

EFIKASNOST BROJAČKOG UREĐAJA
IZMJERENA POMOĆU KClO_3

V. POPOVIĆ i B. M. SALER

Institut za medicinska istraživanja i medicinu rada, Zagreb

(Primljeno 10. V 1962)

Prikazano je određivanje efikasnosti brojačkog uređaja, koji služi za mjerjenje radioaktivnosti u zraku i vodi, pomoću KCIO_3 .

UVOD

Određivana je efikasnost brojačkog uređaja, kojemu je brojilo proizvodnje Industrije za elektroveze iz Ljubljane, brojač je Geiger-Müllerova cijev marke Tracerlab TGC-2, promjer prozora $d = 2,75 \text{ cm}$, prozor od tinjca oko $1,5 \text{ mg/cm}^2$, a smješten je u olovni štit s prozorom prema dolje, ispod kojega su police.

Efikasnost brojačkog uređaja treba da se odredi prema vrsti uzorka. Kad se radi samo o pojedinim radionuklidima, onda se kao standard uzima određeni radionuklid, koji se s nosačem nanese na planšetu. Međutim, ako se radi o smjesi radionuklida, kao na primjer pri određivanju ukupne betaaktivnosti u zraku, vodi, itd., onda treba, po mogućnosti, izabrati radionuklid koji ima takvu energiju beta-čestica koja približno odgovara srednjoj energiji beta-čestica smjesi radionuklida. To nije jednostavno, jer se srednja energija beta-čestica mijenja u toku vremena, te bi trebalo za vrlo precizna mjerena mijenjati i standarde kojima se mjeri efikasnost zavisno od vremena koje je proteklo od momenta eksplozije. Svakako, situacija se još više komplificira ako se javljaju u međuvremenu i novi radionuklidi. S obzirom na to što je takve precizne standarde teško pripraviti, upotrebljava se najviše ili

standard kalija-40 ili talija-204. Talij-204 je prikladniji kad se radi o mjerenuj ukupne beta-aktivnosti, jer energija beta-čestica talija-204 od 0,77 MeV-a više odgovara srednjoj energiji čestica smjese radio-nuklida nego kalij-40, kojega beta-čestice imaju energiju od 1,33 MeV-a. Prednost je kalija-40 u tome što se kalij-40 nalazi u svakom spoju kalija u određenoj proporciji s poznatim brojem impulsa po mg prirodnog kalija, a osim toga je i dugoživući radionuklid, a talij-204 to nije.

Mana upotrebe kalija-40 kao standarda je što se može uglavnom pripraviti standard samo s jednim istim odnosom aktivnog i neaktivnog dijela, i na taj način ne može sasvim podesiti stepen samoapsorpcije. To se, doduše, može postići dodavanjem neke druge neaktivne materije, no s obzirom na to što je odnos aktivnog i neaktivnog dijela u jednom spoju kalija ionako vrlo nepovoljan s obzirom na aktivni dio, nemoguće je uvijek postići željeni odnos, pogotovo ako se hoće dobiti veća aktivnost po mg uzorka.

No, kalij-40 se i pored tih nedostataka vrlo često upotrebljava kao standard, pa smo i mi odredivali efikasnost brojača s njime.

PRIPREMA UZORKA

Kod pripreme standarda važno je da uzorak u planšeti bude što ravnomjernije raspoređen. Upotrijebљen je KClO_3 koji je dobro usitnjen u tarioniku, a taloženje je izvršeno u centrifugi. U tarionik se stavi grubo odvagnuta količina KClO_3 i zatim dobro izmrvi. Nakon toga se doda nekoliko ml metilnog alkohola i nekoliko kapi 10% rastvora polivinil klorida u metilnom alkoholu. Tako se dobije suspenzija koja se kroz lijevak ulije u rasklopnu epruvetu, kojoj je na dnu smještena očišćena i odvagnuta planšeta. Kad je suspenzija prenijeta u epruvetu, doda se još nekoliko ml metilnog alkohola i zatim ostavi da se talog ravnomjerno slegne, a onda se centrifugira otprilike 10 minuta kod oko 2500 okretaja na minutu. Nakon centrifugiranja gornji se sloj odlije, epruveta za rasklapanje odvije, a planšeta s talogom izvadi. Pošto je metilni alkohol ispario, planšeta se važe, i razlika u težini daje količinu KClO_3 plus nešto polivinil klorida. S obzirom na to što se radi o vrlo maloj količini polivinil klorida, ta se težina polivinil klorida može zanemariti. Tako pripravljeni uzorci stavljaju se u brojač.

