



INSTITUTE OF NON-FERROUS METALS

Analytical Chemistry Department

44-101 Gliwice, ul. Sowińskiego 5

CERTIFICATE OF ANALYSIS

Naval brasses M 63, MC 62 - WK series - SRMs 1776 - 1780

(in co-operation with the National Institute of Standards and Technology NIST, USA)

The average results of chemical analyses in wt %

Element No	WK 1	WK 2	WK 3	WK 4	WK 5
Sn	0,11	1,34	0,49	1,04	0,47
Pb	0,17	0,33	0,11	0,047	0,0063
Fe	0,28	0,16	0,065	0,085	0,0095
Ni	0,28	0,21	0,13	0,070	0,0052
Sb	0,024	0,018	0,012	0,006	0,0029
Bi	0,014	0,011	0,009	0,0052	0,0011
P	0,030	0,018	0,018	0,011	0,0056
Mn	0,12	0,086	0,044	0,020	0,0055
Al	0,11	0,078	0,044	0,013	0,0042
Si	0,30	0,23	0,15	0,08	0,0064
Cu	59,97	60,54	62,09	63,28	64,92
Zn	the rest				

Director of the Institute

Prof. Ph.D. Zbigniew Smieszek

The confidence intervals in wt % at the probability level of 0,05
Std.dev.*

Element ^{No}	WK 1	WK 2	WK 3	WK 4	WK 5
Sn*	0,01	0,07	0,03	0,05	0,05
std.dev.	0,02	0,08	0,04	0,06	0,06
Pb*	0,01	0,03	0,02	0,01	0,002
std.dev.	0,02	0,04	0,03	0,02	0,004
Fe*	0,02	0,02	0,006	0,004	0,001
std.dev.	0,03	0,04	0,007	0,006	0,003
Ni*	0,01	0,01	0,01	0,006	0,001
std.dev.	0,03	0,02	0,03	0,007	0,003
Sb*	0,004	0,002	0,002	0,001	0,001
std.dev.	0,006	0,004	0,003	0,002	0,003
Bi*	0,001	0,001	0,001	0,001	0,001
std.dev.	0,003	0,002	0,003	0,002	0,002
P*	0,004	0,005	0,004	0,001	0,001
std.dev.	0,006	0,007	0,006	0,003	0,004
Mn*	0,01	0,002	0,004	0,001	0,001
std.dev.	0,02	0,003	0,006	0,003	0,004
Al.*	0,01	0,008	0,006	0,004	0,001
std.dev.	0,03	0,009	0,007	0,005	0,003
Si*	0,02	0,03	0,02	0,01	0,001
std.dev.	0,03	0,04	0,03	0,02	0,003
Cu*	0,20	0,16	0,25	0,07	0,15
std.dev.	0,30	0,22	0,29	0,09	0,25

Analytical methods applied:

Cu - electrolytic;

Pb - AAS directly and after co-precipitation with $Fe(OH)_3$, OES, XRFs;

Sn - AAS, OES, XRFs;

Ni - AAS, OES, XRFs;

Fel - AAS directly and after co-precipitation with $La(OH)_3$, OES, XRFs;

Si - gravimetric, spectrophotometric, OES and XRFs;

Sb - AAS directly and after co-precipitation with $Fe(OH)_3$ at $pH=4$, OES;

Bi - AAS directly and after co-precipitation with $\text{Fe}(\text{OH})_3$ at $\text{pH}=4$;

Al - AAS, spectrophotometric after matrix separation electrolytically with the whirling mercury cathode, OES;

P - titrimetric, spectrophotometric, OES.

The chemical analyses have been carried out in five laboratories (ZHPMN "Hutmen" Wrocław; WM "Łabędy; HMN "Szopienice") including two laboratories of the Institute of Non-Ferrous Metals using minimal when possible three different methods.

Naval brasses SRMs were made by melting of all components in the coreless induction furnace and by casting into special cast iron moulds. Final product of SRMs has been obtained after extrusion in form of discs 40 mm in diameter and 25 mm in height.