

Reagentien und volumetrische Lösungen.

Die Stoffe, welche zur Herstellung der Lösungen verwendet werden, sowie die einfachen, flüssigen oder trockenen Reagentien sollen den im Arzneibuche enthaltenen Vorschriften entsprechen. Sind besondere Vorschriften nicht angegeben, so müssen die benutzten Stoffe rein sein.

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Acidum aceticum.	Mindestens 96% Essigsäure. Spez. Gew.: höchstens 1,064. Siedepunkt 117° bis 118°. Siehe Seite 12.	Als Lösungsmittel für Agaricinum, Colophonium, Calcium phosphoricum, Oleum Ricini, Terpinum hydratum und Thymolum, für Calciumtartrat bei der Identitätsprüfung von Tartarus stibiatius. Zur Identitätsbestimmung von Ammonium carbonicum, Calcaria chlorata, Calcium carbonicum praecipitatum, Cerussa, Magnesium carbonicum, Kalium bicarbonicum, Kalium carbonicum, Natrium bicarbonicum, Natrium carbonicum, Kalium sulfuratum, Physostigminum salicylicum (mit Beihilfe von Ammoniak) und Tartarus natronatus. Zur Prüfung von Ferrum citricum oxydatum auf Weinsäure, von Mentholum (mit Hilfe von Schwefel-

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Acidum aceticum dilutum.	30% Essigsäure. Spez. Gew.: 1,041. Siehe Seite 13.	<p>säure und Salpetersäure) auf Thymol, von Ceticum auf Fettsäuren, von Damar auf fremde Harze.</p> <p>Zum Ansäuern von Lösungen, besonders, wenn Mineralsäuren zu vermeiden sind, wie bei der Fällung von Kalk mit Ammoniumoxalat, des Zinks durch Schwefelwasserstoff usw.</p> <p>Zur Prüfung von Magnesia usta, Zincum oxydatum und Zincum oxydatum crudum auf Kohlensäuregehalt, von Zincum oxydatum crudum (mit Hilfe von Kaliumjodid) auf Blei, von Lithargyrum auf metallisches Blei, von Hydrargyrum praecipitatum album auf fremde Beimengungen, von Damar und Resina Jalapae auf fremde Harze, zur Identitätsbestimmung von Kalium tartaricum.</p> <p>Zur Bestimmung der Identität für Acetanilidum, Liquor Ferri albuminati, zur Prüfung von Albumen Ovi siccum auf Dextrin und Gummi.</p>
Acidum carbolicum.	Bei Bedarf ist 1 Teil Karbolsäure in 19 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 19.	
Acidum chromicum.	Bei Bedarf sind 3 Teile Chromsäure in 97 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 21.	Zur Identitätsbestimmung von Coccainum hydrochloricum und Phenacetinum.

Acidum hydrochloricum.	25% Chlorwasserstoff. Spez. Gew.: 1,124. Siehe Seite 26.	<p>Zur Identitätsbestimmung von Acetanilidum, Acidum boricum, Borax, Acidum chromicum, Argentum foliatum, Argentum nitricum, Ferrum carbonicum saccharatum, Kalium chloricum, Kalium dichromicum (mit Hilfe von Weingeist), Liquor Ammonii caustici, Liquor Ferri albuminati, Lithium salicylicum, Minium, Morphinum hydrochloricum, Natrium salicylicum, Natrium thiosulfuricum, Galbanum, Veratrinum, Strychninum nitricum.</p> <p>Zur Prüfung von Ferrum pulveratum, Ferrum reductum, Hydrargyrum oxydatum, Hydrargyrum oxydatum via humida paratum, Stibium sulfuratum nigrum auf fremde Beimengungen, von Acidum arsenicosum, Liquor Kalii arsenicosi, Stibium sulfurat. aurant., Sulfur depuratum, Sulfur praecipitatum (letztere mit Hilfe von Ammoniakflüssigkeit) auf Schwefelarsen, von Bolus alba, Calcium phosphoricum, Liquor Natrii silicici auf Carbonate, von Sapo kalinus venalis auf Harzseife, von Pepsinum mit Hilfe von Eiweiß auf Verdauungswirkung, von Liquor Kali caustici und Liquor Natri caustici auf Tonerde, von Lithium carbonicum und Lithium salicylicum auf fremde Leichtmetalle, von Homatropinum hydrochloricum (mit Hilfe von Platinchlorid) auf Atropin.</p>
------------------------	--	--

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Acidum hydrochloricum fumans.	Farblose, rauchende Flüssigkeit, welche bezüglich der Reinheit der Salzsäure entsprechen soll. Spez. Gew.: 1,190.	Zum Ansäuern bei der Prüfung vieler Präparate auf Schwefelsäure, auf Eisen mittels Kaliumferrocyanid, bei der Prüfung auf Schwermetalle mittels Schwefelwasserstoff, bei der Prüfung von Jodum, Kalium jodatum, Natrium jodatum und Kalium carbonicum auf Cyangehalt. Zur Herstellung der Normal-Salzsäure. Zur Prüfung von Ammonisicum auf Galbanum.
Acidum hydrochloricum volumetricum.	Sie soll 36,46 g Chlorwasserstoff in 1 Liter enthalten.	Zur Gehaltsbestimmung von Aqua Calcariae, Formaldehydum, Kalium bicarbonicum, Kali causticum fusum, Kalium carbonicum, Kalium carbonicum crudum, Liquor Ammonii caustici, Lithium carbonicum, Natrium carbonicum und Natrium carbonicum sticcum. Zur Prüfung von Liquor Ferri albuminati auf den richtigen Gehalt an Natriumhydroxyd, von Natrium bicarbonicum auf einen Maximalgehalt am Monocarbonat, von Sapo kalinus auf freies Alkali.

Acidum hydrochloricum volumetricum $\frac{1}{2}$ normale.	Sie soll 18,23 g Chlorwasserstoff in 1 Liter enthalten.	Zur Einstellung der weingeistigen $\frac{1}{2}$ Normal-Kahlauge. Zum Zurücktitrieren bei der Prüfung von Balsamum copaivae, Balsamum peruvianum, Balsamum toltanum, Cera alba, Cera flava, Colophonium, Oleum Lavandulae auf Ester.
Acidum hydrochloricum volumetricum $\frac{1}{10}$ normale.	Sie soll 3,646 g Chlorwasserstoff in 1 Liter enthalten. Bei Bedarf durch Mischen von 10 cem Normal-Salzsäure und 90 cem Wasser zu bereiten.	Zur Alkaloidbestimmung von Cortex Chinae, Extractum Chinae aquosum, Extractum Chinae spirituosum, Extractum Opii, Opium, Radix Ipecacuanhae, Semen Strychni, Tinctura Opii simplex, Tinctura Opii crocata.
Acidum hydrochloricum volumetricum $\frac{1}{100}$ normale.	Sie soll 0,3646 g Chlorwasserstoff in 1 Liter enthalten. Bei Bedarf durch Mischen von 10 cem Zehntel-Normal-Salzsäure und 90 cem Wasser zu bereiten.	Zur Alkaloidbestimmung von Cortex Granati, Extractum Belladonnae, Extractum Hyoscyami, Extractum Strychni, Tinctura Strychni und Tubera Aconiti.
Acidum nitricum.	25% Salpetersäure. Spez. Gew.: 1,153. Siehe Seite 29.	Zur Identitätsbestimmung von Albumen Ovi sticcum, Apomorphinum hydrochloricum, Morphinum hydrochloricum, Rhizoma Hydrastis, Thymolum (mit Hilfe von Schwefelsäure), Tinctura Strychni, Phenacetinum. Zum Lösen von Argentum foliatum, metallischem Quecksilber, Hydrargyrum praecipitatum album, Minium (mit Hilfe von Oxalsäure).

