

Zeitschrift: Schweizerische Bauzeitung
Herausgeber: Verlags-AG der akademischen technischen Vereine
Band: 65/66 (1915)
Heft: 9

Artikel: Chemische Wassermessung
Autor: Reichel, Ernst
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-32286>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. [Mehr erfahren](#)

Conditions d'utilisation

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. [En savoir plus](#)

Terms of use

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. [Find out more](#)

Download PDF: 21.01.2026

ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>

INHALT: Chemische Wassermessung. — Wettbewerb für ein Kirchgemeindehaus in Zürich-Wiedikon. — Festigkeitsberechnung von Kugelschalen. — Miscellanea: Die Eisenbahnbrücke über den Ganges bei Sara Ghat. Kraftübertragung mit 10000 Volt in 3000 m Meereshöhe. Aufschlupfen von Radbandagen mittels elektrischer Heizung. Vernicklung von Aluminium. Der neue Hauptbahnhof in Leipzig. — Konkurrenz:

Bürgerspital in Solothurn. — Nekrologie: E. Egger. P. Stühlen. — Literatur: Trattato di Costruzioni antismiche. Die Wasserturbinen und deren Regulatoren an der Schweiz. Landesausstellung in Bern. Die Verstärkung der Kirchenfeldbrücke über die Aare in Bern. — Vereinsnachrichten: Schweiz. Ingenieur- und Architekten-Verein. Gesellschaft ehemaliger Studierender: Stellenvermittlung.

Chemische Wassermessung.

Von Prof. Ernst Reichel, Charlottenburg.

Angeregt durch eine Zuschrift des Herrn Ingenieur W. Zuppinger in Nr. 3 der Schweizerischen Bauzeitung vom 16. Januar 1915, S. 33, wurden in der letzten Zeit in der Versuchsanstalt für Wassermotoren an der Techn. Hochschule zu Charlottenburg an einer Francisturbine mit senkrechter Achse eine Reihe von Versuchen mit gesalzenem Betriebswasser zur Ermittlung der Wassermengen ange stellt. Die Methode besteht darin, dass man dem Betriebswasser der Turbine eine konzentrierte Salzlösung zufließen lässt, deren Salzgehalt $C_1 \text{ kg/l}$ und sekundliche Menge $q_1 \text{ l/sek.}$ genau bekannt sind. Bestimmt man den Salzgehalt des Wassers hinter der Turbine und beträgt dieser $C_2 \text{ kg/l}$, so ergibt sich die Wassermenge, die zur Verdünnung der konzentrierten Lösung notwendig war, zu:

$$Q = \frac{C_1}{C_2} \cdot q_1$$

Ist das Betriebswasser der Turbine an sich schon salzhaltig, so muss natürlich auch dieser Salzgehalt C_3 genau bestimmt und von der Menge C_2 , die im Betriebswasser gefunden wurde, in Abzug gebracht werden ($C_2 - C_3 = C_4$), um das Verdünnungsverhältnis $C_1 : C_4$ rein zu erhalten. Genau genommen, ist von der damit bestimmten Wassermenge Q noch der Betrag q_1 abzuziehen, der aber wegen seiner Kleinheit hier vernachlässigt werden kann.¹⁾

Da im Unterwassergerinne der untersuchten Turbine eine gleichzeitige Wassermessung mit Schirm möglich ist, können die gewonnenen Ergebnisse benutzt werden, um die Brauchbarkeit der chemischen Wassermessung für eine Francis-Turbine der verwendeten Bauart zu prüfen und insbesondere die Befürchtung des Herrn Zuppinger, ob die Francis-Turbine die zugesetzte Salzlösung auch genügend durchzumischen vermag, zu klären.

