

Analiza próbek środowiskowych i przemysłowych

CHC0150111

(opracował W. Zierkiewicz)

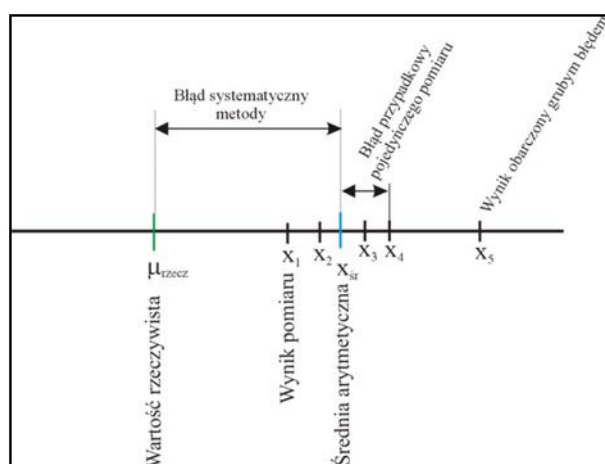
Ćwiczenie: Analiza statystyczna wyników pomiarów.

1. WSTĘP

Otrzymany w wyniku przeprowadzonej analizy ilościowej wynik pomiaru zawartości analitu w próbce różni się zwykle od prawdziwej (rzeczywistej) zawartości analitu o wielkość zwaną błędem wyniku.

Jeżeli uznamy pewną wartość za prawdziwą (rzeczywistą) zawartości analitu (μ_{rzecz}) to najprostszym sposobem wyrażenia błędu jest podanie wartości różnicy pomiędzy otrzymanym wynikiem a wartością uznaną za rzeczywistą. Tak obliczona wielkość nosi nazwę błędu bezwzględnego (b). Jeżeli b podzielimy przez μ_{rzecz} i wyrazimy w procentach to obliczymy błąd względny. Wartości błędów bezwzględnych nie są porównywalne ze sobą. Można porównać tylko błędy względne, które mogą być miarą zgodności wyników.

Jeżeli wykonuje się tą samą metodą szereg równoległych oznaczeń (pomiarów) z tej samej próbki, to zwykle uzyskane wyniki są rozbieżne. Wynika to z faktu, że błędy obciążające uzyskane wynik mają różne wartości. Błędy obciążające wyniki analiz chemicznych można podzielić w zależności od przyczyn ich powstawania na trzy zasadnicze grupy: przypadkowe, systematyczne oraz grube.



Analizę statystyczną wyników pomiarów należy rozpocząć od wykrycia i odrzucenia wyniku wątpliwego, czyli obciążonego błędem grubym. Następnie dokonuje się oceny niepewności

wyników spowodowaną błędami przypadkowymi. Polega to na obliczeniu przedziału ufności dla wartości średniej arytmetycznej uzyskanych wyników dla określonego poziomu ufności.

Na podstawie szerokości przedziału ufności można ocenić jakość uzyskanego wyniku. Im ten przedział jest węższy tym jakość wyniku lepsza. Ocena niepewności wyniku ma bardzo duże znaczenie i powinna być podana razem z wynikiem analizy. Jeżeli jest możliwe to należy również sprawdzić dokładność stosowanej metody analitycznej, czyli czy otrzymany wynik obarczony jest błędem systematycznym. Jeżeli otrzymany wynik jest obarczona takim błędem to podając wynik końcowy należy ten fakt uwzględnić (zmianie może również ulec przedział ufności).

2. WYKONANIE ĆWICZENIA

Badaniu poddano kukurydziane płatki śniadaniowe. W pierwszym etapie eksperymentu 8 próbek płatków o jednakowej masie poddano mineralizacji w układzie zamkniętym za pomocą mineralizatora mikrofalowego, stosując mieszaninę stężonego kwasu azotowego (V) i 30% roztworu nadtlenu wodoru w stosunku 6:1. W każdej z 10 próbek oznaczono zawartość poszczególnych pierwiastków za pomocą metody ICP–OES (*Inductively coupled plasma optical emission spectrometry*). Wyniki przedstawiono w tabeli 1.