Name	Beschaffenheit	Verwendung
		<p>Zum Ansäuern von Lösungen bei Prüfung auf Halogene und Phosphate.</p> <p>Als Oxydationsmittel bei Prüfung von Bismutum subgallicum und B. subsalicylicum und von einigen Eisenpräparaten.</p> <p>Zur Prüfung von Acidum benzoicum auf Toluolbenzoesäure, von Acidum hydrobromicum auf phosphorige Säure, von Ammonium carbonicum, Ammonium chloratum und Liqor Ammonii caustici auf empyreumatische Stoffe, von Borax, Calcaria usta, Kali causticum fusum, Liqor Kali caustici und Liqor Natri caustici auf Carbonate, von Aloe auf fremde Handelsorten, von Atropinum sulfuricum, Cocain. hydrochloric., Chininum hydrochloricum und Chininum sulfuric. auf Morphin, von Coffeinum auf fremde Alkaloide, von Mentholum auf Thymol, von Santoninum, Strychninum nitricum und Tinctura Strychni auf Brucin.</p> <p>Beim Titrieren von Senföl und seiner Präparate mit Ammoniumrhodanidlösung.</p> <p>Zur mikrochemischen Untersuchung von Rhizoma Hydrastis.</p>

Acidum nitricum crudum.	Mindestens 61% Salpetersäure. Siehe Seite 31.	Zur Bestimmung der Identität des Zimmtaldehyds im Zimmtöle.
Acidum nitricum dilutum.	Bei Bedarf durch Verdünnung von Salpetersäure mit 1 Teil Wasser zu bereiten.	Zum Ansäuern bei der Prüfung von Adeps sillus Ferrum oxydatum saccharatum und Kalium carbonicum auf Chloride mittels Silbernitrat.
Acidum nitricum fumans.	Spez. Gew.: 1,486 bis 1,50. Mindestens 86 Teile Salpetersäure in 100 Teilen. Siehe Seite 31.	Zum Auflösen von Cerussa, Hydrargyrum oxydatum und via humida paratum und Lithargyrum.
		Zur Bestimmung der Identität von Atropinum sulfuricum, Homatropinum hydrobromicum, Scopolaminum hydrobromicum, Chrysoarobinum, Pilocarpinum hydrochloricum, Pyrazolinum phenyldimethylum und seines Salicylats.
		Zur Prüfung von Oleum Amygdalarum und Oleum Olivarum auf fremde Öle, von Oleum Crotonis, Oleum Jecoris Aselli und Oleum Papaveris auf nicht trocknende Öle.
		Zur mikrochemischen Untersuchung von Semen Strychni.
Acidum oxalicum.	Die lufttrockene, beim Erhitzen auf dem Platinbleche ohne Rückstand verdampfende Säure.	Zur Unterscheidung von Hydrargyrum oxydatum und Hydrargyrum oxydatum via humida paratum, zur Prüfung von Kalium permanganicum auf Salpeter, zum Lösen von Minium mit Hilfe von Salpetersäure, zum Einstellen der Normal-Kalilauge.

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Acidum sulfuricum dilutum.	94 bis 98% Schwefelsäure. Spez. Gew.: 1,836 bis 1,840. Siehe Seite 34.	Zur Bestimmung der Identität von Atropinum sulfuricum, Cerussa, Acidum tannicum, Adeps Lemae anhydricus, Cocainum hydrochloricum, Codeinum phosphoricum (mit Hilfe von Eisenchloridlösung), Lithargyrum, Oleum Jacoris (mit Hilfe von Schwefelkohlenstoff), Oleum Sinapis, Plumbum aceticum, Tartarus boraxatus, Terpinum hydratum, Thymolum, Veratrinum. Zur Prüfung von Acetanilidum, Acidum lacticum, Acidum salicylicum, Chininum sulfuricum, Chryso-robinum, Cocainum hydrochloricum, Coffeinum, Ferrum lacticum, Morphinum hydrochloricum, Natrium salicylicum, Phenacetinum, Physostigmin, salicylicum, Pilocarpinum hydrochloric., Santoninum, Zincum aceticum auf fremde organische Beimengungen. Zur Prüfung von Acidum citricum auf Weinsäure, von Aether acetius auf Fuselöl, von Aether bromatus auf Äthylenbromid und Amylverbindungen, von Alcohol absolutus auf Melassespiritus, von Bromoform auf fremde Halogenverbindungen, von Chinin, hydrochloric. (mit Hilfe von Salpetersäure) auf Morphin, von Coffeino-Natrium salicylic. auf

Acidum sulfuricum dilutum.	Spez. Gew.: 1,110 bis 1,114. Mindestens 15,6 bis 16,3% Säure. Siehe Seite 36.	Carbonat, von Natrium salicylic. auf Reinheit der Salicylsäure, von Balsamum peruvian. auf fette Öle, von Chloroform auf fremde Chlorverbindungen des Äthyls, Amyls, von Codeinum phosphoric. auf Narceotin, von Kalium nitricum auf Chlorat, von Mentholum (mit Hilfe von Salpetersäure und Essigsäure) auf Thymol, von Naphthalinum auf Teerstoffe, von Oleum Ricini (mit Hilfe von Schwefelkohlenstoff) auf fremde Öle, von Paraffinum liquidum et solidum auf Fette, von Spiritus auf Runkelrübenspiritus, von Santoninum (mit Hilfe von Kaliumdichromatlösung) auf Strychnin. Zum Nachweis der Salpetersäure mit Hilfe von Ferrorsulfat (siehe dieses!). Zur mikrochemischen Untersuchung von Samen Strophanti. Zur Identitätsbestimmung von Baryum chloratum, Cerussa, Chininum hydrochloricum und Tinctura Strychni. Zur Prüfung von Bismutum subsalicylicum auf Kalk und Blei, von Ammonium bromatum auf Bromat, von Ammonium chloratum auf Baryum-salz, von Argentum nitricum auf Blei, von Bismutum subnitricum auf fremde Beimengungen, von Cerussa auf Baryumcarbonat, von Chininum hydrochloricum auf Baryumchlorid, von Ferrum lacti-
-----------------------------------	---	---

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Acidum sulfurosum.	Bei Bedarf durch Ansäuern einer frischen Lösung von	<p>cum auf Zucker, Stärke, Gummi, von Glycerin auf Fettsäuren, von Kalium bromatum auf Bromat und alkalisches Erden, von Kalium jodatatum auf Jodat, von Natrium bromatum auf Bromat, Kalk, von Natrium chloratum auf Kalk, von Natrium jodatatum auf Jodat, von Natrium nitricum auf Jodat, von Santonin. auf Strychnin.</p> <p>Zum Ansäuern bei der Permanganatprobe bei Acetum pyrolignosum rectific., Acidum benzoicum, Aqua destillata, Cocainum hydrochloric., Extractum Hydrastis fluidum und Gossypium depuratum.</p> <p>Zur Ausscheidung der Fettsäuren von Sapo kalinus venalis, als Lösungsmittel für Veratrinum.</p> <p>Zum Nachweis von Salpetersäure (mit Hilfe von Ferrosulfat) bei Kali caustic. fusum, Liqueur Kali und Natri caustici und Kalium carbonicum.</p> <p>Zur jodometrischen Eisenbestimmung von Ferrum pulveratum, Ferrum carbonic. saccharat., Ferrum oxydat. saccharat., Ferrum sulfuricum siccum.</p> <p>Zur Bestimmung der Identität von Kalium permanganicum, zur Bindung des Jods bei der</p>

Acidum tartaricum.	Bei Bedarf ist 1 Teil Weinsäure in 4 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 37.	<p>Prüfung auf Cyanjod, zur Prüfung von Acidum sulfuricum auf selenige Säure.</p> <p>Zur Identitätsbestimmung von Folia Digitalis, Gelatina alba, Pyrazolin, phenyldimethylc. und dessen Salicylat, zur Prüfung von Arceolinum hydrobromicum, Coffeinum, Homatropium hydrobromicum auf fremde Alkaloide.</p> <p>Zur Identitätsbestimmung von Alumen, Kali causticum fusum, der Kaliumsalze, Liqueur Kali caustici, Resorcinum (in Verbindung mit Schwefelsäure), Tartarus boraxatus, Tartarus natronatus und stibiatas.</p> <p>Als Lösungsmittel für viele Körper.</p> <p>Zur Gehaltsbestimmung von Chininum tannicum, Chininum ferrocitricum, Cortex Chinae, Cortex Granati, von Extracten, Opium, Pastilli Hydrargyri bichlorati, Radix Ipecacuanhae, Tinctura Opii crocata et simplex, Tubera Aconiti, Unguentum Hydrargyri cinereum, Semen Strychni, Tinctura Strychni.</p> <p>Zur Prüfung von Acidum salicylicum auf Phenol, von Apomorphinum hydrochloricum auf Oxydation, von Acidum tannicum auf fremde Beimengungen, zur Lösung des durch Chlorwasser aus Kalium</p>
Aether.	Spez. Gew.: 0,720. Siedepunkt: bei 35°. Siehe Seite 44.	
Acidum tannicum.	Natriumsulfid (1 = 10) mit verdünnter Schwefelsäure zu bereiten. Bei Bedarf ist 1 Teil Gerbsäure in 19 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 36.	

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Alcohol absolutus.	Von 0,796 bis 0,800 spezif. Gewicht. 99,6 bis 99% Alkohol. Siehe Seite 49.	bromatum freigemachten Broms, von Acidum lacticum auf Zucker, von Acidum salicylicum auf Phenol. Lösungsmittel für Adeps Lanae anhydricus, Amylium nitrosum, Balsamum Copaivae, Extractum Belladonnae, Extractum Chinae spirituosum, Extractum Hyoscyami, Extractum Strychni, Fix liquida, Oleum Crotonis, Oleum Ricini. Zur Prüfung von Kresotum auf Identität, von Manna auf Mannigehalt, von Amylium nitrosum auf Valaldehyd (mit Hilfe von Silbernitrat und Ammoniak), von Chininum sulfuricum auf fremde Beimengungen, von Oleum Crotonis auf fremde Fette, von Saccharum Lactis auf Dextrin, zur Gehaltsbestimmung von Spiritus Cochleariae und Tinctura Strychni.
Alcohol amylicus.	Farblos, vollständig flüchtig. Spez. Gew.: 0,814. Siedepunkt: bei 129° bis 131°.	Zur Prüfung von Sirupus Rabi Idaei auf Anilinfarbstoffe. Lösungsmittel für Balsamum Copaivae.
Ammonium carbonicum.	1 Teil Ammoniumcarbonat ist in einer Mischung aus 3 Teilen Wasser und	Bei der Gehaltsbestimmung von Cantharides, zur Prüfung von Stibium sulfurat, aurantiac. auf Arsen.

