

令和 8 年 度 水 質 検 査 結 果 (平 川)

(浄水)

鹿児島県工業用水道部工業用水課

	試験項目 [単位]	給水条例 規定値※	工業用水協会 標準値※	R 7 年 平均値	4 月	5 月	6 月	7 月	8 月	9 月	10 月	11 月	12 月	1 月	2 月	3 月	年 間 平均値
1	水 温 [℃]	常 温	—	20.7	19.6	21.4	21.8	23.8									21.7
2	濁 度	20度以下	20[mg/ℓ]	0.5	0.4	0.6	0.9	0.6									0.6
3	p H	6.0以上 8.0以下	6.5～8.0	7.2	7.1	7.2	7.1	7.1									7.1
4	酸消費量 [mg/ℓ]	—	75	32	29	32	28	35									31
5	全硬度 [mg/ℓ]	—	120	71	65	55	59	82									65
6	全蒸発残留物 [mg/ℓ]	—	250	176	188	168	137	205									175
7	塩化物イオン [mg/ℓ]	—	80	14.5	13.3	16.8	12.2	13.8									14.0
8	鉄 [mg/ℓ]	—	0.3	0.28	0.26	0.35	0.44	0.39									0.36
9	マンガン [mg/ℓ]	—	0.2	0.12	0.09	0.09	0.11	0.17									0.12

※「—」は規定なし

(注) ・工業用水協会標準値は(一社)日本工業用水協会によってとりまとめられた参考の数値

・全硬度、全蒸発残留物、鉄、マンガンは環境計量士による測定

・1～4、7、8については、毎日測定の月間平均値を記載

・5、6、9については、毎月1回の測定値を記載

○試験項目解説

2	濁 度	濁り度合いを表す指標の一つです。 その水が濁っていればいるほど濁度は高くなり、その水が澄んでいればいるほど濁度は低くなります。
3	p H	水溶液の性質(酸性・アルカリ性の程度)を表す単位です。 中性はp H 7で、これより低くなると酸性、高くなるとアルカリ性となります。
4	酸 消 費 量	アルカリ成分の量を表す指標で、これを炭酸カルシウムの量に換算して表したものです。
5	全 硬 度	水中のカルシウムイオン及びマグネシウムイオンの量を、これに対応する炭酸カルシウムの量に換算して、 水1リットル当たりのミリグラム数で表したものです。
6	全 蒸 発 残 留 物	水の中に浮遊したり溶解したりして含まれているもので、蒸発乾固したときに残渣として得られたものをいいます。
7	塩 化 物 イ オ ン	塩化物が水に溶けているときの塩素分を指します。