Odvage se obično prave tako da se dobije nekoliko uzoraka s onim težinama koje se očekuju i kod normalnih uzoraka, a vrlo često se radi i kontrolni standard s približno istim količinama kalija-40.

Standardi se čuvaju u eksikatoru.

E F I K A S N O S T B R O J A Č A

U praktičnom radu nije potrebno da brojački uređaj registrira sve raspade. Dovoljno je da je broj registriranih impulsa linearno proporcionalan broju raspada. Efikasnost brojačkog uređaja definirana je kao omjer broja registriranih impulsa prema teorijskom broju raspada za isto vrijeme. Dakle, efikasnost E jednaka je:

$$E = \frac{\text{broj korisnih impulsa}}{\text{teorijski broj impulsa}} \quad (\text{E})$$

Za praktičan rad treba poznavati efikasnost brojačkog uređaja, da se može odrediti aktivnost nekog uzorka pomoću relacije (E).

M J E R E N J E U Z O R A K A

Uzorci kalijevog standarda od 5,02, 9,84, 20,52, 39,73 mg/cm² stavljeni su na planšetu od plastične mase promjera $D = 2,4$ cm. Svi uzorci mjereni su sa prve police udaljene oko 4 mm od prozora brojača. Površina uzorka 4,52 cm², težina uzorka: 22,7, 44,5, 92,8, 179,5 mg. Cijeli postupak rađen je specijalno u svrhu mjerjenja aktivnosti uzorka zraka i vode.

10 mg KClO₃ sadržava 3,19 mg kalija s teoretskom vrijednošću od 5,2 impulsa na minutu.

Sa R_o je označeno osnovno brojanje. Sa x_i su označena mjerena uzorka ($i = 1 \dots n$); \bar{x} je srednja vrijednost mjerena uzorka, tj. $\bar{x} = \frac{1}{n} \sum_{i=1}^n x_i$; Ax_i je absolutna vrijednost razlike srednje vrijednosti i i -te vrijednosti, tj. $Ax_i = |x_i - \bar{x}|$; σ je standardna devijacija, tj. $\sigma = \sqrt{\frac{1}{n-1} \sum_{i=1}^n (x_i - \bar{x})^2}$. Aktivnost A jednaka je $A = x - R_o \pm (\sigma^2 + \sigma_1^2)^{1/2}$, gdje je σ_1 standardna devijacija osnovnog brojanja. Standardna greška s je standardna devijacija obračunata na jedinicu vremena.

Prvi uzorak:

x_i (imp/min)	Δx_i	$(\Delta x_i)^2$
19,6	0,08	0,0064
18,9	0,62	0,3850
20,1	0,58	0,3365
19,6	0,08	0,0064
19,4	0,12	0,0144
97,6		0,7487