Die aus Abbildung 1 ersichtlichen Anordnungen für die Versuche sind durch das vorhandene Inventar bedingt worden. Ueber dem 2 m breiten Oberwasserkanal wurde ein grösseres eisernes prismatisches Gefäß M vom 2 m³ Inhalt aufgestellt, das in der Versuchsanstalt als „Messgefäß“ benutzt wird, mit einem Wasserstandsglas versehen und kubiziert ist. Am Auslauf des Gefäßes ist zunächst ein Wasserschieber angesetzt und an diesen schliesst sich ein kleinerer Hahn h an, dessen knieförmiger Rohrfortsatz in einer quer über den Oberwasserkanal aufgestellten Rinne R mündet. Von dieser Rinne wird nur das durch einen, in der Abbildung nicht sichtbaren, schräggestellten Ueberfall abgegrenzte Mittelstück benutzt. In den Boden ist ein Gasrohr r eingesetzt, das als Abflussrohr dient und dessen unterer Ausflussquerschnitt durch Anschrauben von Uebergangsstücken verändert werden kann. Hierdurch und durch die Länge des Rohres lässt sich die ausfliessende Menge einer Salzlösung jedem Versuch anpassen. Durch den Hahn wurde die aus dem Messgefäß fliessende Soole so geregelt, dass bei konstanter

Wasserspiegelhöhe in der Rinne stets eine ganz geringe Menge über den Ueberfall floss, dort gesammelt und ins Messgefäß zurückgegossen wurde. Bei Unterbrechung eines Versuchs wurde der Schieber geschlossen und der Hahn in seiner Stellung belassen.

Damit die Soole dem Betriebswasser nicht an einer einzigen Stelle zuläuft, sondern auf die Kanalbreite besser verteilt wird, wurde unter dem Abflussrohr eine mit Löchern versehene Verteilrinne V aufgehängt.

Für die Herstellung der Soole wurden genau abgewogene kleinere Salzmengen in ebenfalls gewogenen Wassermengen restlos aufgelöst und ins Messgefäß gegossen. Da dieses kubiziert ist, ergibt sich hiermit das spezifische Gewicht der Soole und bei bekannter Zusammensetzung des Salzes (Chlorides) auch der Chlorgehalt C_1 in einem Liter Soole.

Die aus der Rinne dem Betriebswasser in der Zeiteinheit zufließende Menge Soole q_1 wurde jedesmal durch einen direkten Versuch bestimmt. Hierbei wurde der aus r kommende Flüssigkeitsstrahl durch ein plötzlich untergeschobenes Rohr abgelenkt, während einer durch die Stoppuhr gemessenen Zeit in einem grösseren Gefäß aufgefangen und dann abgewogen. Durch Division mit dem spezifischen Gewicht und der Zeit ergibt sich daraus das zufließende Volumen q_1 in der Zeiteinheit. Letzteres konnte stets dadurch kontrolliert werden, dass mehrere Parallelversuche mit Wasser ausgeführt worden sind. Wenn für Wasser und Soole derselbe Ausflusskoeffizient μ gültig wäre, dann müsste sich in beiden Fällen das gleiche ausfliessende Volumen $q = f \cdot \mu \cdot V_{2gh}$ ergeben. Es ist aber μ für die Soole etwas verschieden gegenüber dem Wasserwert und zwar umso mehr, je grösser die Konzentration der Soole ist. Die Soole wird mit zunehmender Konzentration zähflüssiger. Die gefundene Uebereinstimmung war sonst eine befriedigende.

Als Salze konnten nur Chloride zur Verwendung in Frage kommen. Da sich Kochsalz für grössere Mengen

