念される (US EPA 毒性削減評価マニュアル)
- d:5 mgN/L を超過するとき生物影響が懸念される (US EPA 毒性削減評価マニュアル)
- e: 電気伝導度から換算

表 8 排水変動調査における溶存金属類濃度(µg/L)

ID	ベ リリウム	アルミニウム	クロム	マンカ゛ン	鉄	コハ゛ルト	ニッケル
E-1	ND	2.23	0.160	88.5	47.5	0.569	244
E-2	ND	3.28	0.227	115	51.2	0.699	434
E-3	ND	4.74	0.268	112	66.9	0.796	381
排水基準			2,000	10,000	10,000	なし	1,000~ 2,000*
ID	銅	亜鉛	ヒ素	セレン	カト゛ミウム	鉛	ピ、スマス
E-1	3.87	5.89	0.032	0.278	0.167	8.09	ND
E-2	2.82	2.79	0.051	0.289	0.126	9.55	ND
E-3	2.88	0.778	0.030	0.263	0.180	9.34	ND
排水基準	3,000	2,000	100		30	100	

太字は各金属の最高濃度、ND: 検出下限値未満、\*:ニッケルは一部自治体のみ基準あり

194 195

196

197 198 199

まとめると、排水を採取した11月~12月には生産工程に変化はなく、生物影響への変動も小さ かった。原因物質候補である Ni の濃度がやや変動していたが、生産工程や生産量、処理工程にも 変化はなかったとのことであった。

#### 4) 経年変化

表 9~11 に平成 25 年度からのすべての試験結果をまとめた。平成 29 年度の E-0 は、後述の原因 究明調査のため9月末に採取した排水で、ミジンコ試験のみ実施した。比較のため、図5に藻類の 生長阻害率、図6にミジンコの繁殖阻害率の濃度反応曲線を示す。

藻類に対する影響は平成 28 年度のみ TU>20 となったが、生長阻害率は 3-12%であり、TU=1.25 ~5 の他の年度と比べて著しく大きいわけではなかった。改善が推奨されるレベルである TU>10 となったのは6回中1回だけであり、藻類に対しては経過観察が妥当であると考えられる。

一方、ミジンコは平成25年度から継続してTU>10となる影響が検出されており、ミジンコに対 する影響の改善を図ることが考えられる。平成 25、28 年度および平成 29 年度の E-0 では TU は 20 ~>80 であったが、平成 29 年度の E-1~E-3 の>160 または 800 と一桁高くなっていた。図 6 の繁 殖阻害率で比較しても濃度反応曲線が異なっていることが分かる。原因として、E-1~E-3 では原 因候補物質である Ni の濃度が高くなっていることが挙げられる。生産工程や生産量、処理工程に も変化はなかったため、Ni 濃度が高くなった理由は現時点で明らかになっていない(事業場担当

魚類に対しては過年度から継続して影響は示されなかった。

表 9 生物影響の経年変化(H25、H28、H29)

試験				NOEC (%)			TU		IC50		
機関	年度	試料名	藻類	ミジン コ	魚類	藻類	ミジン コ	魚類	藻類	ミジンコ	
NIES	H25	G	80	<1.25	80	1.25	>80	1.25	>80	2.69	
機関 2	H28	E	<5	5	80	>20	20	1.25	>80	12.3	
NIES	H29	E-0	-	1.25	-	-	80	-	-	3.98	
機関3	H29	E-1	40	0.125	80	2.5	800	1.25	>80	0.49	
機関3	H29	E-2	20	0.125	80	5	800	1.25	>80	0.28	
機関3	H29	E-3-1	40	<0.625	80	2.5	>160	1.25	>80	<0.625	
機関 3	H29	E-3-2	40	< 0.625	80	2.5	>160	1.25	>80	<0.625	

214

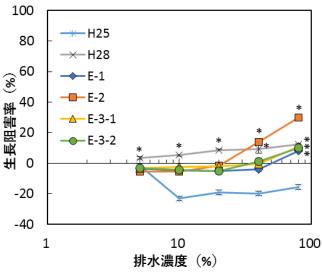
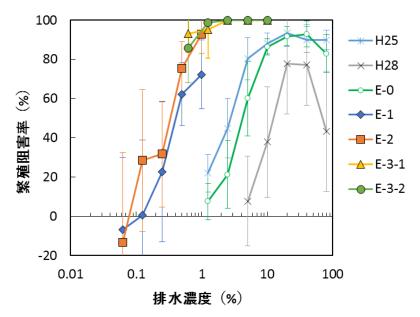


図 5 藻類の生長阻害率の経年変化



217218219

図6 ミジンコの繁殖阻害率の経年変化

表 10 基本水質項目の経年変化(µg/L)

