Nr. 7. 599

Koks sich vollständig in den Gasen wiederfinden, so ergiebt sich im Tag ein Gewicht Gichtgase von:

Wind H ₂ O + CO ₂ der Minette . C des Koks	448 917,8100 k 46 118,1336 77 893,2000	9
	 572 959 1436 k	17

Durch directe Messung ergab sich an Gichtgas ein Gewicht von 1060500 kg im Tag.

Bei der directen Messung ist das Gewicht größer, weil in sie miteinbegriffen werden: 1. Wasser, Kohlensäure u. s. w. der Luft; 2. Gichtstaub; 3. Sauerstoff der reducirten Erze; 4. Luft, die mit dem Koks und der Minette aufgegeben wird.* Weiter erklärt sich das größere Gewicht aus den Witterungsänderungen, insofern die Koks und Minette einen verschiedenen Gehalt an hygroskopischem Wasser haben.

Das Verhältniss der gemessenen Gasmenge $\frac{\text{zu der berechneten}}{572\,959} = \frac{1\,060\,500}{572\,959}$ = 1,85.

Physikalische und chemische Wärme der Gichtgase des Hochofens II.

Bei diesem Ofen war es unmöglich, die Fortbewegungsschnelligkeit der Gase im centralen Gasrohr und infolgedessen auch die Menge derselben zu messen; es gehen nämlich diese Gase direct von der Gicht zu den Dampfkesseln, und sie haben oberhalb des Vertheilungsrohres, vor den Kesseln, eine Temperatur von 150°. Ich konnte nur die Menge der Gase messen, die vom tangentialen Gasfange aufgefangen wurden und zu den Winderhitzern geführt werden. Ich nahm an, daß zu den Kesseln eine gleiche Wärmemenge hinziehe, wie zu den Kesseln vom Hochofen III, da auf beiden Oefen die Kessel-Anlage dieselbe ist. Berechnet man nun die Menge der Gichtgase aus den Gichten von Minette und Koks und dem eingeblasenen Winde, und multiplicirt man dieses Ergebniss mit dem Coëfficient 1,85, so bleibt nur die Menge der Gase, die zu den Winderhitzern und Kesseln gehen, abzuziehen, und der Unterschied ergiebt die Gasmenge, die als Flamme zur Gicht herausschlägt.

Die Durchschnittsanalysen der in den Ofen II aufgegebenen Minette sind folgende:

SiO ₂ Grane Minette	Minette von Belvaux	Minette-Rognon
Al ₃ O ₃ · · · 8,68	14.12	8,00
CoO . 4,01	5,53	5,28
Mac) 11,04	8,16	23,75
E.O	0,70	0,50
10,00	56,14	38,57
Han Loo 77,10	84,65	76.10
$H_{2}O + CO_{2}$. $22,90$	15,35	23,90
100,00	100.00	100.00

Die Gattirung der Minette ist folgende:

Graue Minette	44,00	mit H ₂ O + CO ₂	10,076
Minette von Belvaux Minette-Rognons	36,00 20,00	я п	5,526
minette-rognous	100.00		4,780

Täglich werden aufgegichtet:

37 Gichten von je 58,00 kg = 214600 kgMinette, welche an Gase abgeben $2146 \times 20,382$ $=43739,772 \text{ kg H}_2\text{O} + \text{CO}_2$. 19 Gichten von 2100 kg Koks = 39900 kg Koks mit 7,88 % Asche und 7,82 % $H_2O = 3144$ kg Asche und 3120 H₂O; es bleiben daher 39900 — (3144 + 3120) = 33636 kg C. 18 Gichten von 2200 kg Koks = 39 600 kg Koks mit 13,15 % Asche und 6,90 % $H_2O = 5207$ kg Asche und 2732 kg H_2O ; es bleiben 39600 - (5207 + 2732) =31661 kg C.

Der Gebläsecylinder hat einen inneren Durchmesser von 2,74 m, was eine Kolbenfläche von 5,89 646 qm ergiebt; der Kolbenlauf ist 2,44 m. Das Gebläse giebt daher auf den Hub 5,89 646 \times 2,44 = 14,387 cbm Wind bei 15° und 731,7 mm Barometerstand. Im Tag macht die Maschine 13 029 Umdrehungen oder 26 058 Hube, was im Tag ein Volum. Wind giebt von 374896 cbm von 15° und 731,7 m oder 342 187 cbm von 0° und 760 mm = 442790 kg Wind. (Der Wind wird mit einem Ueberdruck von etwa 150 mm Quecksilbersäule in den Ofen geblasen.)

Hieraus ergiebt sich im Tag ein Gewicht an Gichtgasen von:

> 442 790 kg Wind, 31 661 , C, 33 636 " 43 740 , H₂O + CO₂ 551827 kg Gas.

Dieses Gewicht, multiplicirt mit dem Coëfficienten 1,85, giebt ungefähr das Volumen Gas, welches man durch die Messung gefunden hätte. Eine beträchtliche Menge Wasser verdampft an der offenen Gicht, auch Luft, die mit den Erzen aufgegeben wird, wird ausgetrieben, beides soll in Abzug gebracht werden.

Analysa dos Gasas que dam contralan Gasfanca

Analyse des Gases aus dem centralen Gaslange:								
				Vol. %		spec, Gewicht	8 6	lewichts%
GO2 .	×			12,75	X	1,965 =	25,054	17,16
0			11+	0,35	×	1,429 =	0,500	0,34
CO .				25,00	X	1,250 =	31,250	21,40
CH.				1,15	X	0,715 =	0,822	0,56
H				0,26	X	0,090 =	0,023	0,016
N	*			60,49	X	1,254 =	75,855	51,95
Staub				0,00027	X	3590,00 =	0,975	0,67
H ₂ O .				0,01153	X	1000,00 =	11,531	7,90
			-	100 0118			146 010	99 996

Analyse des Gases aus dem tangentialen Gasfange:

			Vol. %		spec. Gewicht	ε G	ewichts %
CO2 .	20	1	11,15	X	1,965 =	21,91	15,13
0	*		0,45	X	1,429 =	0,64	0,44
CO .			25,60	X	1,250 =	32,00	22,10
CH4.			1,50	X	0,715 =	1,07	0,74
H			0,33	X	0,090 =	0,03	0,02
N			60,97	X	1,254 =	76,46	52,79
Staub			0,00008	X	3590,00 =	0,296	0,20
H ₂ O		+	0.01242	X	1000,00 =	12,420	8,58
			100,0125			144,826	100,00



^{*} Dafs Luft mit einkommt, ergiebt sich aus dem Sauerstoff, der bei der Analyse in den an der Gicht entnommenen Gasen gefunden wird.