N	ame: Klasse:
Analyse von Methan	
Ver	rsuchsanordnung:
Aufgaben:	
1.	$Beschrifte \ die \ Apparatur \ mit \ den \ folgenden \ Begriffen: \ Hochspannung - Scheidtsche \ Kugel - Kolbenprober - Dreiwegehahn - Wolframelektroden - Lichtbogen$
2.	Durch den Lichtbogen wird das Methan CH <sub>4</sub> zur Reaktion gebracht und innerhalb von wenigen Minuten in seine Elemente zerlegt. Formuliere für diesen Vorgang die Reaktionsgleichung!
3.	Berechne für beide Produkte die theoretische Ausbeute! (Hinweis: $n=m/M=V/V_{M}$ )
4.	Die reale Ausbeute fällt etwa 12,5 % geringer aus als theoretisch möglich. Welche Gründe können hierfür verantwortlich sein?
5.	Vor dem Versuch muss die Apparatur mehrfach mit Stickstoff gespült werden. Warum ist diese Maßnahme erforderlich?