

令和7年度

一般廃棄物の最終処分場及び産業廃棄物の最終処分場に係る技術上の基準を定める省令(昭和52年総・厚令第1号)第1条第2項第10号及び第14号ハの規定による水質検査(1月に1回検査)

◎最終処分場

◆地下水(上流)

採取場所:観測井

採取月日	4月	5月	6月	7月	8月	9月	10月	11月	12月	1月	2月	3月	基準値	備考
	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日		
分析項目	採積 取雪 でに きよ り	5/28	6/25	7/25	8/8	9/19	10/24	11/21	12/3					
電気伝導率 単位:mS/m		5.0	5.0	5.0	5.3	5.2	5.1	5.2	5.2				—	
塩化物イオン mg/L		3.8	3.8	3.7	3.6	3.7	3.4	4.1	3.9				200mg/L以下	

◆地下水(下流)

採取場所:観測井又は地下水集排水管

採取月日	4月	5月	6月	7月	8月	9月	10月	11月	12月	1月	2月	3月	基準値	備考
	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日		
分析項目	採積 取雪 でに きよ り	5/28	6/25	7/25	8/8	9/19	10/24	11/21	12/3					
電気伝導率 単位:mS/m		13	13	13	14	13	13	12	12				—	
塩化物イオン mg/L		5.1	4.5	4.2	4.2	4.0	4.4	5.8	5.9				200mg/L以下	

は、地下水集排水管より検体を採取

◎最終処分場水処理施設

◆放流水

採取場所:放流槽

採取月日	4月	5月	6月	7月	8月	9月	10月	11月	12月	1月	2月	3月	基準値	備考
	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日		
分析項目	4/21	5/28	6/25	7/25	8/8	9/19	10/24	11/19	12/3	1/14	2/19	3/6		
水素イオン濃度 単位:pH	7.3	7.2	7.9	7.3	6.7	6.7	6.0	6.3	6.8	7.2	7.2	7.2	5.8pH~8.6pH	pH
生物学的酸素要求量 mg/L	44	0.5未満	0.5未満	1.6	5.5	1.7	0.8	10	4.4	5.5	2.1	1.6	60mg/L以下	BOD
浮遊物質 量 mg/L	1未満	1未満	1	4	3	2	5	1未満	1未満	4	27	12	60mg/L以下	SS

◎旧最終処分場

◆地下水

採取場所:観測井

採取月日	4月	5月	6月	7月	8月	9月	10月	11月	12月	1月	2月	3月	基準値	備考
	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日		
分析項目	採積雪で きよ きよ	5/28	6/25	7/25	8/8	9/19	10/24	11/21	12/3					
電気伝導率 単位:mS/m		12	12	12	12	12	12	12	11				—	
塩化物イオン mg/L		4.5	4.4	4.3	4.1	4.3	4.1	4.8	4.7				200mg/L以下	
過マンガン酸カリウム消費量 mg/L		1.6	1.8	0.6	0.5	1.0	1.0	1.3	1.2				10mg/L以下	

◆浸出水

採取場所:浸出水

採取月日	4月	5月	6月	7月	8月	9月	10月	11月	12月	1月	2月	3月	基準値	備考
	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日	採取月日		
分析項目	採積雪で きよ きよ	5/28	6/25	く浸 採出 取水 でが き少 ずな	8/8	9/19	10/24	11/21	12/3					
水素イオン濃度 単位:pH		7.7	7.2		6.4	8.2	7.6	7.5	7.9				5.8pH~8.6pH	pH
生物化学的酸素要求量 mg/L		0.5未満	0.5未満		0.5未満	0.5未満	0.7	0.5未満	0.5未満				60mg/L以下	BOD
浮遊物質質量 mg/L		10	7		1	1未満	2	1未満	1未満				60mg/L以下	SS

※電気伝導率…電気の通しやすさの尺度で、値が高いほど水にいろいろな物質が溶解していることになり、一般的に汚れているといえる。

※塩化物イオン…自然水に多少含まれている。増加した場合は、下水や家庭排水などによる汚染が考えられる。

※水素イオン濃度(pH)…酸性・中性・アルカリ性を示す。(pHが低いと、ろ過不良による水の汚濁が生じ、高いと細菌が増殖し水質が悪化する)

※過マンガン酸カリウム消費量…飲料水の清潔さの指標となる量で、動植物の死骸や排泄物が微生物により浄化されないほど汚れがひどい場合、消費量が高くなる。

※生物化学的酸素要求量(BOD)…微生物が汚水中に含まれる有機物を分解するために必要な酸素量を示す。汚水の汚濁を示す最大の指標である。

※浮遊物質質量(SS)…水中に浮遊している泥土や有機物で、粒径1μm~2mmまでの水に溶けない懸濁性の物質である。

◆未満と表示されている数値は定量下限値を示す。

※定量下限値…その分析法において正確に定量できる最低濃度(値)を示す。