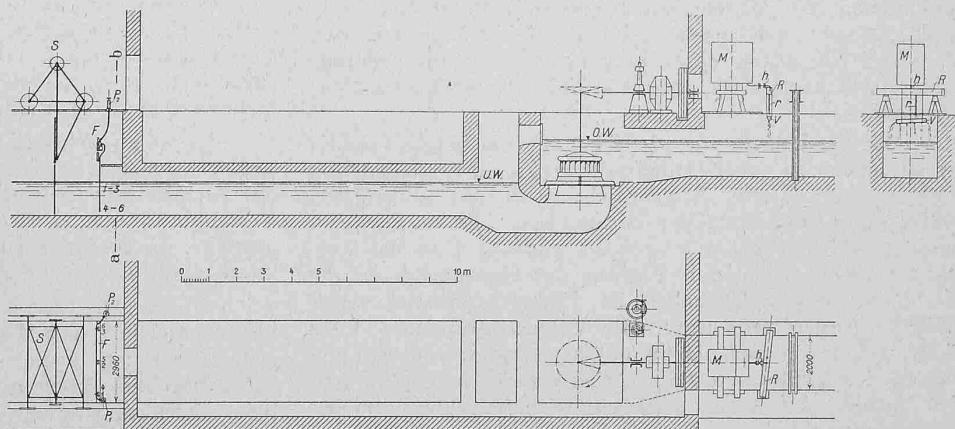


Abbildung 1. — Maßstab 1:250.

als zu teuer erwies, ist kristallisiertes Chlormagnesium, $MgCl_2$, gewählt worden, das sich, aus Stassfurt in genügender Reinheit bezogen, frei Berlin auf nur Mk. 6,45 für 100 kg gestellt hat. Es hat zwar gegenüber Kochsalz die unangenehme Eigenschaft, dass es sehr viel mehr hygro skopisch ist; es spielt das aber hier keine grosse Rolle. Dagegen löst es sich wesentlich schneller und besser in Wasser auf, man kann Lösungen von wesentlich höherer Konzentration herstellen und diese sind weniger empfind-

¹⁾ Schweizerische Bauzeitung Bd. LXII, S. 50 (26. Juli 1913).

lich gegen Temperaturschwankungen. Die Erfahrungen, die hier mit Chlormagnesium gemacht worden sind, befriedigen also. Der Salzgehalt einer Lösung von kristallisiertem $MgCl_2$ ist gleich der 2,87-fachen Chlormenge.

Bei einem flüchtigen Vorversuch hat sich schon ergeben, dass die durch Salz ermittelte Wassermenge grössern Schwankungen unterworfen war, wenn man die Proben für das gesalzenen Betriebswasser an verschiedenen Stellen des Unterwasserkanals geschöpft hat. Um daher festzustellen, ob und bis zu welchem Grade die Turbine als Mischmaschine anzusehen ist, wurde die in Abb. 2 dargestellte Einrichtung F getroffen, mit der man aus verschiedenen Punkten des Wasserquerschnitts im 2,96 m breiten Unterwasserkanal gleichzeitig 6 Wasserproben hochsaugen und in Fläschchen auffangen konnte. Die Lage der Messpunkte im Querschnitt des Unterwasserkanals konnte leicht geändert werden. Nach Einlauf der Soole ins Betriebswasser wurde mit einer Druckpumpe P_1 mehrmals solange Luft in das Rohrsystem gepumpt, bis die Luft am untern Ende der eingetauchten Messröhren austrat. Diese mussten sich also dann mit gesalzenem Betriebswasser füllen, das durch eine am andern Ende der Rohrleitung angeschlossene Saugpumpe P_2 in die Fläschchen gehoben wurde. Letztere wurden nummeriert und nach jedem Teilversuch ausgewechselt. Es ist sorgfältig darauf geachtet worden, dass jedes Fläschchen vor der Verwendung trocken und rein war und das Wasser nur aus dem ihm zugehörigen Röhrchen erhielt. Während die Wasserproben entnommen wurden, ist gleichzeitig mit dem Schirm S eine Wassermessung ausgeführt worden. Vor und nach jeder Versuchsgruppe sind ferner Proben von ungesalzenem Kanalwasser und von der zufliessenden Salzsoole entnommen worden.

Die untersuchte Turbine ist gebaut für eine maximale Wassermenge von 2,5 $m^3/sec.$ bei einem Gefälle von 1,56 m und einer normalen Umlaufzahl von $n = 74$. Sie war elektrisch belastet, und da sie an den Landwehrkanal angeschlossen ist, der in Berlin von der Spree abweigt und neben der Versuchsanstalt eine Schifffahrtsschleuse besitzt, ergibt sich hiermit eine Turbinenanlage mit den Vor- und Nachteilen eines praktischen Betriebs. Hieraus erklärt sich auch, dass nicht alle Teilversuche genau übereinstimmen.

