

ANSWER

3. Verteilung der Verteilung des Ausgangsdaten im Zeitraum

Die Verteilung der Verteilung des Ausgangsdaten im Zeitraum ist eine Verteilung, die die Verteilung der Verteilung des Ausgangsdaten im Zeitraum ist.

Page No. 502 - 503

H. J. Pfeiffer

Versuche zur Verminderung des Arsengehaltes
im Brücker Schmelzofen.

532

Zusammenfassung.

Es wurden die Ergebnisse der Untersuchung verschiedener Sudeten-
kohlen (Schwelkohlen für Brüx) und der daraus gewonnenen Schwelteere
hinsichtlich Arsengehalt wiedergegeben. Eine Reihe von Versuchen,
bereits im Konzeptionsweg der Schwelerei mit Hilfe von Absorptions-
mitteln den Teer arsenfrei zu machen, haben bisher kein befriedigendes
Ergebnis. Ähnlich liegt der Fall bei der Tränkung der Schwelkohle mit
Aufschlüsselungen von Erdalkalioxyden. Arsenbilanzen über die Schmel-
zung zeigen, daß bei der Schmelzung der Hauptteil des Arsenes im Schwel-
kokss verbleibt.

Infolge der Anwesenheit geringer Mengen von Arsen im Teer der
Schwelerei Brüx sind sowohl in der Schmelzphase, wie in der Gasphase
der Hydrierwerken Brüx Schwierigkeiten aufgetreten. Dieser Umstand
gab Veranlassung zu einer Reihe von Untersuchungen, ob schon in der
Schwelerei Maßnahmen getroffen werden könnten, arsenfreien bzw. arsen-
armen Teer zu erhalten.

Nach Dr. Löcker (Zusammenstellung vom 20.6.44 Nr. 22 4861)
kommt das Arsen der Sudetenkohlen vorzugsweise in den begleitenden
Mineralstoffen (Gangart) und dem Zetten vor.¹⁾ Die stark erhöhte
Fürstung der Sudetenkohle (Tagebau) gestaltet wahrscheinlich eine
genaue Abtrennung der Kohle von ihren Begleitstoffen als schwierig.
Eine Senkung des Aschegehaltes (Gangart usw.) der Kohle durch Auf-
bereitung der geförderten Kohle schint zur Zeit in Brüx nicht mög-
lich zu sein.

Für Brüx war ursprünglich folgende Schwelkohlemischung vorge-
sehen:

Kohle	%
Hedwig	24,5
Robert	16,2
Zentrum	12,0
Guido I-III	10,3
Guido IV	10,0
Herkules	9,1
Fortuna	11,3
Minerva	6,6

¹⁾ Außerdem wurde in Brüx mikroskopisch festgestellt, daß viel
Arsen auch feinart verteilt in der Kohle liegt.

Die Kinschkohle sollte im Mittel etwa 5 % Asche haben. Tabelle I gibt die Vollenalyseen dieser Kohlen wieder.²⁾

Die Untersuchung dieser Kohlen auf Asche, Alkalität, Urteergehalt und Arsen³⁾ hatte folgendes Resultat:

Kohle	% Asche /xx	Alkalität g H ₂ SO ₄ / kg xx	% As in Roh- kohle	% Urteer auf Rinkohle	% As im Tear
Hedwig	9,8	23,6	0,0028	21	0,002
Robert	8,5	23,2	0,0011	20,5	0,0005
Zentrum	4,4	14,0		22,0	
Guido I-III	5,7	13,3	0,0025	26,3	0,0024
Guido IV	8,6	13,9		27,9	
Berkules	4,1	31,1	0,0008	18,1	0,0009
Fortuna	5,3	16,2	0,0025	28,7	0,0042
Hydrierkohle Brück	4,3	34,0	0,0016	19,8	0,0024

Es gibt also bei den einzelnen Kohlesorten deutliche Unterschiede im Arsengehalt.

In den Tafeln I, II und III wurde versucht, Zusammenhänge zwischen den Arsengehalten der Kohlen und Teare einerseits und den Aschemengen bzw. den Alkalitätswerten der Kohlen (Gehalt der Asche an Erdalkalien) zu finden. Arsengehalte und Aschemengen zeigen keine Beziehung. Eventuell besteht ein kleiner Hinweis dafür, dass die stark alkalischen Kohlen nicht die arsenreichsten sind, wie zu erwarten, geben die arsenreichsten Kohlen die arsenreichsten Teare (Tafel III). Ob eine nach diesen Gesichtspunkten entsprechende Auswahl der Schwellenkohlen in Brück getroffen werden kann, ist von dieser Stelle aus nicht zu übersehen.

Bei den untersuchten Kohlen gehen bei der Fischerzschmelzung zwischen 2 und 25 % des ursprünglich vorhandenen Arsenes in den Tear. In den einzelnen Kondensationsfraktionen des Teares (in der Reihenfolge Dickear, HGB-Tear, Mittelöl, Leichtöl) sind verschiedene Arsenmengen vorhanden. Das meiste Arsen steckt im Schmittelloil der Leichtölfractions.

