

ЗГОЛЕМУВАЊЕ НА ЕЛЕКТРИЧНАТА ПРОВОДЛИВОСТ И ПРОМЕНАТА НА ТЕМПЕРАТУРАТА НА ДЕСТИЛИРАНА ВОДА СО ЖИЧНИ ЕЛЕКТРОДИ

КОНЕСКА СМИЛЈА

Различните појави што се појавуваат кај малите било жични било точкести електроди што не се нагризуваат повеќе пати биле предмет на испитувања и во електролитските и во т. н. диелектрични течности. Прво системно истражување на еден дел од овие појави наоѓаме кај *Buff*-¹⁾), кој кај малите *Pt*-електроди во разредена сулфурна киселина набљудувал силно зголемување на поларизацијата при големи густини на струјата. Подоцна *Richarz*²⁾ доаѓа до спротивен заклучок — дека големината на поларизацијата на жичните електроди е постојана и независна од густината на струјата, а при тоа отпорот во електролитот е променлив и опаѓа со зголемувањето на напонот. На оваа појава се задржуваат при своите истражувања *Koch* и *Wüllner* и резултатот од нивното испитување е тој дека на жичните електроди во разредена сулфурна киселина се зголемува поларизацијата со растењето на густината на струјата, но тие наоѓаат и еден преоден отпор, кој е толку поголем колку што е пократка електродата³⁾.

Друга група појави се светлосните појави што се јавуваат на жичните и точкестите електроди. Оваа појава, покрај *Richarz*-а, е испитувана порано од *Koch* и *Wüllner*, а *R. Schnurmann* ѝ дава доста место во својата дисертација⁴⁾.

Трета група појави се појавите на струење на жичните и точкестите електроди. Прва работа од оваа област дава *Warburg*⁵⁾) кој го испитувал струењето на течноста на жичните електроди во некои слабо проводливи разредени раствори и наоѓа во некои случаи струење кон електродата, а во други струења од неа. Тој оваа појава ја поврзува со електролитското создавање хетерогени супстанци во околината на жицата и поставува правило дека „течноста струи секогаш кон местото со малата електрична

¹⁾ *H. Buff*, Pogg. Ann. 130 337, 1867

²⁾ *F. Richarz*, Wied Ann. 39, 67 и 201, 1890

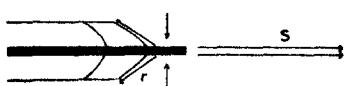
³⁾ *K. R. Koch* и *A. Wüllner*, Wied. Ann. 45 475 и 579, 1892

⁴⁾ *R. Schnurmann*, Dissertation, Göttingen, 1929, стр. 26.

⁵⁾ *E. Warburg*, Wied. Ann. 54, 396, 1895

проводливост", а силата што при тоа дејствува е „пропорционална со квадратот на јачината на електричното поле". Меѓутоа, според него може да има струење од електродата и без промена на електричната проводливост.

*Grimzehl*⁴⁾ го испитувал „гасниот млаз“, т. е. млазот од течноста помешан со гасни меурчиња, на точкести и на жични електроди во сулфурна киселина од различни концентрации. Според него тој млаз претставува струја од меурчиња од електролитски издвоениот гас што имаат истоимен електричен полнеж како и електродата, па таа ги одбива од себе. Овие појави ги испитувал и *Каталиник*⁵⁾ и заклучува дека тој млаз нема врска со електролитското оддвојување на гасни меурчиња, но дека тој млаз претставува движење на јоните произведено од електростатското одбивање.



Сл. 1

На сл. 1. шематски се прикажани млазовите од течноста што струјат од точкестите и жичните електроди. Според досегашните испитувања овие млазови најсилно се развиваат во чистата вода. На шемата е дадена електродата со нејзината стаклена обивка, а млазовите од течноста се означени со стрелки. Млазот *s* иде во смерот на оската на жицата, а ако таа е свиткана, тогаш млазот го следи смерот на тангентата на нејзипата кривина на крајот. Овој млаз е доста силен и ја доведува во циркулација целата течност во садот. Млазот *r* струи од слободниот дел на електродата назад спрема стаклената обивка.