Die Versuchsgruppe A (siehe nebenstehende Tabelle) ist mit etwas zu hoher Umlaufzahl und zwei verschiedenen Füllungen angestellt, B entspricht etwa der günstigsten Füllung und Umlaufzahl der Turbine und C ist mit etwas zu niedrigen Umlaufzahlen ausgeführt worden. Es sollte hiermit möglich werden, den Einfluss der Umlaufzahl auf die Verteilung des Salzgehaltes im Unterwasserkanal festzustellen. Andererseits waren die Versuchsgruppen C I bis C IX, bei denen nur die Füllungen geändert wurden, geeignet, den Einfluss zu zeigen, den verschiedene Füllungen der Turbine bei sonst unverändertem Salzzulauf auf die Verteilung ausüben.

Bei allen Wasserproben ist durch Titrieren mit Silbernitrat in der bekannten Weise¹⁾ der Chlorgehalt bestimmt worden. Die verwendete Silberlösung ergab bei 1 cm^3 Verbrauch 0,001 g Chlor. Es sind stets Proben von 50 cm^3 untersucht worden, die mit je zehn Tropfen einer Lösung von chromsauerem Kalium (von 5 g auf 100 cm^3 Wasser)

versehen wurden. Nur bei der Bestimmung des Chlorgehalts der Soole ging eine Verdünnung mit destilliertem Wasser von 10 auf 1000 voran und die untersuchte Probe hatte dann nur 5 cm^3 . Da der Chlorgehalt der Soolen C_1 aber auch aus dem Mischungsverhältnis von Salz und Wasser bei der Herstellung der Soolen rechnerisch zu bestimmen war, konnte in allen Fällen eine genügende Genauigkeit und Uebereinstimmung erzielt werden. Besondere Sorgfalt wurde auf die Chlorbestimmung des Kanalwassers C_3 gelegt, da dieser Betrag vom Chlorgehalt C_2 aller aus dem Unterwasser geschöpften Proben abgezogen werden muss. Der Chlorgehalt des Spreewassers ist leider an sich schon sehr hoch und noch täglichen Schwankungen unterworfen. Während der meist kurzen Versuchsdauer konnte aber eine Veränderung des Chlorgehalts nicht beobachtet werden.

Der Chlorgehalt von Soolen und Kanalwässern wurde als Mittel aus mindestens 4, meist aber 6 Titrierungen bestimmt. Bei den gesalzenen Betriebswässern sind mindestens zwei Titrierungen für jeden Messpunkt ausgeführt worden. Bei ungenügender Uebereinstimmung wurde eine dritte Titrierung angefertigt.

Bei Gruppe A wurde zum Titrieren eine Bürette angewendet, bei der 1 cm^3 einer Länge von 1 cm entsprach. Es konnten 0,1 mm, also 0,01 mg Chlor, nur geschätzt werden. Da diese Genauigkeit nicht gross genug erschien, ist bei B und C eine engere Bürette angewendet worden, bei der 1 cm^3 63 mm entsprach. Damit war eine Ablesung von 0,01 cm^3 , also von 0,01 mg Chlor mit Sicherheit möglich. Entscheidend aber ist nicht nur die Genauigkeit in der Ablesung an der Bürette, sondern auch der Eintritt der untersuchten Lösung. Ein Tropfen aus der Bürette in der Grösse von 0,03 cm^3 kann die wünschenswerte Verfärbung bereits überschreiten. Da die Zahl der gemessenen cm^3 mit 20 multipliziert werden muss, um den Chlorgehalt in mg auf 1 l der Flüssigkeit zu erhalten, hat ein Tropfen den Wert von 0,6 mg Chlor. Hiermit ist unter den oben angegebenen Verhältnissen die Grenze der Genauigkeit bestimmt. Man könnte allerdings auch noch mit grösserer Verdünnung der Silberlösung beim Titrieren arbeiten. Ein Tropfen hat dann geringeren Wert. Aber man muss mit der gegebenen Länge der Bürette rechnen und sie häufiger füllen.