採取年月	試料	рН	溶存 酸素	電気 伝導度	塩分 a	硬度	残留 塩素 <sup>b</sup>	TOC 全有機炭素	アンモニア 態窒素 <sup>©</sup>
	41.1	-	mg/L	mS/m	%	mgCaCO <sub>3</sub> /L	mg/L	mgC/L	mgN/L
H25 年度	G	7.23	9.64	99	0.04	447	<0.02	10.4	3.2
H28 年度	E	6.50	9.10	94	0.04	410	<0.02	4.7	3.6
H29/9	E-0	6.87	9.00	87	0.04	340		2.4*	3.8
H29/11	E-1	6.6	9.8	99	0.04 <sup>d</sup>	448	<0.01	4.2	4.2
H29/12 上旬	E-2	6.3	10.2	103	0.05 <sup>d</sup>	446	<0.01	5.0	4.7
H29/12 中旬	E-3	6.5	9.8	108	0.05 <sup>d</sup>	440	<0.01	6.0	5.2

<sup>221 \*</sup>冷蔵保管中に減衰した可能性がある。

表 11 金属類の経年変化

採取年月	試料名	ベリリウム	アルミニウム	クロム	マンカ゛ン	鉄	コバルト	ニッケル
H25 年度	G	-	0.950	0.408	12.5	55.9	0.797	103
H28 年度	E	ND	6.89	0.708	21.5	60.7	0.497	79.0
H29/9	E-0	ND	0.130	0.410	148	43.3	0.628	77.9
H29/11	E-1	ND	2.23	0.160	88.5	47.5	0.569	244
H29/12 上旬	E-2	ND	3.28	0.227	115	51.2	0.699	434
H29/12 中旬	E-3	ND	4.74	0.268	112	66.9	0.796	381
排水基準				2,000	10,000	10,000		(1,000 ~2,000)*
採取年月	試料名	銅	亜鉛	ヒ素	セレン	カト゛ミウム	鉛	ピ、スマス
H25 年度	G	7.34	1.28	0.055		0.359	40.4	
			_	0.00	_	0.559	16.4	•
H28 年度	E	6.01	3.43	0.069	-	0.138	7.42	-
H28 年度 H29/9	E E-0	6.01 5.08			- 0.192			- ND
			3.43	0.069	- 0.192 0.278	0.138	7.42	- ND ND
H29/9	E-0	5.08	3.43 <b>7.72</b>	0.069 <b>0.084</b>		0.138	7.42 12.5	
H29/9 H29/11	E-0 E-1	5.08 3.87	3.43 <b>7.72</b> 5.89	0.069 <b>0.084</b> 0.032	0.278	0.138 0.091 0.167	7.42 12.5 8.09	ND

太字は各金属の最高濃度、ND: 検出下限値未満、\*:ニッケルは一部自治体のみ基準あり

# 

## (3) 毒性削減評価・毒性同定評価(TRE/TIE)の実施

#### 1) 概要

3. (2) の結果を受けて米国環境保護庁が公表している TRE/TIE ガイダンスを参考に、平成 29 年度に毒性同定評価(原因究明調査)、平成 30 年度にそれに基づく対策を行った。 TRE のフロー図において本事業で実施した手順を図 7 に赤字で示した。毒性同定評価(原因究明調査)は米国環境保護庁が公表している TIE のガイドダンス文書に基づき、Phase I (特徴化)、Phase II (同定)、Phase III (確認) の 3 つの手順を実施した(詳細は 2 ) ~ 4 ) 参照)。 それに基づく対策としては、同定した原因化学物質の除去効率を上げるため、現行の排水処理手法の改善検討を行った。

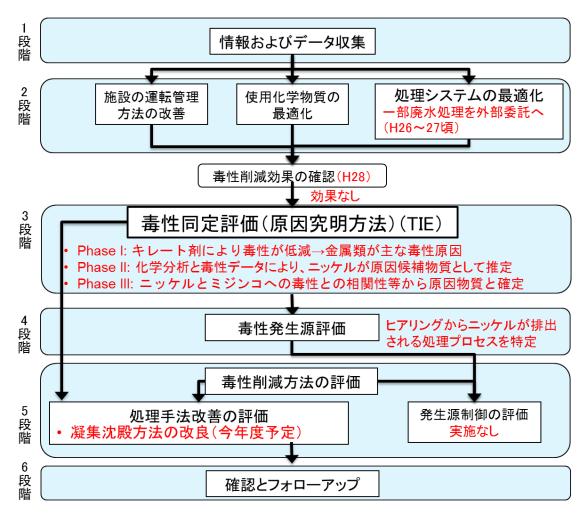


図 7 TRE(TIE)のフロー図とパイロット事業での実施概要(赤字部分)