Tabela 1. Zawartość pierwiastków w suchej masie próbek kukurydźnianych płatków śniadaniowych [mg/kg]

Nr oznaczenia (n)	Ca	Fe	Mg	Mn	Sr	Zn
1	32,23	54,28	78,52	2,78	6,15	8,79
2	32,16	54,12	78,38	2,44	5,95	8,64
3	32,23	54,31	78,47	2,75	6,21	8,83
4	32,19	54,17	78,63	2,81	6,08	8,75
5	32,28	54,41	78,39	2,66	6,23	8,89
6	32,22	54,23	78,40	2,69	5,98	8,72
7	32,24	54,40	78,45	2,72	6,17	8,81
8	32,32	54,71	78,59	2,80	6,10	8,77

2.1 Statystyczna ocena wyników pomiarów

Statystycznej oceny wyników pomiarów należy wykonać dla każdego z oznaczonych pierwiastków.

1) Uporządkować wyniki pomiarów w szereg niemalejący.

2) Sprawdzić testem Q (testem Dixona) dla określonego poziomu ufności (95%) oraz dla odpowiedniej liczby oznaczeń, czy któryś ze skrajnych wyników jest obarczony błędem grubym.

Wynik obarczony błędem grubym należy odrzucić.

Tabela. 2 Wartości krytyczne (Q_{kryt}) do odrzucania wyników uzyskanych w teście Q w zależności od liczby oznaczeń (pomiarów) dla określonego poziomu ufności p .

Liczba oznaczeń	Q_{kryt}		
	$p=90\%$	$p=95\%$	$p=99\%$
3	0,886	0,941	0,988
4	0,679	0,765	0,889
5	0,557	0,642	0,760
6	0,482	0,560	0,698
7	0,434	0,507	0,637
8	0,399	0,468	0,590
9	0,370	0,437	0,555
10	0,349	0,412	0,527

3) Ocena niepewności wyniku polega na obliczeniu przedziału ufności dla wartości średniej arytmetycznej uzyskanych wyników dla określonego poziomu ufności (95%).

Obliczyć dla każdej próbki następujące wielkości:

a) Średnią arytmetyczną

$$\bar{x} = \frac{\sum_{i=1}^n x_i}{n} \quad (1)$$

(gdzie: n to ilość oznaczeń, x_i wartość i -tego pomiaru)

b) Wariancję (s^2),

$$s^2 = \frac{\sum_{i=1}^n (x_i - \bar{x})^2}{n-1} \quad (2)$$

c) Odchylenie standardowe (s),

$$s = \sqrt{\frac{\sum_{i=1}^n (x_i - \bar{x})^2}{n-1}} \quad (3)$$

d) Błąd standardowy (odchylenie standardowe średniej) ($s_{\bar{x}}$),

$$s_{\bar{x}} = \frac{s}{\sqrt{n}} \quad (4)$$

e) Przedział ufności dla wartości średniej arytmetycznej próbki przy założonym poziomie ufności (95%). Dla każdego z oznaczanych pierwiastków proszę podać wynik jako:

$$\mu = \bar{x} \pm t_p s_{\bar{x}} \quad (5)$$

f) Względną szerokość przedziału ufności:

$$\tau = \frac{2t_p s_{\bar{x}}}{\bar{x}} \quad (6)$$

Tabela. 3 Wartość współczynnika t_p (współczynnika Studenta) w zależności od liczby oznaczeń (pomiarów) dla określonego poziomu ufności p .

Liczba oznaczeń	t_p		
	$p=90\%$	$p=95\%$	$p=99\%$
2	6,31	12,71	63,66
3	2,92	4,30	9,93
4	2,35	3,18	5,84
5	2,13	2,78	4,60
6	2,02	2,57	4,03
7	1,94	2,45	3,71
8	1,90	2,37	3,50
9	1,86	2,31	3,36
10	1,83	2,26	3,25

2.2. Zagadnienia

Zagadnienie 1.

Analizę statystyczną wyników należało rozpocząć od odrzucenia wyniku obarczonego błędem grubym. Dla dwóch z oznaczanych pierwiastków (**dla wapnia oraz żelaza**) proszę obliczyć jaka mogłaby być najmniejsza oraz największa wartość kolejnego pomiaru, którego nie można by było odrzucić jako obarczonego błędem grubym (dla poziomu ufności 95%).