Es ist endlich ersichtlich, dass der Fehler, der beim Titrieren gemacht werden kann, umso geringer wird, je grösser die zugeflossene Salzmenge und je kleiner die erzielte Verdünnung ist. Es ist darum bei den einzelnen Versuchsgruppen auch die Verdünnung gewechselt worden, um ihren Einfluss zu studieren.

Soviel geht aber aus dem Vorstehenden hervor, dass die Auswertung des Versuchsmaterials sehr mühsam und zeitraubend ist, wenn man ein einigermassen verlässliches Ergebnis erzielen will. Dass dabei jeder Beobachter beim Titrieren, was den Eintritt der Verfärbung anbelangt, nicht nur von der Beleuchtung, sondern auch von einer gewissen persönlichen Disposition und Geschicklichkeit abhängig ist, soll nur nebenher erwähnt werden. Die Titrierungen sind mit wenigen Ausnahmen vom Verfasser selbst ausgeführt worden.

Die Ergebnisse sämtlicher Versuche sind in der beigefügten Zahlentafel zusammengestellt.

Für die Messpunkte 1 bis 6 im Unterwasserkanal sind die Chlormengen C_4 in Milligramm eingetragen, die erhalten wurden, wenn man von den durch Titrieren bestimmten Chlormengen C_2 den Betrag C_3 abzieht, der im Kanalwasser schon enthalten ist.

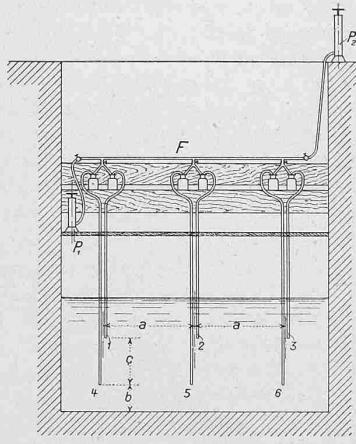


Abbildung 2.

	a	b	c
Gruppe A	1000	290	835
Gruppen B u. C	1200	200	800

¹⁾ Siehe auch: „Schweizerische Bauzeitung“ Bd. LXII, Nr. 4 vom 26. Juli 1913 S. 51. Den Herren Dr. Ammon vom Nahrungsmittel-Untersuchungsamt in Berlin und Dr. Grützner, Assistent am anorgan. Laboratorium der Technischen Hochschule sei an dieser Stelle für ihr Interesse an der Sache und die freundlichen Ratschläge bestens gedankt.

Chemische Wassermessung.

