ausverkauft / out of stock

Bundesanstalt für Materialprüfung BERLIN-DAHLEM Max-Planck-Institut für Eisenforschung DUSSELDORF

Staatl. Materialprüfungsamt Nordrhein-Westfalen DORTMUND

in Verbindung mit dem

Chemikergusschuß des Vereins Deutscher Eisenhüttenleute

Analysen-Kontrollprobe 034 – 1 /

In der beiliegenden Probe 034-1 werden auf Grund der unten aufgeführten Untersuchungsergebnisse folgende Gehalte attestiert:

> + 0,003 0,187 % % Kohlenstoff

0,502 % <u>+</u> 0,006 % Mangan

0,0412 % <u>+</u> 0,0018 % Phosphor

+ 0,0009 % Schwefel 0,0242 %

0,0541 % <u>+</u> 0,0019 % Arsen

 $0,053 \% \pm 0,004 \%$ Chrom

0,073 % <u>+</u> 0,006 % Kupfer

0,060 % + 0,004 % Nickel

0,0110 % + 0,0006 % Stickstoff

(Die Gehaltsangabe ist der Mittelwert aus den 9 Laboratoriumsmittelwerten von je 6 Einzelprüfungen, das Streuungsmaß gibt die Standardabweichung der 9 Laboratoriumsmittelwerte wieder.)

Berlin - Dortmund - Düsseldorf - im August 1965

B.A.M. Berlin-Dahlem M.P.I. Eisenforschung Düsseldorf

Staatl. M.P.A. Dortmund

gez. v. Vogel gez. Oelsen

gez. Stupp

Chemikerausschuß VDEh

gez. Dickens

Untersuchende Stellen:

- 1. Bundesanstalt für Materialprüfung, Berlin-Dahlen
- 2. Staatl. Materialprüfungsamt Nordrhein-Westfalen, Dortmund
- 3. Max-Planck-Institut für Eisenforschung, Düsseldorf
- 4. August Thyssen-Hütte AG, Duisburg-Hamborn
- 5. Hütten- und Bergwerke Rheinhausen AG, Hüttenwerk Rheinhausen, Rheinhausen
- 6. Mannesmann AG, Hüttenwerk Huckingen, Duisburg-Huckingen
- 7. Neunkircher Eisenwerk AG, Neunkirchen
- 8. Phoenix-Rheinrohr AG, Werk Ruhrort, Duisburg-Ruhrcrt
- 9. Deutsche Bundesbahn, Bundesbahnzentralamt Minden, Minden

Untersuchungsergebnisse: (Mittelwerte aus je 6 Bestimmungen)