#### 2) TIE Phase I (特徴化)

Phase I (特徴化)では、どのような物理的・化学的特性の化学物質群が生物影響に寄与しているのか、排水影響(あるいは原因物質)の特徴化を行う。排水処理を模擬した物理化学的な前処理を行い、未処理排水とともに生物応答試験に供して、生物影響が低減されるかを評価する。生物影響が低減された場合、処理によって除去・分画された化学物質群を主要原因として推定する。

事業場 E では、めっき工程に金属を使用しているため、金属類による毒性が考えられた。そこで、金属の遊離イオン態をキレートして金属による毒性を緩和する、キレート剤の EDTA を添加する処理を行った。濃度は USEPA のガイドラインに準拠し、3 mg/L および 8 mg/L とした。無希釈の排水に EDTA (EDTA・2Na・H2O、0.1M 溶液)がそれぞれ 3 mg/L および 8 mg/L になるように添加し、4 時間静置してから、試験用水を用いてそれぞれ 20%、10%、5%に希釈して試験に供した。同時に EDTA を添加していない未処理排水(20%、10%、5%)と、試験用水に EDTA を 3 mg/L および 8 mg/L になるように添加した EDTA のみの系も試験した。排水濃度は、予備試験として未処理排水(事業場において処理された最終放流水であるが、実験室で処理を行っていない排水であることに留意)を試験したところ、NOEC = 1.25%、IC50 = 3.9%であったことから 20%、10%、5%の 3 濃度区とした。

ミジンコ試験に供した結果 (産仔数) を図 8 に示した。未処理排水は対照区に対して濃度依存的に産仔数が減少し、NOEC は 5%、TU は 20 であったが、EDTA を 3 mg/L または 8 mg/L 添加することで産仔数が対照区(Control)以上に増え、NOEC は>20%、TU は<5 となり、影響低減が確認された(TU=20→<5)。よって本排水のミジンコに対する毒性の主要因は金属類であることが確認された。試験用水に EDTA のみを添加した系で、8 mg/L では産仔数の減少

がみられた。これは EDTA が試験用水中の必須元素まで取り込みにくくしてしまったためであると考えられる。

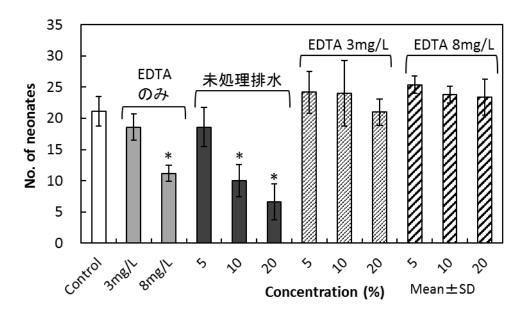


図 8 EDTA 添加試験 (TIE Phase I) におけるミジンコの産仔数 (平均±標準偏差、n=10) \*は対照区 (Control) に対して有意差があることを示す (p<0.05)

#### 3) TIE Phase II(同定)

Phase II (同定) では、Phase I において主要原因として推定された化学物質群が広範囲にわたる場合に、さらに絞込み (同定) を行う。Phase I と同様に排水の物理化学的な前処理と生物応答試験を用いて、排水中の特定の物質群の生物影響を確認するとともに、化学分析を併用して物質の同定を試みる。

今回は金属類が候補となっているため、追加の物理化学的な前処理は実施せず、化学分析によって排水中の金属濃度を測定し、各金属のミジンコ(ニセネコゼミジンコ)に対する毒性値(繁殖影響)との比較を行った。表 8 および表 11 に示したとおり、Ni が  $77.9 \sim 434 \, \mu g/L$  で検出されているのに対し、塩化ニッケルを用いて、試験生物のニセネコゼミジンコに対する Ni 単独の影響を調べたところ、NOEC が  $0.90 \, \mu g/L$ 、IC50 が  $1.39 \, \mu g/L$  であった(国環研、未発表データ)。よって排水中の Ni は NOEC の 80 倍以上であるため、ミジンコに対する影響が懸念される。ただし、金属類の影響は水質(pH、硬度、有機物濃度など)によって変動することから、Ni 単独の NOEC を超過していたからと言って必ずしも影響を示すわけではないことに留意する必要がある。