28. August 1915.

SCHWEIZERISCHE BAUZEITUNG

55

Versuch Nr.	Zeit		Zufließende Salz-Soole				Kanal- Wasser	Turbine				Zusätzlicher Chlorgehalt im gesalzenen Betriebswasser in mg/l								Verdünnung im Mittel	Ermittelte Wassermenge mit Salz I/sek		28. August 1915.	
	Beginn des Zu- flusses der Salz- Soole	Ent- nahme der Proben und Schirm- messg.	Spez. Gewicht γ	Menge in kg/sek q_g	Menge in l/sek q_l	Chlor in 1 l C_1	Chlor in 1 l C_3	Chlor in mg mg	Licht- weite der Leit- kanäle mm	Gefälle H m	Umlauf- zahl n_l	Wasser- tiefe im Unterw.- kanal m	1	2	3	4	5	6	C_4 Mittel	1 bis 6 1:	2210 2254 2309 2254 2257	2221 2211 2215 2199 2214		
16. April 1915																								
A I	10 ^h 16	10 ^h 23	1,1045	0,3197	0,2894	117,32	54,8	80	—	1,298	67,6	1,335	17,20	17,20	15,20	13,20	15,20	14,20	15,36	7800	2210	2221		
II		25	—	—	—	—	—	—	—	1,302	67,6	1,327	13,60	15,80	15,00	14,00	15,20	16,80	15,06		2254	2211		
III		27	—	—	—	—	—	—	—	1,296	67,7	1,330	14,20	14,20	15,60	13,20	14,80	16,20	14,70		2309	2215		
IV		29	—	—	—	—	—	—	—	1,305	67,8	1,329	14,00	14,00	14,00	14,00	16,00	16,40	15,06		2254	2199		
Mittel I—IV										1,300	67,7	1,330	14,75	15,30	15,45	13,60	15,30	15,90	15,04		2257	2214		
20. April 1915																								
V	10 ^h 24	10 ^h 33	1,1045	0,4548	0,4117	117,32	54,91	61,5	—	1,476	62,5	1,207	28,69	25,89	24,49	24,69	23,69	22,09	24,92	4680	1938	1868		
VI		35	—	—	—	—	—	—	—	1,449	62,4	1,205	28,09	28,69	24,49	25,09	25,29	22,89	25,75		1876	1935		
VII		39	—	—	—	—	—	—	—	1,463	62,8	1,211	27,19	25,89	23,79	24,59	24,39	21,49	24,55		1967	1866		
Mittel V—VII										1,461	62,6	1,208	27,99	26,72	24,26	24,79	24,39	22,16	25,07		1927	1889		
11. Mai 1915																								
B I	4 ^h 23	4 ^h 30	1,1219	0,63035	0,56184	113,66	61,62	65	—	1,464	60,0	1,245	32,63	32,08	28,42	32,68	29,43	27,68	30,487	3742	2094	1991		
II		32	—	—	—	—	—	—	—	1,452	60,0	1,254	34,78	31,02	27,18	32,88	30,08	26,98	30,487		2094	2023		
III		35	—	—	—	—	—	—	—	1,465	60,0	1,239	31,28	30,08	27,90	31,28	29,88	28,04	29,74		2147	2056		
IV		37	—	—	—	—	—	—	—	1,450	60,0	1,256	31,94	30,88	29,53	31,68	31,08	29,18	30,75		2076	1990		
V		39	—	—	—	—	—	—	—	1,466	60,0	1,239	33,63	32,24	28,88	31,84	30,92	28,72	31,04		2057	2053		
VI		41	—	—	—	—	—	—	—	1,456	60,0	1,249	32,98	29,98	26,74	32,18	29,43	27,18	29,75		2146	2022		
Mittel I—VI										1,460	60,0	1,247	32,87	31,04	28,01	32,09	30,14	27,98	30,375		2102	2022		
1. Juni 1915																								
C I	4 ^h 15	4 ^h 24	1,1703	0,5607	0,4763	169,25	58,11	84	—	1,355	52,0	1,231	28,72	32,26	32,81	28,47	29,54	32,21	30,68	5233	2618	2422		
II		26	—	—	—	—	—	—	—	1,352	52,0	1,238	29,59	33,09	34,14	31,59	33,14	33,39	32,49		2481	2430		
III		28	—	—	—	—	—	—	—	1,357	52,0	1,232	33,04	33,69	35,39	32,69	33,44	34,84	33,85		2378	2440		
Mittel I—III										1,356	52,0	1,234	30,44	33,01	34,11	30,92	32,04	33,48	32,34		2492	2431		
IV		4 ^h 34	—	—	—	—	—	—	61,5	—	1,402	48,95	1,237	41,69	42,04	46,79	41,46	42,19	45,71	4076	1855	1944		
V		36	—	—	—	—	—	—	—	1,405	50,8	1,235	40,89	39,84	43,34	40,29	41,44	43,09	41,48		1943	1924		
VI		38	—	—	—	—	—	—	—	1,407	51,0	1,237	38,07	37,02	43,19	40,49	38,89	40,84	39,75		2026	1959		
Mittel IV—VI										1,406	50,25	1,236	40,22	39,63	44,44	40,74	40,84	43,21	41,52		1941	1942		
VII		4 ^h 44	—	—	—	—	—	—	43	—	1,458	48,9	1,231	61,34	60,74	62,19	61,99	61,64	62,29	61,67	2819	1307	1384	
VIII		46	—	—	—	—	—	—	—	1,455	49,3	1,233	63,44	58,69	59,94	60,34	58,19	58,09	59,79		1348	1410		
IX		48	—	—	—	—	—	—	—	1,455	49,2	1,228	58,69	57,49	58,34	60,49	56,59	60,39	58,67		1374	1453		
Mittel VII—IX										1,456	49,1	1,231	61,15	58,97	60,15	60,94	58,80	60,25	60,04		1343	1416		
9. Juni 1915																								
X	11 ^h 21	11 ^h 30	1,0440	0,5659	0,5420	40,50	67,20	58,5	—	1,485	49,8	1,187	11,30	10,70	12,00	11,05	11,60	12,80	11,575	3560	1897	1935		
XI		34	—	—	—	—	—	—	—	1,490	50,0	1,189	12,00	10,75	12,45	11,50	11,80	12,40	11,816		1857	1897		
XII		40	—	—	—	—	—	—	—	1,492	50,2	1,178	11,30	10,85	12,10	10,50	10,95	11,60	11,216		1957	1928		
XIII		44	—	—	—	—	—	—	—	1,493	50,0	1,193	10,77	10,00	11,20	10,90	10,90	11,75	10,920		2010	1941		
Mittel X—XIII										1,490	50,0	1,187	11,34	10,57	11,94	10,97	11,31	12,14	11,380		1930	1923		