Ammonium chloratum.	1 Teil Ammoniakflüssigkeit zu lösen. Siehe Seite 57. 1 Teil Ammoniumchlorid in 9 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 58.	Bei der Identitätsbestimmung von Acidum tartaricum zur Lösung des Calciumtartrats, bei der Prüfung von Alumen und Aluminium sulfuricum zur Zersetzung des Natriumaluminats. Zur Verhinderung der Fällung von Magnesia durch Ammoniak bei der Fällung der Magnesia durch Natriumphosphat (siehe dieses!).
Ammonium oxalicum.	1 Teil Ammoniumoxalat ist in 24 Teilen Wasser zu lösen. 5 g Ammoniumoxalat in einem Platintiegel zum Glühen erhitzt, sollen keinen Rückstand hinterlassen.	Zur Identitätsbestimmung von Calcaria chlorata, Calcaria usta, Calcium carbonicum praecipitatum, Calcium phosphoricum.
Aqua Barytae.	1 Teil kristallisierter Ätzbaryt ist in 19 Teilen Wasser zu lösen.	Zur Prüfung vieler Präparate auf Kalk bei Gegenwart von freiem Ammoniak oder in essigsaurer Lösung.
Aqua bromata.	Die gesättigte, wässrige Lösung.	Zur Prüfung von Kresotum auf Pyrogalloläster. Zur Bestimmung der Identität von Acidum carbolicum, Aescolinum hydrobromicum, Hydrastinum hydrochloricum, Kresotum, Pilocarpinum hydrochloricum und Morphinum hydrochloricum (mit Hilfe von Schwefelsäure).

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Aqua Calcariae.	Zur Neutralisation von 100 cem Kalkwasser sollen 4 bis 5 cem Normal-Salzsäure erforderlich sein. Siehe Seite 68.	Zur Prüfung von Phenacetinum auf Acetanilidum, von Thymolum auf Phenol, zur Oxydation von Ferrosulfat. Zur Identitätsbestimmung von Acidum citricum, Acidum tartaricum, Cortex Frangulae, Cortex Granati, Herba Conii, Oleum Caryophyllorum, von Morphinum hydrochloricum bei der Gehaltsbestimmung des Opiums, von Pix liquida, Pyrogallolum, Tartarus stibiatus. Zur Prüfung von Acidum lacticum auf Weinsäure und Zitronensäure, von Adeps Lanae auf Ammoniak, von Calcium carbonicum praecipitat. auf Tonerde und Calciumphosphat, von Aqua destillata auf Kohlensäure, von Kali causticum fusum, Liqueur Ammonii caustici, Liqueur Kali caustici, Liqueur Natri caustici auf Carbonat. Zur Identitätsbestimmung von Acidum hydrobromicum, Ammonium bromatum, Chininum hydrochloricum, Chininum sulfuricum, Coffeinum, Kalium bromatum, Kalium jodatum, Naphtholum, Natrium bromatum, Natrium jodatum, Morphinum bei der Gehaltsprüfung des Opiums, Theobrominum natriosalicicum, Cortex Chinae, Extractum Chinae
Aqua chlorata.	In 1000 Teilen mindestens 4 bis 5 Teile Chlor enthalten. Siehe Seite 68.	

Aqua hydrosulfurata saturata.	Mit Schwefelwasserstoffgas gesättigtes Wasser.	aqueum und spirituosum, Rhizoma Hydrastis (mit Hilfe von Schwefelsäure). Bei der Prüfung von Natrium nitricum auf Jodid. Zur Identitätsbestimmung von Bismutum subsalicicum, Cerussa, Hydrargyrum bichloratum, Liqueur Kali arsenicosi, Lithargyrum, Plumbum aceticum, Tartarus stibiatus, Zincum chloratum, Zincum sulfuricum. Zur Prüfung von Ferrum lacticum auf Ferrisalz, von Hydrargyrum bijodatum, Hydrargyrum chloratum, Hydrargyrum chloratum vapore paratum auf Quecksilberchlorid, von Sulfur deparatum und Sulfur praecipitatum auf arsenige Säure. Zur Prüfung von vielen Präparaten auf Schwermetalle. Zur Prüfung von Tragacantha auf Stärkemehl.
Aqua Jodi.	Die gesättigte wässrige Lösung.	
Argentum nitricum.	1 Teil Silbernitrat ist in 19 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 72.	Zur Identitätsbestimmung von Acidum hydrobromicum, Acidum hydrochloricum, Acidum phosphoricum, Ammonium chloratum, Apomorphinum hydrochloricum (in Verbindung mit Ammoniak), Arecolinum hydrobromicum, Baryum chloratum, Calcium phosphoricum, Chininum hydrochloricum, Codeinum phosphoricum, Formaldehydum, Homotropium hydrobromicum, Hydrargyrum bijodatum, Hydrargyrum cyanatum, Liqueur Ferri sesquichlorati,

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Baryum nitricum.	1 Teil Baryumnitrat ist in 19 Teilen Wasser zu lösen.	Natrium chloratum, Natrium phosphoricum, Pilocarpinum hydrochloricum, Pyrogallolum, Scopolaminum hydrobromicum, Spiritus Formicarum, Zincum chloratum. Zur Prüfung von Acidum benzoicum auf Toluolbenzoesäure, von Acidum phosphoricum auf phosphorige Säure, von Ammonium carbonicum, Stibium sulfuratum aurantiacum auf Thiosulfat, von Amylenhydratum auf Aldehyd (nach Zusatz von Ammoniak), von Amylum nitrosum auf Valaldehyd, von Chloroformium auf Chlorwasserstoff und Arsen, von Glycerinum auf Ameisensäure, Aldehyd (mit Hilfe von Ammoniak), von Jodoformium auf Jodmetall, von Spiritus auf Ätherverbindungen, von Aqua Amygdalarum amararum auf Kunstprodukt. Zur Prüfung von vielen Präparaten auf Chloride. Zur Identitätsbestimmung von Acidum sulfuricum, Aluminium sulfuricum, Chininum sulfuricum, Cuprum sulfuricum, Ferrum sulfuricum, Kalium sulfuricum, Natrium sulfuricum, Physostigminum sulfuricum, Zincum sulfuricum. Zur Prüfung von Cautschuc auf Schwefelgehalt, von Jodoformium auf Alkalicarbonat.

Benzinum Petrolei.	Spez. Gew.: 0,64 bis 0,67. Siedepunkt: 50°—75°. Siehe Seite 80.	Zur Prüfung vieler Präparate auf Schwefelsäure und Sulfate. Lösungsmittel für Amylenum hydratum, Balsamum Copaivae, Cautschuc. Zur Prüfung von Kresotolum auf Pyrogalloeater, von Extract. Hydrast. fluid. in Verbindung mit Äther auf den Alkaloidgehalt, zur Gehaltsbestimmung der Anthuriden, zur Bestimmung des Fettsäuregehalts in Sapo kalinus venalis. Lösungsmittel für Styrax liquidus, Cautschuc, Oleum Lauri.
Benzolum.	Farblose Flüssigkeit. Spez. Gew.: 0,880 bis 0,890. Siedepunkt: 80°—82°. Siehe Seite 86.	Prüfung von Aloe auf Identität. Zur Identitätsbestimmung von Myrrha.
Borax. Bromum.	Spez. Gew.: 2,9 bis 3,0. Siehe Seite 88.	Zur Identitätsbestimmung von Acetanilidum (mit Hilfe von Karbolsäurelösung).
Calcaria chlorata.	Bei Bedarf ist 1 Teil Chlorkalk mit 9 Teilen Wasser anzureiben und die Lösung zu filtrieren. Siehe Seite 89.	Zur Prüfung von Naphtholum auf α -Naphthol.
Calcaria hydrica.	Mit verdünnten Säuren übergossen, soll er nicht stark aufbrausen.	Zur Prüfung von Magnesium sulfuricum auf Alkalien.
Calcaria nsta e marmore.		Zur Prüfung von Magnesium sulfuricum auf Alkalien.

