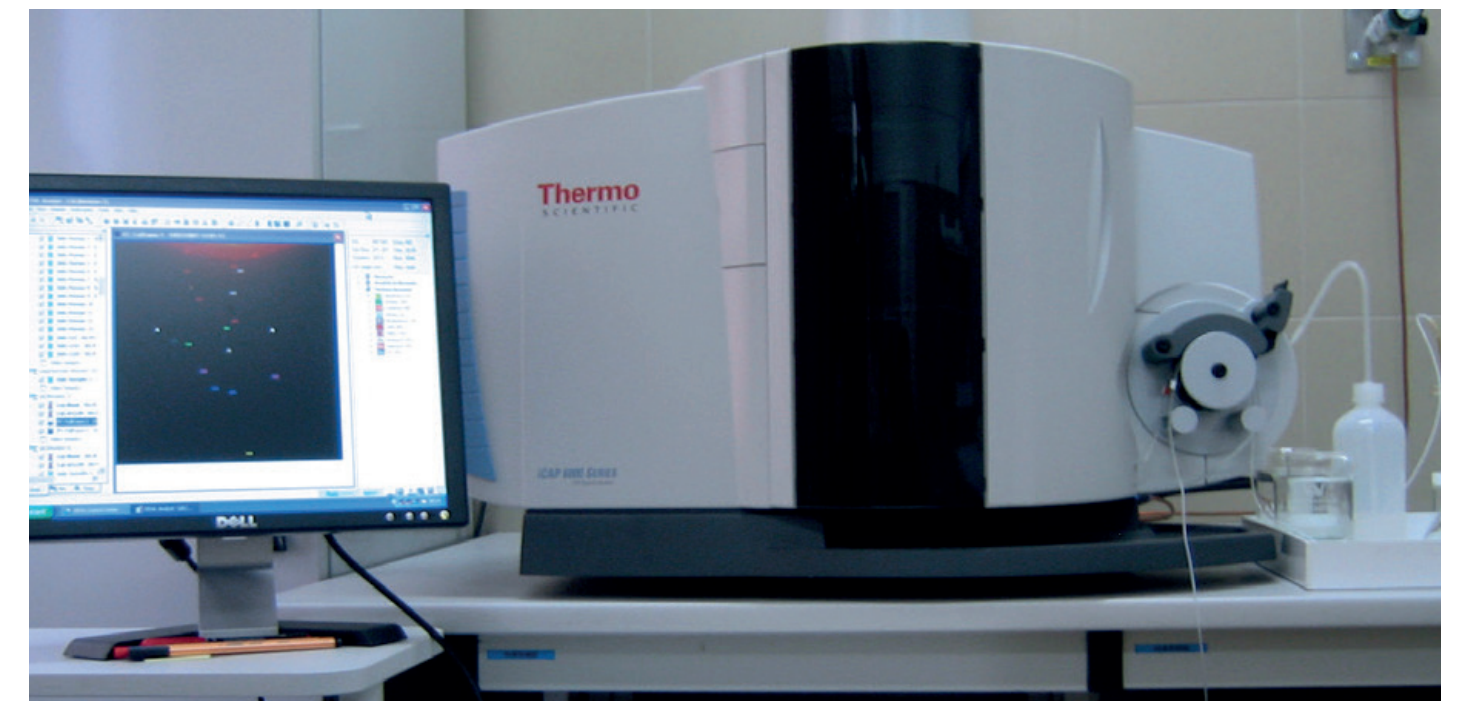


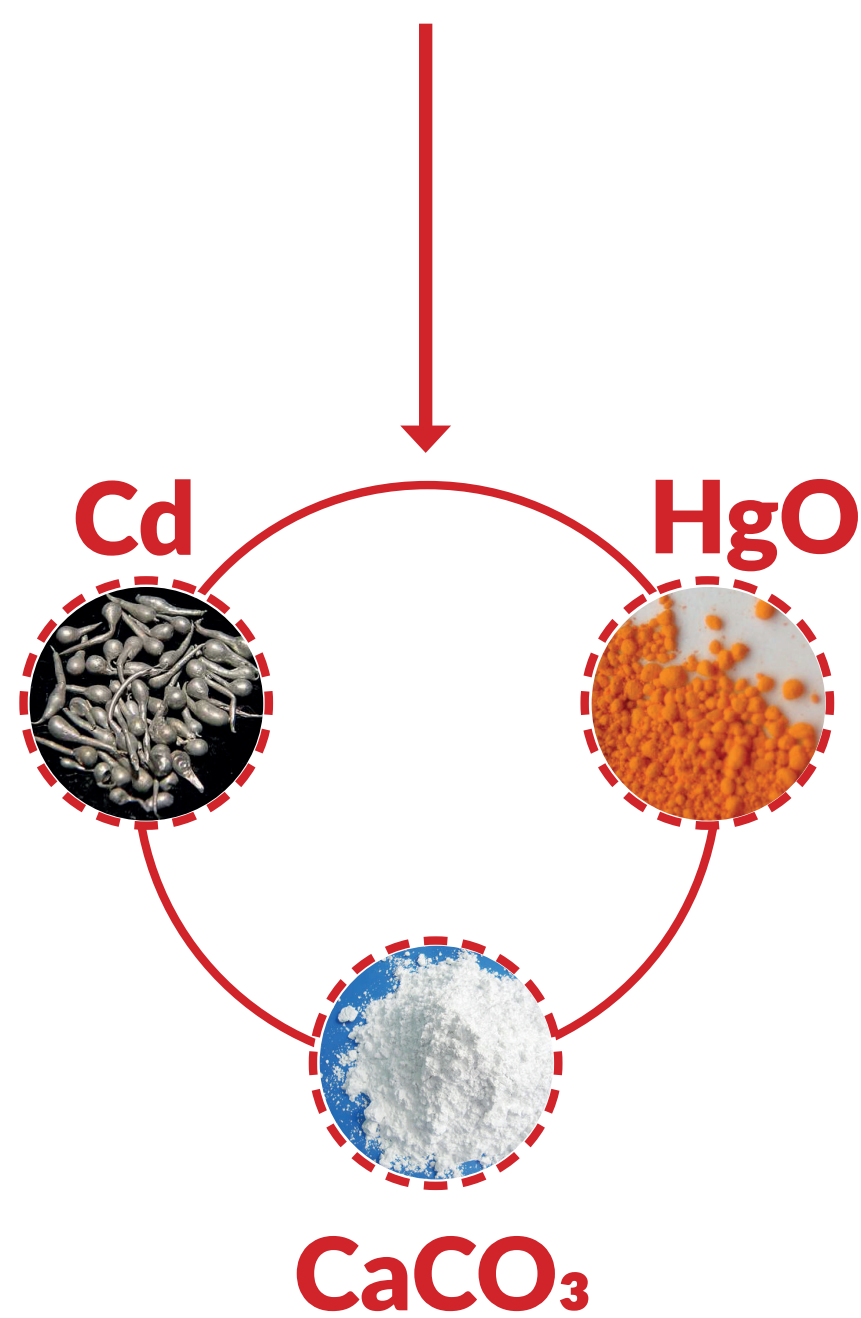
WZORCE STĘŻENIA MASOWEGO (AAS)