Dann ergeben sich die Betriebs-Wassermengen genügend genau zu:

$$Q \text{ l/sek.} = \frac{1000 C_1}{C_2} q_1$$

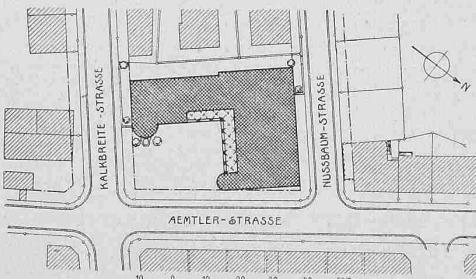
d. i. aus dem Verdünnungsgrad ^{c₄} mal der zufließenden Menge der Salzsoole.

Die Tabelle zeigt, dass der Chlor- und damit der Salzgehalt in den Messpunkten 1 bis 6 erheblichen Schwankungen ausgesetzt ist. Der Unterwasserkanal ist ziemlich lang und rechnungsmässig ist zur Durchtränkung desselben mit Salz etwas über 1 Minute nötig. Der erste Teilversuch jeder Gruppe ist aber in der Regel erst 9 bis 10 Minuten nach dem Beginn des Soolenzulaufs ausgeführt worden, und doch scheint in einzelnen Fällen bis dahin noch kein volliger Beharrungszustand vorhanden gewesen zu sein. Bei einzelnen Gruppen sind grössere Änderungen in der Verteilung des Salzgehalts von einem Versuch zum andern vorhanden. Eine Gesetzmässigkeit in den Schwankungen des Salzgehalts lässt sich nur mit grossem Vorbehalt ableiten und etwa so formulieren: Bei den grösseren Füllungen der Turbine liegen die höheren Werte in der Nähe des rechten Kanalufer, bei kleinern Füllungen wandern sie langsam nach links. Verschiedene Umdrehungszahlen ändern hierin weniger. Es sind offenbar gewisse Strömungs-Erscheinungen oder -Wallungen im Zuge des Wasserlaufs vorhanden, die auf die Salzführung und -Mischung von Einfluss sind, oder umgekehrt, mit der genauen Beobachtung der Salzführung könnten solche Strömungsscheinungen noch näher studiert werden. Am auffälligsten sind die Erscheinungen bei Gruppe C. Bei I bis III tritt ein langsamer Anstieg des Salzgehalts ein, während

