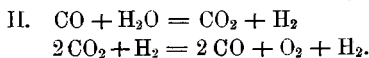
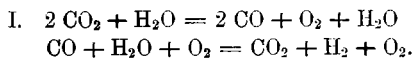


daß die Kohlensäure unter Bildung von Kohlenoxyd, dieses aber unter Bildung von Kohlensäure reagiert, so daß qualitativ die gleichen Produkte gegenwärtig sind. Sie liefern mit dem Wasser in der folgenden Weise Wasserstoffperoxyd:



Die Reaktion läßt sich auch in einer Gleichung zusammenfassen:



Dieser Vorgang entspricht der von Traube beobachteten Bildung des Peroxyds bei der Oxydation des Kohlenoxyds durch Sauerstoff in Gegenwart von Platin. Nur ist diese komplexe Reaktion bei der Einwirkung der stillen Entladung in einzelne Phasen aufgelöst. Die Aktivierung des Sauerstoffs durch Platin in Traubes Versuch ist durch die Ozonisierung bei der elektrischen Entladung ersetzt.

Bezüglich der Ausbeuten an Wasserstoffperoxyd, das bei der Einwirkung der stillen Entladung auf Kohlensäure und Wasser relativ reichlich auftritt, sei auf die frühere Veröffentlichung<sup>1)</sup> verwiesen.

---

<sup>1)</sup> l. c. 295 u. ff.

---

#### Berichtigung:

Jahrg. 41, Heft 6, S. 1040, 143 mm v. o. lies: »isomerer fester Körper« statt »isomerer Körper der Fettreihe«.

---