Absorpcyjna spektrometria atomowa (AAS) jest jedną z najczęściej stosowanych technik w nieorganicznej analizie chemicznej. Ze względu na fakt, iż metoda AAS należy do metod porównawczych, ilościowe oznaczenie pierwiastków polega na pomiarze porównawczym absorpcji promieniowania próbki o nieznanym stężeniu analizowanego pierwiastka z próbką o zdefiniowanym jego stężeniu. W celu uwiarygodnienia stosowanej w oznaczeniach procedury, każde laboratorium musi dysponować certyfikowanymi materiałami odniesienia, które zawierają badaną substancję w ilości dokładnie znanej i podobnej do oznaczanej w próbkach.

Jednopierwiastkowe roztwory wzorcowe stężenia masowego wytwarzane są przy użyciu metody gravimetrycznej.



Atomowy spektrometr emisyjny iCAP 6500 DUO z plazmą wzbudzoną indukcyjnie (ICP-OES).



KATALOG DOSTĘPNYCH WZORCÓW

Nr GUM	Substancja			Dane metrologiczne wzorca	
	Metal	Związek	Matryca	Stężenie jonów metalu g/dm ³	Niepewność rozszerzona g/dm ³
10.01	Antymon	SbCl ₃	Kwas solny	1,0000	0,0013
10.02	Arsen	As(NO ₃) ₃	Kwas azotowy	1,0000	0,0012
10.03	Bar	Ba(NO ₃) ₂	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.04	Bizmut	Bi(NO ₃) ₃	Kwas azotowy	1,0000	0,0012
10.05	Bor	H ₃ BO ₃	Woda	1,0000	0,0013
10.06	Chrom	CrCl ₃	Kwas solny	1,0000	0,0013
10.07	Cyna	SnCl ₄	Kwas solny	1,0000	0,0013
10.08	Cynk	Zn(NO ₃) ₂	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.09	Cyrkon	ZrCl ₄	Kwas solny	1,0000	0,0013
10.10	Gal	GaCl ₃	Kwas solny	1,0000	0,0013
10.11	German	(NH ₄) ₂ GeF ₆	Wodorotlenek amonu	1,0000	0,0012
10.12	Glin	AlCl ₃	Kwas solny	1,0000	0,0013
10.13	Ind	In(NO ₃) ₃	Kwas azotowy	1,0000	0,0010
10.14	Kadm	Cd(NO ₃) ₂	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.15	Kobalt	Co(NO ₃) ₂	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.16	Lantan	LaCl ₃	Kwas solny	1,0000	0,0020
10.17	Lit	LiNO ₃	Kwas azotowy	1,0000	0,0012
10.18	Magnez	Mg(NO ₃) ₂	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.19	Mangan	Mn(NO ₃) ₂	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.20	Miedź	Cu(NO ₃) ₂	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.21	Molibden	(NH ₄) ₂ MoO ₄	Wodorotlenek amonu	1,0000	0,0013
10.22	Nikiel	Ni(NO ₃) ₂	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.23	Ołów	Pb(NO ₃) ₂	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.24	Potas	KNO ₃	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.25	Rtęć	Hg(NO ₃) ₂	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.26	Sód	NaNO ₃	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.27	Srebro	AgNO ₃	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.28	Stront	Sr(NO ₃) ₂	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.29	Tal	TlNO ₃	Kwas azotowy	1,0000	0,0012
10.30	Wanad	NH ₄ VO ₃	Wodorotlenek amonu	1,0000	0,0013
10.31	Wapń	Ca(NO ₃) ₂	Kwas azotowy	1,0000	0,0013
10.32	Wolfram	(NH ₄) ₂ WO ₄	Wodorotlenek amonu	1,0000	0,0013
10.33	Żelazo	Fe(NO ₃) ₃	Kwas azotowy	1,0000	0,0013

Okres ważności: 1 rok.
Ilość wzorca: pojemniki zawierają 15 cm³ wodnego roztworu wzorca.

