

Herrn Dr. Leyman

Colorimetrischer Schwefelkohlenstoff-Nachweis
in Gasen.

Erforderliche Reagenzien:

- 1.) 5 g KOH in 5-10 ccm H_2O lösen und mit Äthylalkohol auf 100 ccm auffüllen.
- 2.) $CaSO_3$ -Lösung 2 %ig
- 3.) Eisessig

Das zu untersuchende Gas wird nach Vorreinigung mit verdünnter Kalilauge (H_2S -Entfernung) $\frac{1}{2}$ Stunde lang mit einer Geschwindigkeit von 0,5 Liter pro Minute durch ein Reagenzglas geleitet, das 5 ccm von Reagens 1.) enthält. Danach 1 Tropfen Reagens 2.) zusetzen und mit Eisessig ansäuern.

Schwefelkohlenstoff liefert dann Gelbfärbung bis Ausfällung eines gelben Niederschlags.

Vor Feinreinigung entsteht unter diesen Bedingungen dicke gelbe Trübung (entsprechend ca. 1-2 g CS_2 /100 ccm).

Sy-Gas-Hauptleitung liefert nur noch geringe Färbung.