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Calcium carbonicum.	Frei von Chlorverbindungen. Siehe Seite 91.	Zur Prüfung von Acidum benzoicum auf Toluol-Benzoesäure.
Calcium chloratum.	1 Teil kristallisiertes Calciumchlorid ist in 9 Teilen Wasser zu lösen.	Zur Identitätsbestimmung von Ferrum citricum oxydatum, zur Prüfung von Acidum formicicum und Glycerinum auf Oxalsäure.
Calcium sulfuricum.	Die gesättigte wässrige Lösung.	Zur Prüfung von Acidum tartaricum auf Oxalsäure.
Carboneum sulfuratum.	Farblose, flüchtige, neutrale, bei 46° siedende Flüssigkeit von 1,272 spezifischem Gewichte.	Lösungsmittel für Acidum carbolicum, Balsamum toltanum, Bromum, Cautschuc, Celaceum, Chloralium hydrat, Chrysarobinum, Kreosotum, Naphthalinum, Phosphorus, Podophyllinum, Resina Jalapae, Dammar, Resorcinum, Stryax, Strychninum nitricum.
Charta exploratoria Intea.	Darstellung: 10 g Curcumatinktur (siehe Tinctura Curcumae) verdünne man mit 30 Teilen Weingeist und 40 Teilen Wasser, färbe mit dieser Flüssigkeit Streifen von bestem Schreibpapier und trockne dieselben hierauf, vor Licht geschützt, in einem ungeheizten Raume.	Zur Identitätsbestimmung von Benzoe, Oleum Jecoris Aselli (mit Hilfe von Schwefelsäure), Jodum. Zur Prüfung von Oleum Ricini (mit Hilfe von Schwefelsäure) auf fremde Öle.

Charta exploratoria caerulea und Charta exploratoria rubra.	Curcumapapier soll durch einen Tropfen einer Mischung von 1 cem Zehntel-Normal-Kallilauge und 25 cem Wasser sofort gebräunt werden. Es ist vor Licht geschützt in gut verschlossenen Gefäßen aufzubewahren. Das Curcumapapier dient zur Identitätsbestimmung von Acidum boricum und Borax. Darstellung: 10 Teile Lackmus ziehe man mit 100 Teilen Wasser unter wiederholtem Umschwenken 24 Stunden lang bei 15° bis 20° aus, filtriere den Auszug nach dem Absetzen. Diese Lösung versetze man tropfenweise mit so viel verdünnter Schwefelsäure in der Siedehitze, bis eine Probe derselben, nach Zusatz von etwa 100 Raumteilen Wasser, nur noch violettblau gefärbt wird. Mit der auf diese Weise neutralisierten Lackmuslösung (1 = 10) färbe man Streifen von bestem Schreibpapier, und trockne sie, vor Licht geschützt, in einem ungeheizten Raume. Das blaue Lackmuspapier soll durch 1 Tropfen einer Mischung von 1 cem Zehntel-Normal-Salzsäure und 100 cem Wasser sofort gerötet werden. Das blaue Lackmuspapier dient zur Prüfung auf freie Säure und freies Chlor. Zur Herstellung des roten Lackmuspapiers wird obige Lackmuslösung mit noch 80 viel verdünnter Schwefelsäure versetzt, bis eine Probe derselben, nach Zusatz von etwa 100 Raumteilen Wasser, blaßrot gefärbt ist. Mit der auf diese Weise angesäuerten Lackmuslösung (1 = 10) färbt man Streifen von bestem Schreibpapier und trocknet sie, vor Licht geschützt, in einem ungeheizten Raume. Das rote Lackmuspapier soll durch 1 Tropfen einer Mischung von 1 cem Zehntel-Normal-Kallilauge und 100 cem Wasser sofort gebläut werden. Das rote Lackmuspapier dient zur Prüfung auf freies Alkali.
---	--

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Chloroformium.	Die Lackmuspapiere sind, aufzubewahren. Spez. gew.: 1.485 bis 1.489. Siedepunkt bei 60 bis 62°. Siehe Seite 113.	vor Licht geschützt, in gut verschlossenen Gefäßen Ab Lösungsmittel für Acetanilidum, Acidum benzoicum, Acid. camphoricum, Acidum carbolicum, Acidum salicylicum, Adeps Lanæ anhydricus, Adeps suillus, Agaricinum, Anylenum hydratum, Apomorphinum hydrochloricum, Arocolinum hydrobromicum, Balsamum Copaivæ, Balsamum toltanum, Bromum, Camphora, Cautschuc, Cetaceum, Chininum sulfuricum, Chlorat. hydratum, Chryso-robinum, Coffeinum, Glycerinum, Hydrastinum hydrochloricum, Gutta Percha, Jodium, Mentholum, Morphinum hydrochloricum, Naphthalinum, Naphtholum, Dammar., Resina Jalapæ, Resorcolum, Phenylum salicylicum, Santonium, Scopolaninum hydrochloricum, Strychninum nitricum, Terpinum hydratum, Theobrominum natrio-salicylicum, Thy-molum, Veratrinum. Zur Identitätsbestimmung für Acetanilidum (mit Hilfe von Kalilauge), für Ammonium bromatum, Coffeino-Natrium salicylicum, Kalium bromatum, Kalium jodatum, Natrium bromatum, Natrium jodatum (letztere mit Hilfe von Chlorwasser).

Colloidium. Eosinum jodatum.	Siehe Seite 121. Scharlachrotes, kristallini-sches Pulver, welches sich in Weingeist mit tief-roter, in Äther mit gelb-roter Farbe löst. In Wasser, welches mit einer Spur Salzsäure angesäuert ist, soll Jodeosin unlöslich sein. Siehe Seite 156.	Zur Prüfung von Acidum hydrobromicum auf freies Brom, von Acidum nitricum auf Jod und mit Hilfe von Zink auf Jodsäure, von Cantharides auf den Cantharidgehalt, von Chininum sulfuricum auf fremde Beimengungen, von Cortex Chinae, Cortex Granati, Extractum Belladonnae, Extractum Chinae aquosum und spirituosum, Extractum Hyocyami, Extractum Strychni, Semen Strychni und Tubera Aconiti auf den Alkaloidgehalt, von Natrium nitricum auf Jod, als Lösungsmittel für Oleum Amygdalarum, Oleum Cacao, Oleum Jecoris Aselli, Oleum Lini, Oleum Papaveris bei der Bestimmung der Jodzähl. Zur Prüfung von Kreosotum auf Karbolsäure. Zur Darstellung von Solutio Kosini jodati; siehe dort!
Ferrum pulveratum.		Zur Prüfung von Bromum auf Jod, von Bismutum subgallicum, Bismutum subsalicylicum, Kalium

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Ferrum sulfuricum.	Bei Bedarf ist 1 Teil Ferrorsulfat in einem Gemisch aus 1 Teil Wasser und 1 Teil verdünnter Schwefelsäure zu lösen. Siehe Seite 162.	chloricum, Kalium jodatum und Natrium jodatum mit Hilfe von Zink und Natronlauge auf Nitrate. Zur Identitätsbestimmung für Folia Uvae Ursi, Pyrogallolum, Spiritus aetheris nitrosi, mit Hilfe von Schwefelsäure für Kalium nitricum und Natrium nitricum. Mit Hilfe von Schwefelsäure zur Prüfung von Acetum, Acidum camphoricum, Acidum phosphoricum, Acidum sulfuricum, Hydrargyrum oxydatum, Kali causticum fusum, Kalium carbonicum, Kalium permanganicum, Liquor Ferri sesquichlorati, Liquor Kali caustici, Liquor Natri caustici, Zincum sulfuricum auf Salpetersäure und Nitrate. Mit Hilfe von Eisenchlorid und Natronlauge zur Prüfung von Jodum, Kalium carbonicum, Kalium jodatum, Natrium jodatum auf Cyanide. Als Indikator bei Prüfung von Charta Sinapis, Oleum Sinapis, Semen Sinapis, Spiritus Cochleariae, Spiritus Sinapis.
Ferrum sulfuricum oxydatum ammoniatum.	Bei Bedarf ist 1 Teil Ferri-Ammoniumsulfat in einem Gemisch von 8 Teilen Wasser und 1 Teil verdünnter Schwefelsäure zu lösen.	