Млазот *s* е оној млаз што го испитувал *Grimsehl*, нарекувајќи го „*Gassstrahl*“. Овде ќе го викаме „*одбен млаз*“ спрема Каталиник, бидејќи ова име најмногу одговара на природата на појавата. Млазот *r* го открилс *Coehn* и *Schnurmann* и го нарекле „*Rückstrahl*“ — „*нобраен млаз*“. При едносмерен напон не постојат обата млаза истовремено. *Schnurmann*, а подоцна истиот заедно со *Coehn*, ја утврдиле правилноста кога се јавува единствиот а кога другиот млаз⁶⁾.

Овде ќе се задржиме на ефектот на зголемувањето на електричната проводливост во зависност од јачината на електричното поле и на појавата иа промената на температурата на течноста во непосредната близина на електродата. Едно испитување за првата појава наоѓаме кај *Каталиник*.

Експериментите се изведувани со градската изменична струја, средна фреквенција околу 50 периоди/сек. Крајната горна граница на напонот беше 1,8 kV. Како трансформатор за висок напон е употребен раставлив трансформатор *Leybold*. Примарниот напон е добиван од еден степенски трансформатор, поради што беше возможно да се регулира висината на секундарниот напон на раставливиот трансформатор со менувањето на секундарниот напон на степенскиот трансформатор. За жичните електроди е употребена платинска жица со диаметар 0,2 mm. Слободната должина на електродите се движише од 0,55 mm до 0,65 mm. Другата електрода во електролитската ќелија претставуваше фолија од никел со дебелина 0,15 mm. Сите експери-

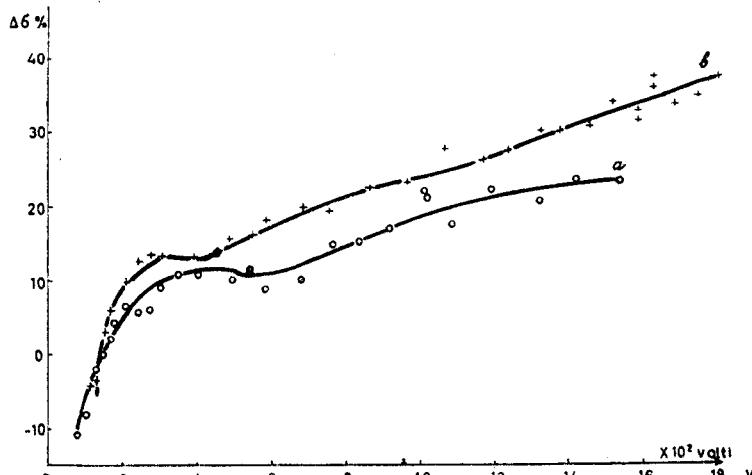
⁴⁾ E. *Grimsehl*, *Phus. ZS.* 13, 1199, 1912; i 14, 81, 1913

⁵⁾ M. *Каталиник*, *ZS. f. Phus.*, 77, 257, 1932

⁶⁾ A. *Coehn* и R. *Schnurmann*, *ZS. f. Phus.* 46, 345, 1928

⁷⁾ M. *Каталиник*, „Рад“ Југ. Ак. знаности и умјетности, кн. 246, 223, 1933

менти се изведени со редестилирана вода од кварцов дестилационен апарат (од фабриката „Алкалойд“ Скопје). Ефективните напои на електролитската ќелија се мерени со мултицелуларен електрометар; температурата на млазовите течности е мерена со помошта на точkest термоелемент $0,05 \text{ mm} \cdot Pt$ и $0,1 \text{ mm Constantan}$; температурата на околната вода во садот се мери со долгнавест термоелемент $0,1 \text{ mm} \cdot Pt$ и $0,1 \text{ mm Constantan}$. Обата термосламенти претходно беа избаждарени.