そこで、排水中の Ni 濃度がミジンコへの影響レベルを説明できる濃度かどうか評価するため、各排水濃度区中の Ni 濃度(無希釈排水の濃度から推定)を横軸、繁殖阻害率を縦軸にとり、Ni 単独試験の結果とともに図 9 に示した。 $E-1\sim E-3$  の結果は Ni 単独試験の結果とほぼ一致しており、Ni によって排水の影響が説明できる可能性が示唆された。一方、Ni 単独試験結果の濃度反応曲線より右側にプロットされた平成 25 年度、28 年度、29 年度の E-0 では、Ni 単独試験時より Ni の影響が緩和されていることを意味する。平成 28 年度の試験時では硬度が高いことによって 80%濃度区で影響が緩和された可能性が考えられたが、他の試料でも硬度は同程度であった(表 10)ものの、同様な傾向はみられなかった。よって pH や有機物による影響か、試験のばらつきによるものと考えられる。

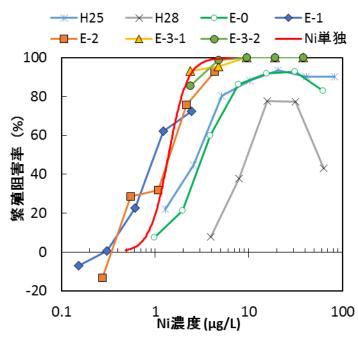


図 9 各排水および Ni 単独試験時の Ni 濃度に対する繁殖阻害率

#### 4) TIE Phase III(確認)

Phase III(確認)では、Phase II で推定された原因物質(群)候補が、本当に排水の生物影響に寄与しているかどうか確認試験を行う。確認方法は物質により様々であるが、複数サンプルにおける濃度と生物影響の相関性を評価する方法、毒性症状や種による感受性差を利用する方法、生物影響のない処理排水や試験用水等に原因物質(群)候補を添加して生物応答試験に供し、元の排水と同程度の生物影響を示すか確認するスパイク法などがある。

今回は相関性評価法を用い、排水変動調査および過年度調査で採取した排水の生物影響と、原因候補物質 Ni の各排水中の濃度に正の相関性があるかどうか評価した。排水のミジンコに対する影響値として、IC50 の逆数を取った TUc を縦軸に、これに合わせて Ni 濃度を Ni 単独の IC50 で割った Ni の TUc を横軸として図 10 に図示した。E-3-1 および E-3-2 は同一排水のため、排水の IC50 の平均値(外挿値)を用いて 1 プロットとしている。Ni と排水影響には有意な正の相関があり、決定係数  $r^2$  は 0.98 と高かった。よって 3.(2) 4)で述べたとおり、排水のミジンコへの影響の変動は Ni の濃度変動に因ると考えられ、Ni が主要な原因物質であることが確認された。

さらに、試験中のミジンコの観察から、試験4日目以降、産仔開始後に死亡するという特徴があることが分かった。これはミジンコに対するNiの遅効性毒性の特徴であるため、このことも、Niが原因物質であることを裏付けたといえる。

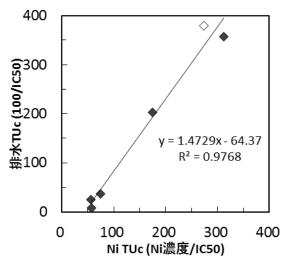


図 10 排水の TUc (100/IC50) と Ni の TUc (濃度/Ni の IC50) の相関図 (白抜きプロットは排水の IC50 として E-3-1 および E-3-2 の外挿値の平均値を用いた)

#### 5) 処理手法改善の検討

 ※H30 年度実施予定

#### (4) パイロット事業を通じて認識された本事例における課題

- (30 年度の段階で、事業場毎に記載することを想定)
- 生物応答試験法の技術的な課題

(5) 事業場における今後の取組予定

- TRE/TIE 手法などの技術的な課題
- ・ 試験や TRE/TIE を実施する上での一般的な課題 (事業者側、試験機関側、TRE/TIE 実施者側 等)

## 

(30 年度の事業期間が終了した後も各事業者で記載可能な自主的取組を継続する予定があ る場合に、記載することを想定。)

## 

## 

## 4. 本事例のまとめ

[排水変動調査]

> 2017 年 11 月~12 月にかけて 3 回採取した排水の生物影響に大きな変動はなかった。また、3 回 目の排水を同一試験機関で同時に2試験実施したところ、結果は一致していた。

#### [経年変化]

平成 25、28、29 年度において計 6-7 回試験した結果、藻類は 6 回中 1 回のみ TU>10、ミジンコ は7回中すべて、TU>10の影響がみられた。

平成29年度の11-12月に採取した排水の影響が特に増加しており、原因としてNi濃度の増加が 考えられた。

#### [原因究明調查]

USEPA の毒性同定評価 TIE の手順に基づき、ミジンコに対する原因究明調査を行ったところ、 キレート処理による毒性低減、Ni 単独試験との比較、濃度と影響との相関性、毒性症状の特徴か ら、Niが主要な原因物質であることが確認された。

#### [影響低減対策]

000000.