Glycerinum.	Spez. Gew.: 1,225 bis 1,235. Siehe Seite 181.	Als Lösungsmittel für Acidum boricum, Acidum carbolicum, Acidum tannicum, Amylenum hydratum, Borax, Resorcinum. Zur mikroskopischen Prüfung von Catechu, Extractum Filicis, zur Prüfung von Kreosotum auf Karbolsäure. Als Indikator bei Prüfung von Cortex Chinae, Extractum Chinae aquosum, Extractum Chinae spirituosum auf China-Alkaloide.
Hämatoxylinum.	Farblose Nadeln, wenig in kaltem Wasser, leicht in heißem Wasser, in Weingeist und in Aether löslich. Die wässrige Lösung wird durch ätzende und kohlensäure Alkalien blauviolett gefärbt.	
Hydrargyrum bichloratum.	1 Teil Quecksilberchlorid ist in 19 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 192.	Zur Identitätsbestimmung für Arecolinum hydrobromicum, Cocainum hydrochloricum, Homotropium hydrochloricum, Pilocarpinum hydrochloricum. Zur Prüfung von Aqua destillata auf Ammoniak. Zur Identitätsbestimmung für Tinctura Catechu. Als Indikator bei den volumetrischen Prüfungen von Acidum hydrobromicum, Ammonium bromatum, Argentum nitricum cum Kali nitrico, Kalium bromatum, Natrium bromatum.
Kalium chromicum flavum.	1 Teil chlorfreies, gelbes Kaliumchromat in 19 Teilen Wasser zu lösen. Die wässrige, stark mit Salpetersäure angesäuerte	

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Kalium dichromicum.	Lösung darf mit Silbernitratlösung keine Trübung erleiden. 1 Teil Kaliumdichromat in 19 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 212.	Zur Identitätsbestimmung von Strychninum nitricum. Zur Prüfung von Hydrastinum hydrochloricum und Pilocarpinum hydrochloricum auf fremde Alkaloide, von Santoninum auf Strychnin.
Kalium ferricyanatum.	Bei Bedarf ist ein Theil der zuvor mit Wasser gewaschenen Kristalle in 19 Theilen Wasser zu lösen.	Zur Identitätsbestimmung für Chininum ferricitricum, Ferrum carbonic. saccharat., Ferrum lacticum, Ferrum pulverat., Ferrum sulfuricum, Tinctura Ferri chlorati aetherea.
Kalium ferrocyanatum.	Bei Bedarf ist ein Theil Kaliumferrocyanid in 19 Theilen Wasser zu lösen.	Zur Prüfung von Codeinum phosphoricum auf Morphin, von Ferrum citricum oxydatum, von Liquor Ferri sesquichlorati auf Ferrochlorid. Zur Identitätsbestimmung für Chininum ferricitricum, Ferrum carbonicum saccharatum, Ferrum citricum oxydatum, Ferrum lacticum, Ferrum oxydatum saccharatum, Liquor Ferri sesquichlorati, Tinctura Ferri chlorati aetherea. Zur Prüfung vieler Präparate auf Eisen und Kupfer.

Kalium jodat.	Bei Bedarf ist ein Theil Kaliumjodid in 9 Theilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 213.	Als Lösungsmittel für Jod, zur Prüfung von Äther crudum auf Blei. Zur Identitätsbestimmung für Plumbum aceticum. Bei der Gehaltbestimmung von Ammonium chloratum ferratum, Aqua chlorata, Calcaria chlorata, Extractum Ferri pomatum, Ferrum carbon. saccharat., Ferrum citricum oxydat., Ferrum oxydatum saccharatum, Ferrum pulveratum, Ferrum rodicum, Ferrum sulfuricum siccum, Tinctura Jodi. Bei der Bestimmung der Jodzähl von Adeps suillus, Oleum Amygdalarum, Oleum Cacao, Oleum Jecoris Aselli, Oleum Lini, Oleum Olivarum und Oleum Papaveris.
Kalium permanganicum.	1 Teil Kaliumpermanganat ist in 1000 Theilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 216.	Zur Identitätsbestimmung von Acidum benzoicum, von Acidum lacticum, von Hydrastin im Extractum Hydrastis fluidum, von Atropinum sulfuricum, von Strychninum nitric. Zur Prüfung von Acidum benzoicum und Benzoe auf Zimmtsäure, von Acidum aceticum, Acidum aceticum dilutum, Acidum sulfuricum und Gessyrium depravat. auf schweflige Säure, von Cocain. hydrochloric. auf Cinchonyleocain, von Acetum pyrolognosum rectificatum auf empyreumatische Stoffe, von Amyleum hydratatum auf Athyl- und Amylalkohol, von Aqua destillata, Adeps Lanae, Sulfonal, Methyl-

Name	Beschaffenheit	Verwendung
<p>Liquor Ammonii caustici.</p>	<p>Lösung 5 : 1000.</p> <p>Spez. Gew.: 0,960. Siehe Seite 228.</p>	<p>sulfonatum, Spiritus, Alcohol absolutus auf fremde organische Stoffe.</p> <p>Zur Oxydation von Ferrum carbonicum saccharatum, Ferrum pulveratum, Ferrum oxydatum saccharatum, Ferrum sulfuricum siccum bei der Gehaltsbestimmung.</p> <p>Zur Identitätsbestimmung für Acetanilidum, Acidum boricum, Agaricinum, Ammoniacum, Apomorphinum hydrochloricum (mit Hilfe von Silbernitrat), Asa foetida, Borax, Chininum hydrochloricum, Chininum sulfuricum, Chrysoarabinum, Coffeinum, Cuprum sulfuricum, Cuprum sulfuricum crudum, Formaldehydum, Galbanum, Gutti, Naphthalinum, Magnesium sulfuricum (mit Hilfe von Natriumphosphat), Physostigminum salicylicum, Podophyllum, Tinctur. Ferri chlorati aetherea, Zincum chloratum.</p> <p>Als Lösungsmittel für Acidum arsenicosum, Acidum benzoicum, Argentum nitricum, Kalium jodatum.</p> <p>Zur Lösung von Chlorsilber bei der Prüfung von Ammonium chloratum, Argentum foliatum, Argen-</p>

tum nitricum, Jodum, Kalium jodatum, Natrium jodatum.

Zur Prüfung von Amylium nitrosum mit Hilfe von Silbernitrat auf Valaldehyd, von Atropinum sulfuricum, Chininum sulfuricum, Chininum hydrochloricum, Morphinum hydrochloricum, Pilocarpinum hydrochloricum auf fremde Alkaloide, von Bismutum subnitricum, Bismutum subsalicylicum, Bismutum subgallicum, Ferrum pulveratum, Liquor Plumbi subacetici, Zincum chloratum, Zincum oxydatum auf Kupfer, von Amylium nitrosum, Liquor Ferri sesquichlorati auf freie Säure, von Calcium carbonicum praecipitatum auf Tonerde, Calciumphosphat, von Cuprum sulfuricum auf Zink, von Hydrargyrum bichloratum, Sulfur depuratum, Sulfur praecipitatum auf Arsen, von Alcohol absolutus auf Extraktivstoffe, von Coccaum hydrochloricum auf Isatropylloasin, von Dammar auf Colophonium, von Glycerinum auf reduzierende Stoffe (mit Hilfe von Silbernitrat), von Liquor Aluminiumi acetici auf Tonerde, von Liquor Kali caustici und Liquor Natrii caustici auf Kieselsäure und Tonerde, von Mel auf Gerbsäure, von Mel depurat., Oleum Lauri auf fremde Farbstoffe, von Resina Jalapae auf fremde Harze, von Spiritus auf Gerbstoff, von Zincum sulfuricum auf fremde Metalle.

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Liquor Ammonii rhodanati volumetricus.	Sie soll in 1 Liter 7,618 g Ammoniumrhodanid enthalten.	Zur Fällung von Eisen bei der Prüfung von Ferrum pulveratum, Ferrum sulfuricum, Liquor Ferri sesquichlorati, von Tonerde bei der Prüfung von Liquor Aluminiumi acetici. Zur Bestimmung des Alkaloidgehaltes verschiedener Drogen, wie Opium, Cortex Chinae usw. und Extrakte und Tinkturen, zur Bestimmung des Allylsenfels in Charta sinapisata, Oleum Sinapis, Semen Sinapis, Spiritus Sinapis mit Hilfe von Silbernitrat. Zur Neutralisation von sauren Flüssigkeiten. Zum Zurücktitrieren der Zehntel-Normal-Silbernitratlösung bei der Prüfung von Charta Sinapis, Oleum Sinapis, Semen Sinapis, Spiritus Cochleariae, Spiritus Sinapis auf Senfel.
Liquor Amyli cum Zinco iodato.	4 g Weizenstärke, 20 g Zinkchlorid und 100 g Wasser werden unter Ersatz des verdampften Wassers gekocht, bis die Stärke fast vollkommen gelöst ist. Der erkalteten Flüssigkeit	Zur Prüfung von Acidum hydrochloricum, Chloroform, Liquor Ferri sesquichlorati auf freies Chlor; von Bromoform auf freies Brom, von Natrium nitricum mit Hilfe von verdünnter Schwefelsäure auf Jodat.

Liquor Argenti nitrici volumetricus.	wird die farblose, filtrierte Zinkjodidlösung, frisch bereitet durch Erwärmen von 1 g Zinkfeile, 2 g Jod und 10 g Wasser, zugefügt, hierauf die Flüssigkeit bis zu 1 Liter verdünnt. Farblose, nur wenig opalisierende Flüssigkeit. 16,997 g Silbernitrat in 1 Liter enthaltend.	Zur Gehaltsbestimmung von Aqua Amygdalarum amararum, Argentum nitricum cum Kalio nitrico, Charta Sinapis, Oleum Sinapis, Semen Sinapis, Spiritus Cochleariae, Spiritus Sinapis. Zur Prüfung von Acidum hydrobromicum, Ammonium bromatum, Kalium bromatum, Kalium jodatum, Natrium bromatum, Natrium jodatum auf Chloride, von Acidum trichloroaceticum auf Salzsäure, von Kalium carbonicum auf Alkalisulfid und -thiosulfat. Zur Einstellung von Liquor Natrii chlorati volumetricus. Zur Identitätsbestimmung für Acidum aceticum, Acetum, Acidum benzoicum, Acidum carbolicum, Acidum salicylicum, Acidum tannicum, Ammoniacum, Bismutum subgallicum, Bismutum subsalicylicum, Catechu, Chininum tannicum, Chrysarobinum, Codætinum phosphoricum mit Hilfe von Schwefel-
Liquor Ferri sesquichlorati.	Spez. Gew.: 1,280 bis 1,282. Nötigenfalls nach Angabe zu verdünnen. Siehe Seite 231.	