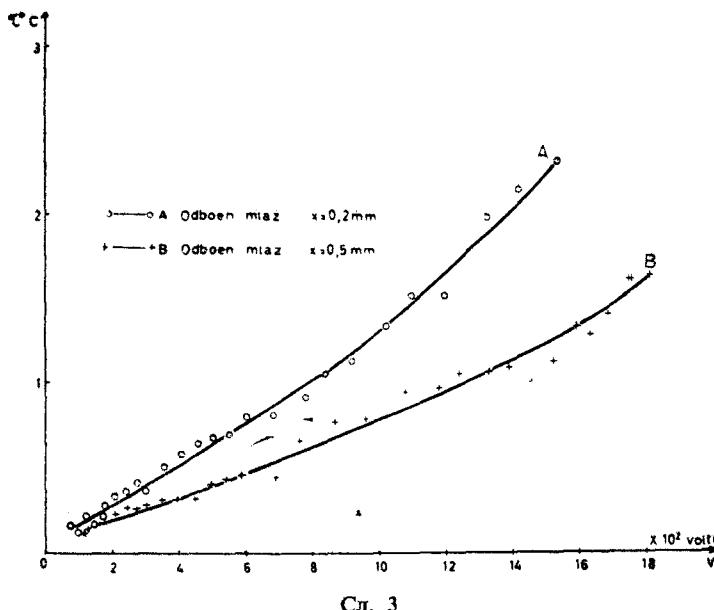


Сл. 2

На сл. 2 се прикажани кривите на зголемувањето на електричната проводливост претходно редуцирана на температура 18°C , во зависност од напонот доведен меѓу електродите, во одбојниот млаз на жичната електрода со слободна должина $0,55 \text{ mm}$. Извршени се мерења на различни места по должината на одбојниот млаз. Растројанието (x) меѓу работ на електродата и точkestот термоелемент се мери со микроскоп чие зголемување изнесува 10 пати. Движењето на точkestот термоелемент по должината на млазовите е изведено микрометриски, на тој начин што жичната електрода е монтирана цврсто, додека термоелементот заедно со киветата во која е водата се движи во правецот на оската на жицата од електродата. Кривата a) го претставува зголемувањето на електричната проводливост $\Delta\sigma\%$ за растројание $x = 0,2 \text{ mm}$, а кривата b) зголемувањето на проводливоста за растројание $x = 0,5 \text{ mm}$. Како што покажуваат кривите ефектот на зголемувањето на електричната проводливост прво стрмо расте до околу 300 волти. а понатаму брзината на зголемувањето се намалува, така што за едно пошироко подрачје на напои имаме мали зголемувања на проводливоста,

Причината за ова растење на електричната проводливост веројатно е големата јачина на електричното поле во непосредната близина на жичната електрода, и бидејќи овој ефект е најјак во водата и се смалува со присуството на туѓи јони, може да се смета дека тој ефект е својство на са-

мата вода, независно од присуството на туѓи јони. Може да се претпостави и тоа дека тоа растење на проводливоста доаѓа оттаму што се зголемува бројот на слободните јони од водата во тесното подрачје околу електродата било со непосредно или посредно дејство на јаките електрични полинја што ги има тутка.

