Man sieht, daß die Werte der Geschwindigkeitskonstanten, die in der letzten Spalte der Tabelle eingetragen sind, in allen Fällen konstant sind, auch bei Versuch Nr. 6. Hier ist die Konzentration des Glycerins eine so beträchtliche, $^1/_{35}$molar, daß, falls auch nur eine geringe Verzögerung durch Glycerin stattfinden würde, entsprechend dem Satze, daß die Verzögerung durch einen negativen Katalysator proportional dessen Konzentration ist, hier die Verzögerung wenigstens sich genügend stark bemerkbar machen würde. So müssen wir also aus den Versuchen schließen, daß bei der Reaktion zwischen Natriumsulfit und Schwefel die genannten negativen Katalysatoren, welche die Reaktion zwischen Sulfit und Sauerstoff verzögern, unwirksam sind.