Zagadnienie 2.

Szerokość przedziału ufności średniej arytmetycznej próbki ($2t_p \bar{s}_x$) zależy między innymi od liczby wyników pomiarów i zwykle można go zawęzić zwiększając liczbę pomiarów. Jeżeli liczba wyników jest niewielka to nawet jej nieznaczne zwiększenie powinno spowodować wyraźne zmniejszenie przedziału ufności. W miarę zwiększania liczby wyników efekt ten maleje.

Dla jednego z oznaczanych pierwiastków (**dla magnezu**) proszę znaleźć zależność szerokości przedziału ufności (dla poziomu ufności 95%) od ilości oznaczeń (obliczenia proszę wykonać dla $n \geq 3$, gdzie n oznacza ilość oznaczeń, wartości oznaczeń proszę brać z Tabeli 1.

Zagadnienie 3.

W tabeli 4 przedstawiono wyniki pięciu oznaczeń zawartości Ca wykonanych trzema różnymi metodami. Proszę obliczyć przedział ufności dla wartości średniej arytmetycznej dla każdej z trzech metod przy założonym poziomie ufności (95%). Proszę dokonać oceny niepewności otrzymanych wyników poprzez porównanie względnych szerokości przedziałów ufności.

Tabela 4. Zawartość wapnia w suchej masie próbek kukurydzianych płatków śniadaniowych [mg/kg] oznaczona trzema metodami.

Nr oznaczenia (n)	I	II	III
1	24,37	24,36	24,12
2	24,23	24,33	23,76
3	24,51	24,52	25,03
4	24,46	24,44	24,89
5	24,40	24,39	24,48

LITERATURA

1. A. Cygański, Chemiczne metody analizy ilościowej. Wyd. 5. WNT, Warszawa 1999.
2. J. Minczewski, Z. Marczenko, Chemia analityczna t. I, PWN, Warszawa 2001.
3. D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler, S.R. Crouch, Podstawy chemii analitycznej. Przekład z ang. Wyd. PWN, Warszawa 2006.
4. Ćwiczenia rachunkowe z chemii analitycznej. Praca zbiorowa pod red. Z. Galusa, PWN Warszawa 1993.
5. W. Hyk, Z. Stojek, Analiza statystyczna w laboratorium analitycznym. Wydział Chemii Uniwersytetu War, 2000

SPRAWOZDANIE I ZAGADNIENIA DO KARTKÓWKI

Sprawozdanie powinno zawierać:

1. Wstęp teoretyczny (do 1 strony) dotyczący zagadnień związanych z tematem ćwiczenia.
2. Wyniki obliczeń.
3. Krytyczna analiza uzyskanych wyników.
4. Przedyskutowane zagadnienia zaproponowane w instrukcji.
5. Podsumowanie.

ZAGADNIENIA DO KARTKÓWKI

1. Rodzaje błędów w analizie chemicznej.
2. Średnia arytmetyczna próbki, rozstęp, odchylenie standardowe, wariancja, błąd standardowy, przedział ufności dla wartości średniej arytmetycznej, mediana, moda.
3. Rozkład normalny (rozkład Gaussa).
4. Precyzja i poprawność pomiarów.
5. Test Q (test Dixona).
6. Cyfry znaczące.
7. Przykładowe zadania rachunkowe (patrz lista zadań Chemia analityczna – ćwiczenia).
 - a) Wyniki 6 pomiarów miana kwasu solnego są następujące: 0,1101M; 0,1234M; 0,1167M; 0,1156M; 0,1256M; 0,1136M. Rzeczywiste miano kwasu solnego wynosi 0,1167M. Ile wynosi średnia arytmetyczna, mediana i rozstęp? Jaki jest względny i bezwzględny błąd średniej arytmetycznej próbki a jaki mediany?
 - b) Koncentracja arsenu w krewetkach jest równa: 1,60 ppm; 1,58 ppm; 1,34 ppm; 1,35 ppm; 1,38 ppm; 1,45 ppm. Ile wynosi przedział ufności średniej arytmetycznej próbki dla poziomu ufności 95%?