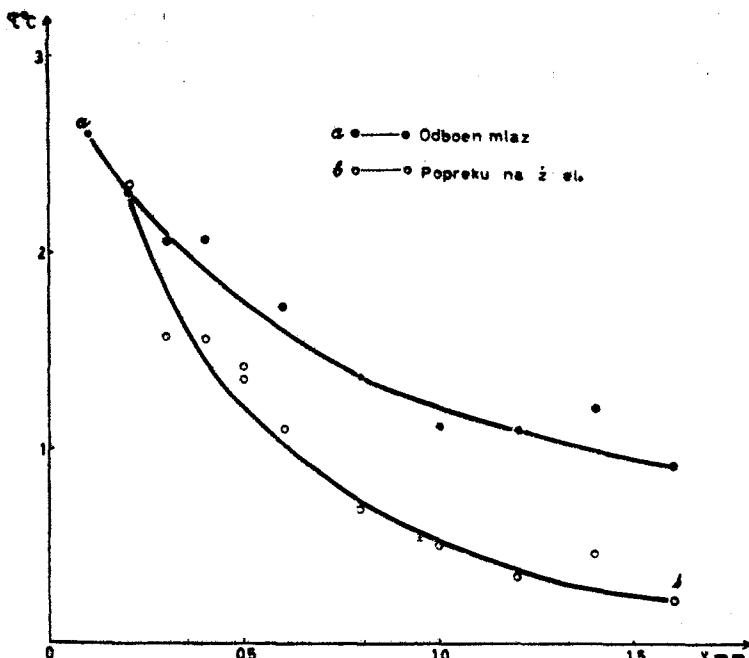


Сл. 3

Сл. 3 ни ги дава кривите на зголемувањето на температурата во одбојниот млаз во зависност од напонот меѓу електродите, и тоа: кривата А) го дава тоа зголемување за растојание $x = 0,2 \text{ mm}$, а кривата В) зголемувањето на температурата за растојание $x = 0,5 \text{ mm}$. И овде x го има истото значење како и понапред. Кривите ни покажуваат дека на растојанието $x = 0,2 \text{ mm}$ имаме прилично поголем пораст на температурата на одбојниот млаз отколку за растојанието $x = 0,5 \text{ mm}$. Особено остро е изразена таа разлика кај повисоките напони. Ова несразмерно зголемување на температурата во овие мали далечини доаѓа веројатно од Joule-овата топлина на капацитивната струја на избивање на напонот на жичната електрода спрема изолираното коло — термоелемент + галванометар. На поголемите далечини оваа дејство на капацитивната струја е доста послабо.

На сл. 4. е претставена зависността на зголемувањето на температурата τ од растојанието x помеѓу жичната електрода и точкестиот термоелемент за еден постојан напон меѓу електродите. Кривата а) ја дава зависноста на τ од x во одбојниот млаз на жична електрода со слободна должина 0,55 mm, за напон $V_{sr} = 1485$ волти; кривата б) ја дава зависноста на τ од x во областа попреки на жичната електрода (неозначените стрелки на сл. 1.), за електрода со слободна должина 0,65 mm и напон помеѓу електродите

средно 1400 волти. На кривите се гледа едно брзо опаѓање на температурата на млазовите од околу 0,7 mm, на места тие промени се доста големи, како што се гледа на кривата б). Треба да се забележи дека имаме прилично големо раствурање на вредностите, што е секако резултат на големата циркулација на течноста во околината на електродата.



Сл. 4

Извршени се мерења на температурата и проводливоста и во повратниот млаз, како и во областа попреку на жичната електрода и се покажаа слични зависности како и во одбојниот млаз.

Koneska Smilja

THE INCREASE OF THE ELECTRICAL CONDUCTIVITY AND THE CHANGE OF TEMPERATURE OF THE DISTILLED WATER BY THE WIRE ELECTRODES

Summary

The research has been done with alternating current voltage from about 100 to 1800 volts. The electrical conductivity of the distilled water has been investigated by the short wire Pt — electrodes, and the change of temperature of

the water surrounding the electrode has been measured by the dotted thermocouple *Pt — Constantan*.

The results show that the increase of the electric field intensity brings about an increase of the electrical conductivity in the electrical circuit. They show, also that in the space round the *Pt*—electrode on the given distance from it the temperature of water increases with the increase of the electric field intensity. If the electric field is constant, the temperature of the water decreases with the increase of distance between the wire electrode and the thermocouple.