Produkt	% Arsen Untersuchung Iu. V. 3,6,42 ⁴⁾	%	
		As in Tear	As in Rinkohle
Dickear	0,006		
HGB-Tear	0,005		
Mittelöl	0,021 bzw. 0,024		

1) Alle Kohlenproben liegen nicht mehr vor.

2) Ausführung der Analysen an in Lü vorliegenden Kohlenproben.

3) Anzahlversuchsgrößen 13,6; 64,6; 22,218,3

4) Pro-Sammlung 3,6,42, u., zw. 5001

Bekanntlich sind die Arsenverbindungen bei Schmelztemperaturen (700° in Brix) leicht zersetzlich, sublimier und verdampfbar; sie gehen mit den Schwelldämpfen über und schlingen sich in der Kondensationsszone zusammen mit den entsprechenden Ölfraktionen nieder.

Es wurde nun versucht, den Einfluß der Schmelztemperatur festzustellen, sowie durch Einschaltung von geeignet erscheinenden Absorptionsstoffen in die Kondensationszone der Schwelung, das Arsen herauszunehmen. Außerdem wurden geeignete Stoffe in feinverteilter Form der Schwelkohle aufgegeben, welche das Arsen binden sollten.

Über diese Versuche wird im Folgenden berichtet:

Als Schwelöfen diente ein Heißfliehenschwelofen aus Eisen, der etwa 0,8 kg Kohle fasste. Der im Weg der Schwelkämpe noch gehaltene Absorptionsturm hatte etwa 600 cm Inhalt. Als Kohle wurde die noch in größerer Menge liegande Budeten-Hydrierkohle (Koks, les + Columbus) in getrocknetem Zustand mit etwa 0,0008 - 0,0026 % As-Gehalt und 9 - 11 % Teer auf eingesetzte Rohrkohle, 7 % H₂O und 4,5 % Asche verwendet.

Einfluß der Schmelztemperatur.

Schmelztemperatur	% As im Teer
400°	5 · 10 ⁻⁴
500°	3 · 10 ⁻⁴
600°	2 · 10 ⁻⁴

Die Größenordnung des Arsengehaltes im Teer ist also bei den 3 untersuchten Temperaturen praktisch nicht verschieden.

Die im Nachfolgenden tabellarisch erfaßten Absorptionsversuche wurden bei 600° Schmelztemperatur (Temperatur der Zincherhitzung) ausgeführt. Als Temperatur des Absorptionsturmes wurden solche Mindesttemperaturen (400 bzw. 450°) gewählt, bei denen noch keine Verstopfung der Zwischenräume zwischen den Absorptionskörpern durch abgeschiedenen Asphalt eintrat. Im Falle des Kiesabbrandes wurde der Absorptionsturm auf 610° aufgeheizt, da hier eine Verschlackung des Arsen sichteten sollte.

Versuche zur Absorption des Arsenas, Schmelztemperatur 600°

Absorptionsstoff	Temperatur des Absorptionsturmes	% Arsen im Teer
ohne	-	3 · 10 ⁻⁴
Bayermasse (5 Stück)	450°	5 · 10 ⁻⁴
	400°	3 · 10 ⁻⁴
Magnesia (T-Pillen)	450°	3 · 10 ⁻⁴
	400°	2 · 10 ⁻⁴
reduzierten Kupferdraht	450°	3 · 10 ⁻⁴
	400°	3 · 10 ⁻⁴
Tonerde geplättet	450°	3 · 10 ⁻⁴
	400°	3 · 10 ⁻⁴
Kiesstein getränkt mit 10 % NaNO ₂ (5 Stück)	450°	3 · 10 ⁻⁴
	400°	3 · 10 ⁻⁴
Kieselaluminat (Alumosil)	500°	3 · 10 ⁻⁴
	450°	3 · 10 ⁻⁴
Blaesenthalerstein	500°	3 · 10 ⁻⁴
	450°	3 · 10 ⁻⁴
Z. Michael (Minierz)	500°	3 · 10 ⁻⁴
	450°	3 · 10 ⁻⁴

Die Tabelle zeigt bei allen Absorptionsmitteln, verglichen mit dem Versuch ohne Einschaltung solcher, im Teer dieselbe Größenordnung des Arsengehaltes. Die entsprechend den physikalischen und chemischen Eigenschaften der Arsenverbindungen ausgewählten Absorptionsmittel zeigen vermutlich infolge des sehr kleinen Partialdruckes des Arsons bzw. der flüchtigen Arsenverbindung keinen Effekt.

Es wurde außerdem versucht, Erdalkalioxyde auf die Schwellkohle aufzubringen, um auf diese Weise das Arsen im Koks zurückzuhalten. Dabei wurden jeweils 300 g CaO bzw. MgO in 2 l Wasser aufgeschlämmt, die entstandene Milch auf 15 kg Kohle aufgesprungen und die Kohle dann getrocknet.

