

## A n h a n g.

### Concentration der Reagentien.

*Chlorwasserstoffsäure* vom spec. Gewicht 1,12.

*Concentrirte Schwefelsäure* vom spec. Gewicht 1,8.

*Verdünnte Schwefelsäure.* Durch Vermischen von 1 Thl. concentrirter Säure mit 5—8 Thln. Wasser.

*Salpetersäure* vom spec. Gewicht 1,2.

*Königswasser.* 1 Thl. Salpetersäure und 2—3 Thle. Chlorwasserstoffsäure.

*Essigsäure* vom spec. Gewicht 1,04.

*Oxalsäure.* 1 Thl. Säure in 20 Thln. Wasser.

*Schwefelige Säure.* Durch Sättigen von Wasser mit Schwefeligsäuregas.

*Schwefelwasserstoffwasser.* Durch Einleiten von Schwefelwasserstoffgas in Wasser.

*Kali- oder Natronlauge* vom spec. Gewicht 1,3.

*Kaliumcarbonat.* 1 Thl. Salz auf 6 Thle. Wasser.

*Kaliumsulfat.* 1 : 10.

*Kaliumacetat.* 1 : 3.

*Kaliumnitrit.* 1 : 2.

*Kaliumchromat.* 1 : 10.

*Kaliumbichromat.* 1 : 10.

*Jodkalium.* 1 : 10.

*Cyankalium.* 1 : 5.

*Ferrocyankalium.* 1 : 12.



*Ferricyankalium.* 1 : 10. Zweckmässig vor dem Gebrauche frisch zu bereiten.

*Rhodankalium.* 1 : 10.

*Natriumcarbonat.* 3 Thle. krystallisirte oder 1 Thl. calcinirte Soda in 6 Thln. Wasser.

*Natriumphosphat.* 1 : 10.

*Natriumacetat.* 1 : 6.

*Ammoniak* vom spec. Gewicht 0,96.

*Ammoniumcarbonat.* Durch Lösen von 1 Thl. Salz in 4 Thln. Wasser unter Hinzufügen von 1 Thl. Ammoniak.

*Chlorammonium.* 1 : 6.

*Ammoniumoxalat.* 1 : 24.

*Ammoniummolybdat.* 150 g krystallisirtes Ammoniummolybdat werden in 1 Liter Wasser gelöst und diese Lösung nach und nach in 1 Liter reine Salpetersäure von gewöhnlicher Concentration gegossen. Um das Reagens aus Molybdänsäure zu bereiten, löst man 1 Thl. derselben in 8 Thln. Ammoniak und gibt diese Lösung zu 20 Thln. Salpetersäure.

*Schwefelammonium.* Durch Einleiten von Schwefelwasserstoffgas in 3 Thle. Ammoniak bis zur Sättigung. Diese Flüssigkeit wird mit 2 Thln. Ammoniak von derselben Concentration versetzt.

*Barytwasser.* Durch Schütteln von Baryumhydroxyd mit Wasser, Stehenlassen und Abgiessen der klaren Flüssigkeit.

*Chlorbaryum.* 1 : 10.

*Baryumnitrat.* 1 : 14.

*Baryumacetat.* 1 : 14.

*Kalkwasser.* Wie Barytwasser.

*Chlorcalcium.* 1 : 6.

*Gypswasser.* Durch Schütteln von Calciumsulfat mit dem 100fachen Gewicht Wasser.

*Magnesiumsulfat.* 1 : 10.

*Bleiacetat.* 1 : 10.

*Bleinitrat.* 1 : 12.

*Silbernitrat.* 1 : 15.



*Quecksilberoxydulnitrat.* Durch Lösen von 2 Thln. Salz in 7 Thln. mit Salpetersäure angesäuertem Wasser. Die Lösung wird über etwas metallischem Quecksilber aufbewahrt.

*Quecksilberchlorid.* 1 : 12.

*Kupfersulfat.* 1 : 10.

*Zinnchlorür.* 1 : 6. Die mit Chlorwasserstoffsäure angesäuerte Lösung ist über metallischem Zinn aufzubewahren.

*Eisenchlorid.* 1 : 5.

*Platinchlorid.* 1 : 5.

*Goldchlorid.* 1 : 12.