$$\bar{x} = \frac{97,6}{5} = 19,52 \text{ imp/min}$$

$$s = 0,39 \text{ imp/min},$$

$$R_o = 17,01 \pm 0,26 \text{ imp/min}$$

$$A = 2,51 \pm 0,47 \text{ imp/min}$$

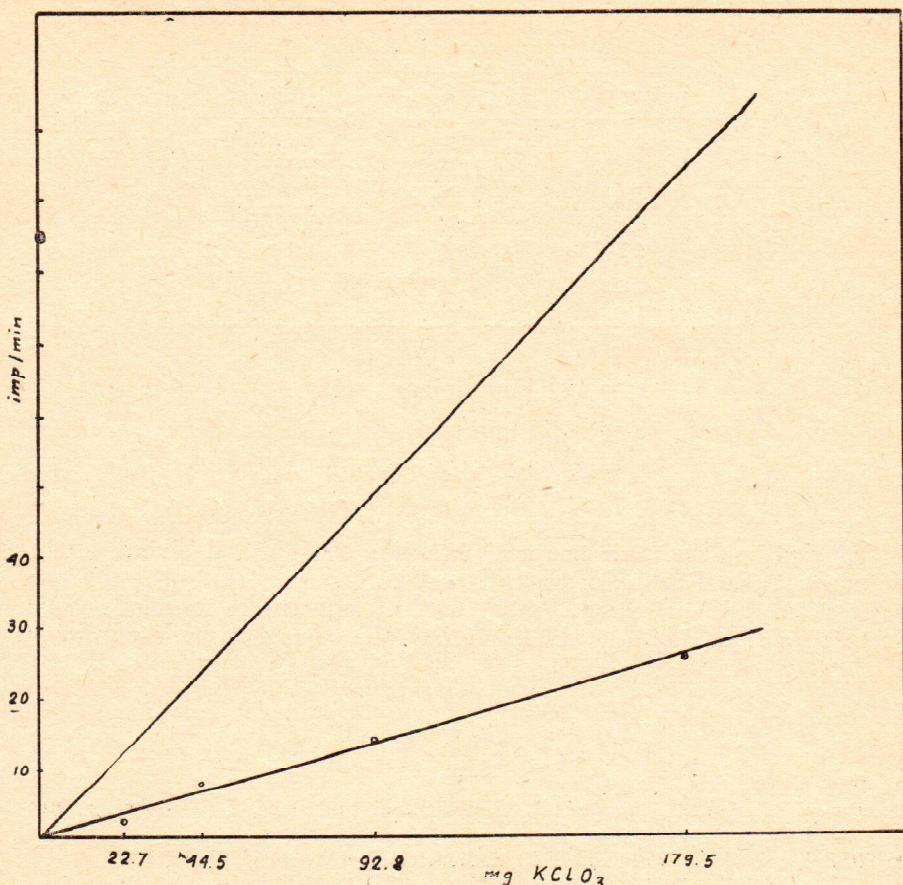
Drugi uzorak:

x_i (imp/min)	Δx_i	$(\Delta x_i)^2$
26,0	1,2	1,44
23,8	1,0	1,00
25,9	1,1	1,21
24,5	0,3	0,09
23,8	1,0	1,00
124,0		4,74

$$\bar{x} = 24,8 \text{ imp/min}$$

$$s = 0,97 \text{ imp/min}$$

$$A = 7,79 \pm 1,01 \text{ imp/min}$$



Sl. 1. Teoretski pravac i pravac dobiven mjerenjima uzorka. Razlika ordinata teoretskog i eksperimentalnog pravca daje efikasnost

Treći uzorak:

$x_i \text{ (imp/min)}$	Δx_i	$(\Delta x_i)^2$
30,4	0,54	0,2915
30,5	0,44	0,1938
30,7	0,24	0,0577
31,4	0,46	0,2120
31,7	0,76	0,5780
154,7		1,3330

$$\bar{x} = 30,94 \text{ imp/min}$$

$$s = 0,52 \text{ imp/min}$$

$$A = 13,93 \pm 0,58 \text{ imp/min}$$

Četvrti uzorak:

x_i (imp/min)	$A x_i$	$(A x_i)^2$
43,6	0,96	0,9230
41,6	1,04	1,0810
42,3	0,34	0,1150
42,0	0,64	0,4100
43,7	0,06	0,0036
213,2		2,5330

$$\bar{x} = 42,64 \text{ imp/min}$$

$$s = 0,71 \text{ imp/min}$$

$$A = 25,63 \pm 0,76 \text{ imp/min}$$

Na grafu su nacrtane teoretska krivulja i krivulja dobivena mjerljima uzorka. Razlika ordinata teoretske krivulje i krivulje dobivene mjerljem daje efikasnost. Pravac dobiven mjerljem uzorka nacrtan je tako da suma kvadrata udaljenosti tačaka od pravca bude minimum.

Literatura

1. Reed, G. W., ANL-5608 Chemistry (1956).
2. Draganić I., Gal O., Radotić M., Radiohemiski praktikum, Naučna knjiga, Beograd, 1959.
3. Whitehouse, W. J., Putman, J. L., Radioactive Isotopes, Oxford, 1958.
4. Overman, R. T., Clark, H. M., Radioisotope Techniques, McGraw-Hill Book Company, Inc., 1960.

Summary

THE EFFICIENCY OF A COUNTING EQUIPMENT

The efficiency of a counting equipment is calibrated by measuring $KClO_3$ with regard to its special purpose (determination of activity in air and water). On the graph the efficiency is given as the ratio of measured to theoretical values.

*Institute for Medical Research,
incorporating the Institute of Industrial Hygiene,*

Zagreb

*Received for
publication May 10, 1962*