Name	Beschaffenheit	Verwendung
		<p>säure, Cresolum crudum, Folia Digitalis, Gummi arabicum, Kamala, Cortex Frangulae, Cortex Granati, Cortex Quercus, Kreosotum, Lignum Guajaci, Liquor Plumbi subacetici, Lithium salicylicum, Naphthalinum, Natrium aceticum, Natrium salicylicum, Oleum Calami, Oleum Caryophyllorum, Phenylsalicylic, Physostigminum salicylicum, Pix liquida, Podophyllum, Pyrogallolum, Pyrazolonum phenyldimethylicum, Pyrazolonum phenyldimethyl. salicylic., Radix Ratanhiae, Phenylum salicylic., Santoninum mit Hilfe von Schwefelsäure, Theobrominum natriosalicylic, Thymolum, Tinct. Catechu, Tinct. Gallarum, Zincum aceticum.</p> <p>Zur Prüfung von Acetanilidum auf Antipyrin, von Acidum hydrobromicum mit Hilfe von Chloroform auf Jodwasserstoff, von Ammonium carbonicum, Ammonium chloratum, Natrium bicarbonic. auf Schwefelcyanverbindung, von Codeinum phosphoricum auf Morphin, von Brounum auf Jod, von Kalium bromatum, Natrium bromatum, Natrium chloratum mit Hilfe von Stärkelösung auf Jodide, von Jodum, Kalium carbonicum, Kalium jodatam, Natrium jodatam mit Hilfe von Ferrosulfat und</p>

<p>Liquor Hydrargyri bichlorati spirituosus volumetricus. Liquor Jodi spirituosus volumetricus.</p>	<p>30 g Quecksilberchlorid sind in 500 cem Weingeist zu lösen.</p> <p>25 g Jod sind in 500 cem Weingeist zu lösen.</p>	<p>Natronlauge auf Cyanide, von Phenylum salicylic, Oleum Caryophyllorum, Thymolum auf Karbolsäure, von Oleum Cinnamomi auf Nelkenöl, von Oleum Carvi auf altes Öl, von Oleum Sinapis auf fremde Öle, von Physostigminum sulfuricum auf Salicylsäure.</p> <p>Zur Bestimmung der Jodzahl bei Prüfung von Adeps sullus, Oleum Amygdalarum, Oleum Cacao, Oleum Jecoris Aselli, Oleum Lini, Oleum Olivarum, Oleum Papaveris.</p> <p>Zur Jodzahlbestimmung bei der Prüfung von Adeps sullus, Oleum Amygdalarum, Oleum Cacao, Oleum Jecoris Aselli, Oleum Lini, Oleum Olivarum, Oleum Papaveris.</p> <p>Zur Gehaltsbestimmung von Acidum arsenicosum, Liquor Kali arsenicosi, Tartarus stibiatus.</p> <p>Zur Prüfung von Acidum hydrochloricum auf schweflige Säure, von Albumen Ovi siccum auf Dextrin, zu mehreren Identitätsbestimmungen (siehe Solutio Jodi).</p> <p>Zur Identitätsbestimmung für Acidum trichloraceticum, Acetanilidum, Agaricium, Arecolinum hydrobromicum, Balsamum toltanum, Cocain hydrochloricum, Codeinum phosphoricum, Ferrum citricum oxydatum, Homatropinum hydrobromicum, Zincum aceticum.</p>
<p>Liquor Jodi volumetricus. Auch als Solutio Jodi (siehe diese) zu verwenden.</p> <p>Liquor Kali caustici.</p>	<p>19,685 g Jod mit Hilfe von 20 g Kaliumjodid zu 1 Liter gelöst.</p> <p>Spez. Gew.: 1,138 bis 1,140. Siehe Seite 233.</p>	

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Liquor Kali caustici spirituosus.	Bei Bedarf ist 1 Teil geschmolzenes Atzkali in 9 Teilen Weingeist zu lösen.	Zur Prüfung von Acidum formicicum auf Acrolein, Allylalkohol, von Aether und Aether pro narcosi auf Vinylalkohol, von Adeps suillus auf unverseifbare Fette, von Aqua Amygdalarum amararum mit Hilfe von Zehntel-Normal-Silbernitratlösung auf den Blausäuregehalt, von Spiritus und Alcohol absolutus auf Fuselöl.
Liquor Kali caustici spirituosus volumetricus $\frac{1}{10}$ normalis.	Sie enthält in 1 Liter 28,08 g Kaliumhydroxyd. Farblose oder doch nur bläugelbe Flüssigkeit; bei Bedarf gegen Halb-Normal-Salzsäure einzustellen.	Als Lösungsmittel für Naphtholium. Zur Identitätsbestimmung für Acetanilidum, Atropinum sulfuricum, Homatropinum hydrobromicum, zur Prüfung von Scopolaminum hydrobromicum auf Atropin. Zur Bestimmung der Säure-, Ester- oder Verseifungszahl von Balsamum Copaivae, Balsamum peruvianum, Balsamum toltanum, Cera alba, Cera flava, Colophonium, Oleum Jecoris Asolli, Oleum Lavandulae.
Liquor Kali caustici volumetricus.	56,16 g Kaliumhydroxyd in 1 Liter enthaltend.	Zur Gehaltsbestimmung von Acetum, Acetum pyrolognosum crudum et rectificatum, Acetum Scillae, Acidum aceticum, Acidum aceticum dilutum, Acidum camphoricum, Acidum formicicum, Acidum

Liquor Kali caustici volumetricus $\frac{1}{10}$ normalis.	Sie soll 5,616 g Kaliumhydroxyd in 1 Liter enthalten; bei Bedarf durch Mischen von 10 cem Normal-Kalilauge und 90 cem Wasser zu bereiten und alsdann gegen Zehntel-Normal-Salzsäure unter denjenigen Versuchsbedingungen einzustellen, welche bei der Verwendung der $\frac{1}{10}$ Normal-Kalilauge obwalten.	hydrobromicum, Acidum hydrochloricum, Acidum nitricum, Acidum trichloroaceticum, Formaldehydum. Zur Neutralisation von Acidum benzoicum, zur Prüfung von Adeps suillus auf Ranzigkeit, von Mel, Mel deparatum, Paraldehydum, Pulpa Tamariindorum deparata und Spiritus Aethertis nitrosi auf ihren Säuregehalt. Zur Zurücktitrieren bei der Alkaloidbestimmung von Cortex Chinae, Extractum Chinae aquosum, Extractum Chinae spirituosum, Extractum Opii, Opium, Tinctura Opii simplex, Tinctura Opii crocata. Zur Prüfung von Adeps Lanae anhydricus auf freie Fettsäuren.
Liquor Kali caustici volumetricus $\frac{1}{100}$ normalis.	Sie soll 0,5616 g Kaliumhydroxyd in 1 Liter enthalten; bei Bedarf durch Mischen von 10 cem	Zur Alkaloidbestimmung von Cortex Granati, Extractum Belladonnae, Extractum Hyoscyami, Extractum Strychni, Radix Ipecacuanbae, Semen Strychni, Tinctura Strychni, Tubera Aconiti.

Name	Beschaffenheit	Verwendung
	Zehntel - Normal - Kalilauge und 90 cem Wasser zu bereiten und alsdann gegen Hundertel-Normal-Salzsäure unter denjenigen Bedingungen einzustellen, welche bei der Verwendung der Hundertel-Normal-Kalilauge obwalten.	
Liquor Kalii acetici.	Spez. Gew.: 1,176 bis 1,180. Siehe Seite 234.	Zur Identitätsprüfung für Acidum tartaricum, zur Prüfung des Spiritus aethereus und Liquor Ferri chlor. aeth. auf die richtige Zusammensetzung.
Liquor Kalii carbonici.	Spez. Gew.: 1,330 bis 1,334. Siehe Seite 236.	Zur Identitätsbestimmung von Tartarus depuratus, zur Prüfung von Morphinum hydrochloricum auf Apomorphin.
Liquor Natrii caustici.	Spez. Gew.: 1,168 bis 1,172. Siehe Seite 236.	Zur Identitätsbestimmung für Alumen, Aluminium sulfuricum, Ammoniacum, Ammonium bromatum, Ammonium chloratum, Apomorphinum hydrochloricum, Atropinum sulfuricum, Chloralum formamidatum, Chloralum hydratum, Hydrargyrum chloratum, Hydrargyrum chlorat. vapore parat., Hydrargyrum praecipitatum album, Hydrastinum