				Alvy sale					
Lab. Ko	hlenstoff %	Mangan %	Phosphor %	Schwefel %	Arsen	Chrom	Kupfer	Nickel	Stickstoff
Elements at the translation in comments and	,188 ₂)	0,497 ₂)	0,0388 ¹⁾ 0,0406 ²⁾	0,0236 ¹⁾ 0,0235 ²⁾	0,0505	0,052 ¹⁾	0,074 ¹⁾ 0,079 ²⁾	0,060 ¹⁾	0,0117 ²)
2 0	,188 ¹⁾	0,513	0,0405	0,02403)	0,0530	0,0552)	0,0783)	0,0632)	0,01031)
	,1821)	0,5071)	0,0403 ³⁾	0,02383)	0,0535	0,0542)	0,0704)	0,0572)	0,01172)
	,188 ³⁾	0,502	0,0408 ³⁾	c,0240 ¹⁾	0,0538	0,0512)	0,0755)	0,0612)	0,01042)
	, 1893)	0,5021)	0,0391	0,02452)	0,0548	0,053 ²⁾	0,072 ⁵⁾	0,057 ²⁾	0,0106 ²⁾
	, 187	0,506 ³⁾	0,0421	0,0233 ³⁾	0,0562	0,0572)	0,0616)	0,0612)	0,0108
	, 188 ³⁾	0,497	0,04341)	0,02471)	0,0559	0,0602)	0,066 ⁵⁾	0,0542)	0,01101)
	,185 ³⁾	0,502 ³⁾	0,0423 ²⁾	0,0245	0,0555	0,054	0,078 ⁶⁾	c,066 ²⁾	0,01072)
9 0	, 183 ²⁾	0,5034)	0,0443 ³⁾	0,02651)	= '	0,045 ²⁾	0,074 ⁷⁾	0,0622)	0,0112 ¹⁾
<u>Unt</u>	ers	uch	ungs	ver	fah	r e n	:		
Kohlenstoff	f: 1)	Bestimmung	durch Leitfä	higkeitsdif	ferenz-Mes	sung – Verb	rennungsve	rfahren	
	2)	Gasvolumetr	ische Bestim	mung - Verbi	rennungsve	rfahren			
	3)	Coulcmetris	ch-potenticm	etrische Bes	stimmung -	Verbrennur	ngsverfahre	n ·	
Mangan:	1)	Fhctometris	che Bestimmu	ng - Perjoda	at-Cxydati	cn			
	2)	Maßanalytis		etrische Bes	stimmung ~	Permangano	metrische	Titration in	Gegenwart
	3)	Photometris	che Bestimmu	ng - Persult	fat-Silber	nitrat-Oxyo	dation		
	4)	Maßanalytis Oxydation	che Bestimmu	ng – Titrati	ion mit Ar	senit-Maßlö	isung nach	Persulfat-Si	lbernitrat-
Phosphor:	1)		che Bestimmu csphat-Kcmpl	-	g des mit l	vethylisobu	itylketon e	xtrahierten \	/anadatc-
	2)	Photometris (ohne Extra		ng – Direkte	Messung o	des Vanadat	cmolybdato	phosphat-Kcmp	olexes
	3)	Maßanalytis	che Bestimmu	ng - Alkalim	etrische	Titration o	les Ammoniu	mmclybdatopho	sphats
Schwefel:	1)	Alkalimetri	sche Bestimm	ung - Verbre	ennung im N	Widerstand	fen		
	2)	Coulometris	ch-potenticm	etrische Bes	stimmung -	Verbrennur	ng im Wider	standofen	
	- 3)	-		-		_		Widerstando	
Arsen:	Maß	Banalytische	Bestimmung	- Destillati	ion als Ha	logenid und	bromatome	trische Titra	ation
Chrom:	s	aßanalytisch ulfatlösung	n-potentiomet	crische Best	immung — P	ersulfat-0;	xydation, T	itration mit	Eisen(II)-
		hotometrisch	ne Bestimmung	g - Diphenyl	carbazid-V	erfahren			
Kupfer:	d		ne Bestimmung at und Chlore		der organi	schen Phas	e nach Extr	aktion mit B	leidiaethyl-
		iewichtsanaly	ytische Best:	immung — Ele	ktrolytisc	he Abschei	dung	ja jakon en Nuonan en en	
	d		ne Bestimmung at und Chlore					aktion mit D	iaethyl-
		hotometrisch	ne Bestimmun	g - Messung	des Tetran	min-Kcmple	xes		
		hotcmetrisch	ne Bestimmung	g - Biscyclc	hexanonaxa	lyldihydra	zon-Verfahr	en 'en	
,		hotometrisch	ne Bestimmung	g – Direkte	Messung do	s Dithioox	amid-Kcmple	exes (ohne Ex	traktion)
		iewichtsanaly	ytische Best:	immung – Fäl	lung und b	lägung als	Kupfer-Sal:	cylaldoxim	
Nickel:	2)	xtraktion de	es Nickelkomp	olexes mit C	hloroform		essung der	organi schen	Phase nach
		rie oben, jed	doch direkte	Messung, oh	ne Extrakt	ion			
Stickstof	R							nit Schwefels sche Titratio	
	2)								

2) Photometrische Bestimmung - Lösen in verdünnter Säure, Eindampfen mit Schwefelsäure zum

Rauchen - Destillation mit konzentrierter Natronlauge - Nessler-Verfahren