



so müsste aus dem ursprünglichen Mischgas theoretisch folgende Gaszusammensetzung des „methanisierten“ Gases erhalten werden:

Mischgas	Methanisierung nach		Methanisiertes Gas
	Gleichung 2	Gleichung 4	
Vol.-%	Vol.-Teile	Vol.-Teile	Vol.-%
CO_2 4,2	4,2 <u>17,6</u> 21,8 Vol.	21,8 <u>3,0</u> 24,8 Vol.	38,3
CO 39,2	Rest 4,0 Vol + H_2O Dampf	0	0
H_2 35,2	0	0	0
CH_4 0,2	17,6 <u>0,2</u> 17,8 Vol.	17,8 <u>1,0</u> 18,8 Vol.	29,0
N_2 21,2	21,2 Vol.	21,2 Vol.	32,7

+) Feuchtigkeit des nicht getrockneten Gases.

Gefunden wurde also:

	statt theoretisch	durch die Analyse
CO_2	38,3 Vol.-%	35,5 Vol.-%
CO	0,0 "	0,2 "
H_2	0,0 "	0,0 "
CH_4	29,0 "	29,4 "
N_2	32,7 "	34,9 "

Da der Stickstoffgehalt zu hoch und der CO_2 -Gehalt zu niedrig gefunden wurde, so müsste auch noch C-Abscheidung stattgefunden haben. Dieses ergibt sich auch aus der C-Bilanz: Statt 67,3 Vol.-Teile mit je 1 C Atom/Molekül in 100 Teilen Ausgangsgas wur-