hydrochloric., Oleum Thymi, Liquor Plumbi subacetici, Phenylum salicylicum, Scopolamin., hydrobromicum, Tinctura Rhei vinosa, Tragacantha, Zincum sulfuricum.	
Zur Prüfung von Alumen, Bismutum subnitricum, Glycerinum, Kalium tartaricum, Natrium carbonic., Tartarus depuratus, Tartarus natronatus, Zincum sulfuricum auf Ammoniumverbindungen, von Glycerin auf Zucker, von Oleum Caryophyllorum auf Kohlenwasserstoff, von Cresolum crudum auf Naphthalin, von Bismutum subgallicum auf fremde Wismut-salze, von Cerussa auf fremde Beimengungen, von Ferrum lacticum mit Hilfe von alkalischer Kupfer-tartratlösung auf Zucker und Stärke, von Jodium, Kalium jodatium und Natrium jodat. mit Hilfe von Ferrosulfat und Ferrichlorid auf Jodeyan, von Bismutum subsalicylicum, Kalium chloricum, Kalium jodatium, Natrium jodatium mit Hilfe von Eisen und Zink auf Nitraten, von Kresosotum auf fremde Teerole, von Morphinum hydrochloricum auf Narco-tin, von Filocarpinum hydrochloricum auf fremde Alkaloide, von Sulfur depuratum auf fremde Beimengungen, von Zincum oxydatum crudum auf Kreide.	
Zur Gehaltsbestimmung von Balsamum peruvianum, Cortex Chinae, Cortex Granati, Radix	

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Liquor Natrii chlorati volumetricus.	5,85 g Natriumchlorid in 1 Liter enthaltend.	Ipecacuanhae, Semen Strychni, Theobrominum natrio-salicylicum, Tabera Aconiti, Chininum Ferro citricum und Chininum tannicum. Zur Neutralisation von Acetum, Acidum aeticum und Acidum aceticum dilutum. Zur Verseifung von Oleum Amygdalarum, zur Lösung des Calciumtartrats bei der Prüfung von Acidum tartaricum. Zur Gehaltsprüfung von Argentum nitricum cum Kalio nitrico. Zur Einstellung der Zehntel-Normal-Silbernitratlösung. Zur Identitätsbestimmung von Liquor Ferri albuminati.
Liquor Natrii thio-sulfurici volumetricus.	24,882 g Natriumthiosulfat in 1 Liter enthaltend.	Zur Bestimmung des Eisengehaltes von Ammon. chloratum ferratum, Extractum Ferri pomati, Ferrum carbonicum saccharatum, Ferrum citricum oxydatum, Ferrum oxydatum saccharatum, Ferrum pulveratum, Ferrum reductum, Ferrum sulfuricum siccum, zur Bestimmung des Chlorgehaltes in Aqua chlorata und Calcaria chlorata, zur Bestimmung des Jods in Jodum und Tinctura Jodi, zur Jodzahlbestimmung von Adeps suillus, Oleum Amyg-

Liquor Plumbi sub-acetici.	Spez. Gew.: 1,235 bis 1,240. Siehe Seite 238.	dalarum, Oleum Cacao, Oleum Jecoris Aselli, Oleum Lini, Oleum Olivarum, Oleum Papaveris. Zur Prüfung von Aluminium sulfuricum auf freie Säure, von Liquor Ferri sesquichlorati auf Basizität. Zur Identitätsbestimmung von Acidum formicic, Gummi arabicum, Podophyllum, Resorcinum, Spiritus Formicarum.
Magnesium sulfuricum.	1 Teil Magnesiumsulfat in 9 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 247.	Zur Prüfung von Acidum hydrobromicum auf Phosphorsäure bei Gegenwart von Ammoniak. Zur Identitätsbestimmung für Acidum hydrochloricum.
Manganum hyperoxydat. nativum. Natrium aceticum.	1 Teil Natriumacetat in 4 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 258.	Zur Entfernung der freien Säure bei der Prüfung von Calcaria usta auf Identität.
Natrium bicarbonicum.	Bei Bedarf ist 1 Teil gepulvertes Natriumbicarbonat unter leichter Bewegung in 19 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 260.	Zur Identitätsbestimmung von Apomorphinum hydrochloricum, zur Gehaltsbestimmung von Acidum arsenicosum, Liquor Kalii arsenicosi und Tartarus stibiatus mit Hilfe von Zehntel-Normal-Jodlösung.
Natrium bisulfuricum.	In 100 Teilen der Lösung 30 Teile Natriumbisulfid enthaltend.	Zur Prüfung von Oleum Cinnamomi auf einen Maximalgehalt von Zimmtaldehyd.

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Natrium carbonicum.	1 Teil Natriumcarbonat in 4 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 263.	Zur Neutralisation von Acidum phosphoricum und Acidum salicylicum. In Lösung 1 = 3 zur Alkaloidbestimmung von Extractum Belladonnae, Extractum Chinae aquosum und spirituosum, Extractum Hyoscyami, Extractum Strychni und Tinctura Strychni. Als Lösungsmittel für Hydrargyrum salicylicum. Zur Prüfung von Kautschuc auf Schwefel, von Cera alba und Cera flava auf Fette und Harze, von Cetaceum auf Stearinsäure. Zur Identitätsbestimmung von Magnesia usta, Magnesium carbonicum, Magnesium sulfuricum mit Hilfe von Ammoniak und Ammoniumchlorid. Zur Prüfung von Acidum boricum, Kalium nitricum, Kalium sulfuricum, Natrium chloratum, Natrium nitricum, Natrium sulfuricum, Zinc. oxidatum mit Hilfe von Ammoniak auf Magnesia. Zur Prüfung von Acidum sulfuricum auf Selen.
Natrium phosphoricum.	1 Teil Natriumphosphat in 19 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 271.	Zur Identitätsbestimmung von Magnesia usta, Magnesium carbonicum, Magnesium sulfuricum mit Hilfe von Ammoniak und Ammoniumchlorid. Zur Prüfung von Acidum boricum, Kalium nitricum, Kalium sulfuricum, Natrium chloratum, Natrium nitricum, Natrium sulfuricum, Zinc. oxidatum mit Hilfe von Ammoniak auf Magnesia. Zur Prüfung von Acidum sulfuricum auf Selen.
Natrium sulfurosum.	Bei Bedarf ist 1 Teil Natriumsulfid in 9 Teilen Wasser zu lösen.	Zur Herstellung einer Natronlauge als Reagens.
Natron causticum fusum.		

Platinum chlorat.	1 Teil Platinechlorid-Chlorwasserstoff in 19 Teilen Wasser zu lösen.	Zur Identitätsbestimmung von Hydrastinum hydrochloricum. Zur Prüfung von Arecolum hydrobromicum, Homotropinum hydrobromicum und Veratrinum auf fremde Alkaloide.
Plumbum aceticum.	1 Teil Bleiacetat in 9 Teilen Wasser zu lösen. Siehe Seite 312.	Zur Identitätsbestimmung von Gummi arabicum, Radix Ratanhiae (mittels weingeistiger Bleiacetalösung). Zur Prüfung von Ferrum lacticum auf fremde Säuren, von Ferrum pulveratum und Ferrum reductum mit Hilfe von Salzsäure auf Schwefel, von Oleum Cinnamomi auf Harze.
Solutio Acidi rosolici.	1 Teil Rosolsäure in 100 Teilen Weingeist zu lösen.	Als Indikator bei der volumetrischen Gehaltsprüfung von Formaldehydum.
Solutio Amyli.	Bei Bedarf durch Schütteln eines Stückchens weißer Oblate mit heißem Wasser und Filtrieren zu bereiten.	Als Indikator bei den volumetrischen Prüfungen verschiedener Präparate auf Chlor, Jod, Eisen und Arsengehalt. Zur Prüfung von Brom mit Hilfe von Eisen und Ferrichlorid auf Jod, von Kalium jodatum und Natrium jodatum mit Hilfe von verdünnter Schwefelsäure auf Jodat.
Solutio Cupri tartarici natronata.	Bei Bedarf durch Mischen von 3,5 g Kupfersulfat in 30 cem Wasser mit einer Lösung von 17,5 g Natriumkaliumtartrat in	Zur Prüfung von Ferrum lacticum auf Zucker, Stärke, Gummi mit Hilfe von verdünnter Schwefelsäure. Zur Identitätsbestimmung von Formaldehyd.