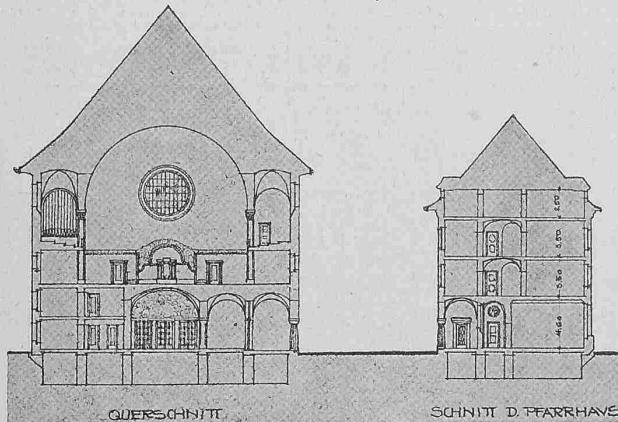
sich nach der Füllungsänderung bei IV bis VI und VII bis IX ein Sinken bemerkbar macht. Es scheint, als ob sich beim Verkleinern der Füllung jedesmal eine Verzögerung des Wassers im Unterwasserkanal und damit eine höhere Durchsalzung einstellen würde, die sich erst langsam zu einem neuen Beharrungszustande wieder ausgleicht.

Die Salzunterschiede in den Messpunkten 1 bis 6 unter sich betragen in einzelnen Fällen bis zu 20 % und darüber. Man muss also eine ganze Anzahl von Messpunkten im Querschnitt anordnen, und eine grössere Zahl von Proben nehmen, wenn man einen wahrscheinlichen Mittelwert erhalten will. Damit wird aber die chemische Wassermessung so umständlich, dass man mit dem Flügel in ungefähr gleicher Zeit zu einem genaueren und verlässlicheren Ergebnis kommt. Die chemische Wassermessung ist hiernach wohl geeignet, über den Wasserverbrauch einer Francis-Turbine der hier verwendeten Art zu orientieren, aber als eine verlässliche Wassermessung, wie sie als Grundlage zum Nachweis der Erfüllung peinlicher Garantiebedingungen verlangt werden kann, ist sie nicht anzusehen.

Die aus den vorstehenden Versuchen gezogenen Schlüsse lassen sich indessen nicht ohne weiteres verallgemeinern.

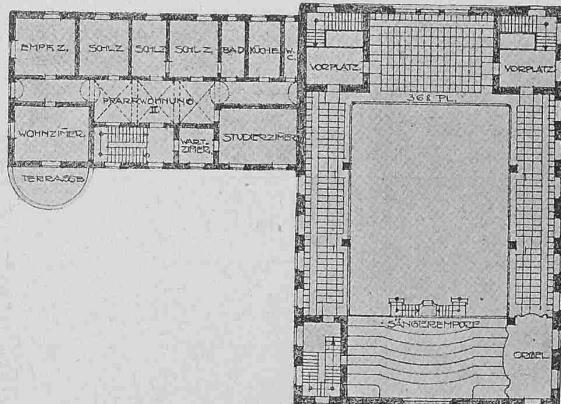


I. Preis, Entwurf Nr. 51. — Lageplan 1:2000.

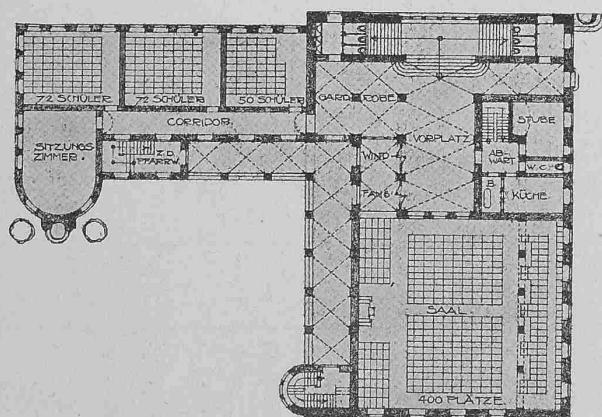


Schnitte durch Hauptbau und Pfarrhaus.

Masstab 1 : 600.



Grundriss des II. Stockwerkes.



Erdgeschoss-Grundriss. — I. Preis, Entwurf Nr. 51. — Verfasser: *Gebr. Bräm, Architekten in Zürich.* — Grundriss des I. Stockwerkes.

