

130. Fr. Kessler: Vorlesungsversuche.

Die von Prof. Hofmann zum Schlusse seiner Vorlesung am Vereinsabend der Gesellschaft gemachte Aufforderung veranlaßt mich zur Mittheilung einiger Kleinigkeiten, welche vielleicht noch nicht allgemein in die Praxis eingeführt sind.

1) Die Entzündung des Gemisches aus H und Cl durch die Flamme des in NO verbrennenden CS_2 ist einigermaßen unbequem, wenn man keine Assistenten hat. Ich bediene mich dazu immer des Magnesiumlichtes. Eine gewöhnliche Standflasche wird, mit H und Cl gefüllt, in einen Retortenhalter eingeklemmt. Man faßt dann ein Stückchen Magnesiumband mit der Zange, entzündet es und fährt mit der Flamme vor der Flasche ein paarmal auf und ab. Ein kleiner Ruck signalisirt die eingetretene Reaction, nach welcher man, wie bekannt, den Stöpsel unter Wasser lüftet (was bisweilen einige Anstrengung kostet).

2) Mit brennendem Magnesiumdraht kann man ebenfalls schnell den Cgehalt des CO_2 Gases zeigen, wenn man ihn in einen damit gefüllten Cylinder einsenkt. Zusatz von etwas HNO_3 nach erfolgter Reaction zur Auflösung der gleichzeitig abgeschiedenen Magnesia ist zweckmäßig, um die Flocken von C deutlich sichtbar zu machen.

Meines Erachtens macht dieser Versuch viel weniger Umstände, als das Erhitzen von K in CO_2 Gas in einer Kugelhöhre.

3) Magnesium scheint auch weiter zu brennen in H_2O Gas, wenn man in einem weithalsigen Kolben Wasser so heftig als möglich ins Kochen bringt und dann den Magnesiumdraht brennend eintaucht.

4) Die Verbrennung von Magnesium in N_2O und NO geht, wie vorauszusetzen, ebenso leicht und mit verstärkter Lichtentwicklung, wie von Phosphor. In CO aber verlöscht brennendes Magnesium. In H_2S und SO_2 brennt es auch weiter.

5) Das Schwimmen von Seifenblasen auf CO_2 Gas geht mit dem geringsten Aufwande von CO_2 Gas, so daß man dazu einen kleinen permanenten CO_2 Entwickler gebrauchen kann, wenn man die CO_2 in den Hals eines großen Trichters einleitet. Daß die Seifenblasen von außerordentlicher Größe erhalten werden aus einer mit viel Glycerin und etwas Ammoniak versetzten Lösung von Schmierseife, ist wohl auch bekannt.

131. Peter Griefs: Ueber Diazocyanbenzol.

Das von Hofmann durch Reduction des Nitrobenzonitrils und von mir bei der trockenen Destillation des Additionsproductes $C_7H_5(NH_2)O_2, 2CN$ erhaltene Cyananilin (Amidobenzonitril)*, ver-

*) Diese Berichte I. 192 und 195.