Name	Beschaffenheit	Verwendung
<p>Solutio Eosini jodati.</p>	<p>30 cem Wasser, die zuvor mit 40 cem Natronlauge versetzt ist, zu bereiten. 1 Teil Jodeosin ist in 500 Teilen Weingeist zu lösen. Übergießt man in einer Flasche aus weißem Glase 100 cem Wasser mit einer 1 em hohen Schicht Ather und fügt einen Tropfen Hundertel-Normal-Salzsäure und 5 Tropfen Jodeosinlösung zu, so bleibt die untere wässrige Schicht, nach kräftigem Umschütteln, ungefärbt. Fügt man hierauf der Mischung 2 Tropfen Hundertel-Normal-Kalilauge zu, so wird die untere, wässrige Schicht nach kräftigem Umschütteln bläulich-rosa gefärbt. Bei Bedarf ist die Zehntel-Normal-Jodlösung zu verwenden.</p>	<p>Als Indikator bei der Prüfung von Cortex Granati, Extractum Belladonnae, Extractum Hyoscyami, Extractum Opii, Extractum Strychni, Opium, Radix Ipecacuanhae, Semen Strychni, Tinctura Opii simplex, Tinctura Opii crocata, Tinctura Aconiti, Tinctura Strychni auf Alkaloidgehalt, bei der Einstellung von Liquor Kali caustici volumetricus $\frac{1}{10}$ et $\frac{1}{100}$ normalis.</p>

Solutio Jodi.

tigem Umschütteln bläulich-rosa gefärbt.
 Bei Bedarf ist die Zehntel-Normal-Jodlösung zu verwenden.

Solutio Phenolphthaleini.

1 Teil Phenolphthalein werde in 99 Teilen verdünntem Weingeist gelöst.
 Die Lösung sei farblos.

Zur Identitätsbestimmung von Arecolinum hydrobromic., Chininum ferrocitrinum, Cocainum hydrochloricum, Coffeinum, Homatropium hydrobromicum, Physostigminum salicylicum, Pilocarpium hydrochloricum.

Zur Prüfung von Acidum hydrochloricum auf schweflige Säure, von Albumen Ovi steccum auf Dextrin, von Coffeinum auf fremde Alkaloide, von Lichen islandicus auf Identität, zur mikroskopischen Prüfung des Saloppulvers.

Als Indikator bei der Gehaltsprüfung von Acetum, Acetum pyroignos. rectificatum, Acetum Scillae, Acidum aceticum, Acidum aceticum dilutum, Acidum camphoricum, Acidum formicicum, Acidum hydrobromicum, Acidum hydrochloric., Acidum nitricum.
 Als Indikator bei der Bestimmung der Säure-Ester- oder Verseifungszahl von Balsamum Copaivae, Balsamum peruvianum, Balsamum toluatum, Cera alba, Cera flava, Colophonium, Oleum Jecoris Aselli und Oleum Lavendulae.

Zur Prüfung von Adeps suillus auf Ranzigkeit, von Kalium aceticum, Natrium aceticum, Liquor Plumbi subacetici auf alkalische Reaktion, von Natrium bicarbonicum auf Monocarbonat, von

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Solutio Stanni chlorati.	5 Teile kristallis. Zinnchlorid werden mit 1 Teil Salzsäure zu einem Brei angerührt, und letzterer mit trockenem Chlorwasserstoffgas gesättigt. Die Lösung werde nach dem Absetzen durch Asbest filtriert. Blaugelbliche, lichtbrechende, stark rauchende Flüssigkeit von mindestens 1,900 spezifischem Gewichte. ¹⁾ Spez. Gew.: 0,830 bis 0,834. Siehe Seite 354.	Adeps Lanae anhydricus, Sapo kalinus und Sapo medicatus auf freies Alkali, von Pulpa Tamarindorum auf Säuregehalt. Zur Prüfung von Acidum aceticum, Acidum aceticum dilutum, Acidum hydrochloricum, Acidum phosphoricum, Acidum sulfuricum, Aluminium sulfuricum, Bismutum subgallicum, Bismutum subnitricum, Bismutum subsalicicum, Calcium phosphoricum, Ferrum pulveratum, Ferrum reductum, Glycerinum, Liquor Aluminiumi acetici, Liquor Ferri sesquichlorati, Magnesium sulfuricum, Natrium phosphoricum, Natrium sulfuricum, Tartarus stibiatus, Zincum oxydatum auf Arsen.
Spiritus.	Zur Prüfung von Acidum phosphoricum auf Phosphate, von Acidum sulfuricum auf Bleisulfat, von Acidum tannicum auf Dextrin und Gummi, von Albumen Ovi siccum auf Gummi, von Adeps sullus auf Ranzidität, von Oleum Jecoris Aselli, Paraffinum liquidum und solidum auf freie Fettsäuren,	Zur Prüfung von Acidum phosphoricum auf Phosphate, von Acidum sulfuricum auf Bleisulfat, von Acidum tannicum auf Dextrin und Gummi, von Albumen Ovi siccum auf Gummi, von Adeps sullus auf Ranzidität, von Oleum Jecoris Aselli, Paraffinum liquidum und solidum auf freie Fettsäuren,

von Aloe auf gummiartige Stoffe, von Bismutum subgallicum auf Gallussäure, von Catechu auf fremde Stoffe, von Cera alba und lava auf das spezifische Gewicht, von Kali causticum fusum auf fremde Salze, von Kalium dichromicum mit Hilfe von Salzsäure auf Identität, von Kalium permanganicum auf Identität, von Liquor Aluminiumi acetici auf Tonersulfat, von Liquor Natrii siliceti auf Sesqui- und Monosilicat, von Lithium carbonicum auf Kalium- und Natriumsalze, von Mel und Mel deparatum auf Dextrin, von Oleum Caryophyllorum, Oleum Foeniculi, Oleum Thymii auf fremde Öle, von Physostigminum salicylicum mit Hilfe von Ammoniak auf Identität, von Saccharum auf Dextrin, von Sapo kalinus venalis auf Kaliumcarbonat, von Sebum ovile auf fremde Fette, von Stryx auf fremde Stoffe, von Zincum chloratum auf basisches Salz, von Zincum sulfuricum auf freie Schwefelsäure.

Als Lösungsmittel für viele Stoffe.

¹⁾ Mit 10 Raumteilen Weingeist vermischt, soll die Zinnchloridlösung auch nach Verlauf einer Stunde nicht getrübt werden (fremde Salze, wie Natriumchlorid, Magnesiumsulfat, Zinksulfat). Berymchloridlösung (1 = 10) soll in der mit 10 Raumteilen Wasser verdünnten Zinnchloridlösung, auch nach Verlauf von 10 Minuten eine Trübung nicht hervorrufen (Schwefelsäure).

Die Zinnchloridlösung soll in kleinen, mit Glasstopfen verschlossenen, möglichst angefüllten Flaschen aufbewahrt werden.

Arzneimittel,

bei denen das Arzneibuch einen bestimmten Gehalt vorschreibt.

Name	Gehalt	Prüfung
Acetum.	6 % Essigsäure.	Mit Normal-Kalilauge.
Acetum pyrolignosum.	Mindestens 6 % Essigsäure.	" "
Acetum pyrolignos. rectific.	Mindestens 5,04 % und höchstens 5,4 % Essigsäure.	" "
Acetum Scillae.	4,8 bis 5,1 % Essigsäure.	" "
Acidum aceticum.	Mindestens 96 % Essigsäure.	" "
Acidum aceticum dilutum.	30 % Essigsäure.	" "
Acidum arsenicosum.	Mind. 99 % Arsensäureanhydrid.	Mit $\frac{1}{10}$ Normal-Jodlösung.
Acidum camphoricum.	100 % Kampfersäure.	Mit Normal-Kalilauge.
Acidum carbolic. liquifac.	90 % Carbonsäure.	Durch Mischen mit Wasser.
Acidum formicicum.	24 — 25 % Ameisensäure.	Mit Normal-Kalilauge.
Acidum hydrobromicum.	25 % Bromwasserstoff.	" "
Acidum hydrochloricum.	25 % Chlorwasserstoff.	" "
Acidum hydrochloric. dilut.	12,5 % Chlorwasserstoff.	" "
Acidum lacticum.	Annähernd 75 % Milchsäure.	" "
Acidum nitricum.	25 % Salpetersäure.	Spez. Gew.
Acidum nitricum crudum.	Mindestens 61 % Salpetersäure.	Mit Normal-Kalilauge.
Acidum nitricum fuman.	Mindestens 86 % Salpetersäure.	Spez. Gew.
Acidum phosphoricum.	25 % Phosphorsäure.	" "

Name	Beschaffenheit	Verwendung
Stannum.	Es werde bleifreies Blattzinn angewendet.	Zur Darstellung von kristall. Zinnchlorür.
Tinctura Curcumae.	10 g grob gepulvertes Curcumarhizom werden mit 75 Teilen Weingeist 24 Stunden lang, unter wiederholtem Umschwenken, bei mäßiger Wärme ausgezogen; der Auszug wird nach dem Absetzen filtriert.	Zur Darstellung von Curcumapapier, welches zur Identitätsbestimmung von Acidum boricum und Borax dient. Zur Prüfung von Magnesium sulfuricum auf einen Alkaligehalt.
Zincum.		Zur Prüfung von Acidum nitricum mit Hilfe von Chloroform auf Jodsäure.
Zincum raspatum.		Zur Prüfung von Bismut. subgallic., Bismutum subsalicicum, Kalium chloricum, Kalium iodatum und Natrium iodatum mit Hilfe von Eisen und Natronlauge auf Nitrate.