Kohlewassertemperatur	Kohle besprüngt mit	% As im Teer
560°	CaO	$5 \cdot 10^{-4}$
560°	MgO	$4 \cdot 10^{-4}$

Auch diese Maßnahme zeigte also keinen positiven Erfolg, wie bereits von anderer Seite nachgewiesen wurde, tritt durch die Aufbringung des Erdalkalioxyds eine Verminderung der Teerausbeute von 10 % auf etwa 6,5 % bezogen auf Kohlekohle ein.

In den Tabellen II und III sind Einschätzungen der angeführten Schwelversuche aufgeführt. Es sind darin Teerausbeuten, Arsengehalte der Schwelprodukte, sowie daraus errechnete Arsenbilanzen enthalten. Letztere sind natürlich mit großen Fehlermöglichkeiten behaftet, da für die kolorimetrische Arsenbestimmung in Abbrach der zu geringen Arsenmengen und den Schwierigkeiten der Proberahme eine weite Fehlergrenze in Kauf genommen werden muss. Doch geht aus aus eindeutig hervor, dass bei der verschwelten Kohle weitgehend die Hauptmenge des Arsons im Koks verbleibt, ein weiterer großer Teil im Schwelgas verteilt und nur ein geringer Teil in den Teer und das Schwelwasser kommt.

Gezeichnet mit Dr. Wittmann
" " Dr. Gloger

ges. Rank

Tabelle X
Bruxer Schwellkohlen

Kohle Kohle Nr.	Wedw. S	Robert 1, 215 v. 10.2.39	Zentrum 200 v. 21.10.38	Guido I-III		Guido IV 199 v. 21.10.38	Herkules 202 v. 13.12.38	Fortuna Minerva 202 v. 21.10.38	Hydrogen Kohle BRUX	(Gesamt) ↓↓↓↓↓
				10,0	9,1					
# der Schwellkohle	24,5	16,2	12,0	10,3	9,1	8,57	8,31	7,31	4,11	4,29
% Asche/TK	9,75	8,50	4,39	5,66	7,41	7,74	7,84	7,73	7,73	5,05
% Linkohle: % C	75,36	75,13	75,44	73,25	6,63	6,73	6,71	6,78	1,22	1,22
% der Schwellkohle	24,5	16,2	12,0	10,3	9,1	7,14	7,12	7,12	7,12	7,12
Δ H°/100 g	29,92	27,87	26,86	26,50	57,57	54,96	54,26	54,24	54,24	54,24
Δ S°/100 g	46,09	45,99	45,99	45,99	7,07	18,13	28,67	28,51	28,51	28,51
Δ G°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ E°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ U°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ F°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ H°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ S°/100 g	46,09	45,99	45,99	45,99	7,07	18,13	28,67	28,51	28,51	28,51
Δ G°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ E°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ U°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ F°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ H°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ S°/100 g	46,09	45,99	45,99	45,99	7,07	18,13	28,67	28,51	28,51	28,51
Δ G°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ E°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ U°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ F°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ H°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ S°/100 g	46,09	45,99	45,99	45,99	7,07	18,13	28,67	28,51	28,51	28,51
Δ G°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ E°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ U°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ F°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ H°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ S°/100 g	46,09	45,99	45,99	45,99	7,07	18,13	28,67	28,51	28,51	28,51
Δ G°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ E°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ U°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ F°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ H°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ S°/100 g	46,09	45,99	45,99	45,99	7,07	18,13	28,67	28,51	28,51	28,51
Δ G°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ E°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ U°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ F°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ H°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ S°/100 g	46,09	45,99	45,99	45,99	7,07	18,13	28,67	28,51	28,51	28,51
Δ G°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ E°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ U°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ F°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ H°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ S°/100 g	46,09	45,99	45,99	45,99	7,07	18,13	28,67	28,51	28,51	28,51
Δ G°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ E°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ U°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ F°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ H°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ S°/100 g	46,09	45,99	45,99	45,99	7,07	18,13	28,67	28,51	28,51	28,51
Δ G°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ E°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ U°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ F°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ H°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ S°/100 g	46,09	45,99	45,99	45,99	7,07	18,13	28,67	28,51	28,51	28,51
Δ G°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20	1,57	1,56	1,56	1,56	1,56	1,56
Δ E°/100 g	11,30	11,20	11,20	11,20						

Tabelle II
Schematische von Brücke Kohle bei 560° im Hochöfen.

Tabelle III

Schwellungen von Brüxer Kohle bei 500° im Heizföhnchenofen.

Versuch-Nr.	12	13
Zugabe auf Kohle	Kohle mit 2% MnO (als Aufschlammung) bespritzt getrocknet	Kohle mit 2% MgO (als Aufschlammung) bespritzt getrocknet
Ausbeute/Rohkohle		
% Koks	58,3	58,8
% Teer	8,5	8,4
% Wasser	11,2	11,7
* Arsen in der Kohle	0,0012	0,0008
" im Koks	0,0013	0,0008
" im Teer	0,0005	0,0004
" im Wasser	0,0002	0,0002
* Prozentsilenz: von Arsen der Kohle		
% im Koks	63	59
% im Teer	4	4
% im Wasser	2	1

