



Szlak Zabytków Techniki



LEKCJA MUZEALNA

Materiały dla nauczyciela



Górnoląskie Zakłady Wodociągowe
w Zabrze
Stacja Wodociągowa w Zawadzie
Laboratorium

Karchowice, dnia 25.5.1946

194

Wyniki badań

dotyczą wody na S e r s n i e
próbki pobrane dnia 2.5.1946

Właściwości zewnętrzne:

wygląd				
smak				
zapach				

Analiza fizyczno-chemiczna w mg/l.

	Studnia 9	Studnia 10	Studnia 11	Studnia 12	Studnia Pyskowice
1. Mętność	9	10	11	12	Pyskowice
2. Parba	60 - 10	75 - 10	120 - 15	50 - 8	10 - 5
3. Temperatura	8,8	10,0	9,3	9,2	11,5
4. pH	7,3	7,3	7,3	7,3	7,4
5. Sucha pozostałość	371	346	406	705	328
6. Po wyprażeniu	213	230	275	634	215
7. Tlen (O ₂)	0,85	0,80	0,08	0,13	/
8. Chlor (Cl)	21,3	17,7	17,7	42,6	10,6
9. Siarczany	71,0	75,5	93,4	257,9	76,1
10. Azotyny (NO ₂)	0	0	0	0,30	0
11. Azotany (NO ₃)	brak	brak	brak	brak	brak
12. Amoniak (NH ₃)	brak	brak	brak	brak	brak
13. Siarkowodor (H ₂ S)	brak	brak	brak	brak	brak
14. Wolny dwutlenek węgla (CO ₂)	27,2	29,0	32,1	28,1	23,3
15. Związany dwutlenek węgla	97,5	100	92,5	100	113
16. Nasyżający dwutlenek węgla	4,4	4,0	13,1	3,1	0
17. Wapń (Ca)	76,0	75,0	90,0	168,5	50,0
18. Magnez (Mg)	31,6	29,5	27,7	43,4	54,6
19. Twardość ogólna	17,9	17,3	16,0	33,6	19,6
20. Twardość przemijająca	12,3	12,8	11,7	12,8	14,5
21. Twardość stała	5,6	4,5	7,3	20,8	5,1
22. Żelazo ogólnie (Fe) filtr.	2,0	2,2	2,5	1,8	0,2
23. Żelazo-dwuwartościowe (Fe) filtr.	0,11	0,13	0,16	0,07	ślady
24. Mangan (Mn)	0,27	0,33	0,49	0,27	brak
25. Krzemionka (SiO ₂)	12,0	10,0	11,0	9,0	12,0
26. Fosforany (P ₂ O ₅)	0,60	0,60	0,40	0,60	0,30
27. Ołów	brak	brak	brak	brak	brak
28. Cynk	brak	brak	brak	brak	brak
29. Aluminium	brak	brak	brak	brak	brak
30. Przewodnictwo elektryczne	/	/	/	/	brak
31. K M n O ₄	5,6	6,0	6,6	7,2	3,4
32.					
33.					
34.					

- Raport badania wody z 1946 r. w Stacji Wodociągowej „Zawada”
Znajduje się w gablocie w sali na I piętrze w budynku z portiernią.