Extractum Taraxaci. — Ferrum carbonicum saccharatum. 207

nach jedem Zusatz die Mischung kräftig umschüttelnd, zufließen, bis die untere, wässerige Schicht eine blaßrote Farbe angenommen hat. Zur Erzielung dieser Färbung müssen 14,8 ccm 1/100 Normal-Kalilauge erforderlich sein,

Es werden daher 50 — 14,8 = 35,2 ccm 1/100 Normal-Salz-

säure zur Sättigung der vorhandenen Alkaloide benützt.

1 ccm ¹/₁₀₀ Normal-Salzsäure = 0,00364 g Strychnin und Brucin zu gleichen Teilen, 35,2 ccm = 0,128 g Alkaloide, welche in 0,8 g Brechnußextrakt enthalten sein müssen. 100 g des 0,128.100 = 16 g Alkaloide. letzteren müssen enthalten: 0.8

Aufbewahrung: vorsichtig.

C21 H22 O2 N2 Brucin Durchschnittliches Molek .- Gew .: 364

Extractum Taraxaci — Löwenzahnextrakt. Dickes Extrakt, braun, in Wasser klar löslich.

Extractum Trifolii fibrini - Bitterkleeextrakt.

Dickes Extrakt, schwarzbraun, in Wasser klar löslich.

Ferrum carbonicum saccharatum -Zuckerhaltiges Ferrocarbonat.

Gehalt: an Eisen 9,5 bis 10 Prozent.

Grünlichgraues, mittelfeines Pulver, süß und schwach nach Eisen schmeckend.

Prüfung durch: * Auflösen in Salzsäure. Zeigt an:

Identität durch eine reichliche Kohlensäureentwickelung und durch eine grünlichgelbe Lösung 1).

Zersetzung des Präparats durch eine schwache Kohlensäureentwickelung.

*Verdünnen der salzsauren Lösung mit Wasser und Versetzen

- * a) mit Kaliumferrocyanidlösung,
- * b) mit Kaliumferricyanidlösung.

*Auflösen von 0,5 g des Präparats in 2 ccm Salzsäure, Verdünnen der Lösung bis auf 25 g und Zusatz von Baryumnitratlösung. Die Lösung darf kaum getrübt werden.

Auflösen von 1 g des Präparats in 10 ccm verdünnter Schwefelsäure4) ohne Anwendung von Wärme, Versetzen mit Kaliumpermanganatlösung (0.5:100) bis zur schwachen, kurze Zeit bestehen bleibenden Rötung⁵) und hierauf nach eingetretener Entfärbung mit 2 g Kaliumjodid 6), Stehenlassen dieser Mischung 1 Stunde lang im geschlossenen Gefäße, Zufügen von Zehntel-Normal - Natriumthiosulfatlösung 7), bis die Flüssigkeit hellgelb geworden, sodann von einigen Tropfen Stärkelösung und wiederum von soviel Zehntel-Normal-Natriumthiosulfatlösung, bis die Flüssigkeit farblos geworden.

Identität durch einen blauen Niederschlag²).

Identität durch einen blauen Niederschlag³).

Schwefelsäure durch eine weiße, undurchsichtige Trübung.

Den vorgeschriebenen Gehalt an Eisen, wenn bis zur vollständigen Bindung des ausgeschiedenen Jods 17 bis 17,8 ccm Zehntel-Normal-Natriumthiosulfatlösung gebraucht werden. 1 ccm ½0-Normal-Natriumthiosulfatlösung = 0,005855 g Eisen, 17—17,8 ccm = 0,0949—0,0994 g Eisen. In 100 g des Präparats sollen 9,49 bis 9,94 g Eisen enthalten sein.

Aufbewahrung: in gut verschlossenen Gefäßen.

- $\begin{array}{lll} \text{1) } & \text{FeCO}_3 + 2 \text{ HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \\ & \text{Ferro-} & \text{Ferro-} \\ & \text{earbonat} & \text{chlorid} \\ & \text{Fe} & (\text{OH}_3 + 3 \text{ HCl} = \text{FeCl}_3 + 3 \text{ H}_2\text{O}. \\ & \text{Ferri-} & \text{Holorid} \\ & \text{1} & \text{FeCl}_3 + 3 \text{ K}_4\text{Fe} & (\text{Chlorid}) \\ & \text{2} & \text{4} & \text{FeCl}_3 + 3 \text{ K}_4\text{Fe} & (\text{Chlorid}) \\ & \text{Ferri-} & \text{Kaliumferro-} & \text{Ferriferro-} \\ & \text{chlorid} & \text{cyanid} & \text{cyanid} \\ & \text{3} & \text{FeCl}_2 + 2 \text{ K}_8 & [\text{Fe} & (\text{CN})_8]_3 + \text{6} \text{ KCl.} \\ & \text{Ferro-} & \text{Kaliumferri-} & \text{Ferroferri-} \\ & \text{chlorid} & \text{Ferro-} \\ & \text{Colorid} & \text{Ferro-} \\ & \text{Ferro-} & \text{Ferro-} \\ & \text{Colorid} & \text{Ferro-} \\ & \text{Colorid} & \text{Ferro-} \\ & \text{Colorid} & \text{Ferro-} \\ & \text{Ferro-} & \text{Colorid} & \text{Ferro-} \\ & \text{Ferro-} \\ & \text{Colorid} & \text{Colorid} \\ & \text{Colorid} & \text{Colorid} & \text{Colorid} \\ & \text{Colorid} & \text{Colorid} & \text{Colorid} \\ & \text{Colorid} & \text{Colorid} \\ & \text{Colorid} & \text{Colorid} & \text{Colorid} \\ & \text{Ferro-} \\ & \text{Colorid} & \text{Colorid} \\ & \text{Colorid} \\ & \text{Colorid} & \text{Colorid} \\$
- chlorid eyanid eyanid 4) FeCO₈ + H₂SO₄ = FeSO₄ + CO₂ + H₂O.

sulfat

- $^4)$ 10 FeSO₄ + 2 KMnO₄ + 8 H₂SO₄ = 5 Fe₂ (SO₄)₃ + 2 MnSO₄ + K₄SO₄ Ferrisulfat Manganosulfat permanganat
- $\begin{array}{c} + 8 \; \mathrm{H_2O.} \\ + 8 \; \mathrm{H_2O.} \\ + 2 \; \mathrm{KJ} = 2 \; \mathrm{FeSO_4} + \mathrm{K_3SO_4} + \mathrm{J_2.} \\ + 2 \; \mathrm{Atom} \\ + 2 \; \mathrm{Atom} \\ + 2 \; \mathrm{Ferosulfat} \\ \end{array}$

7) Siehe bei Aqua chlorata Nr. 2.

Ferrum lacticum - Ferrolaktat.

 $(C_3H_5O_3)_2$ Fe. 3 H_2O , Mol.-Gew.: 287,98.

Gehalt: an wasserhaltigem Ferrolaktat mindestens 97,3 Proz., entsprechend 18,9 Prozent Eisen.

Grünlichweiße, aus kleinen, nadelförmigen Kristallen bestehende Krusten oder ein kristallinisches Pulver von eigenartigem Geruche.

Verhalten gegen Lösungsmittel: es löst sich bei fortgesetztem Schütteln in einer verschlossenen Flasche langsam in etwa 40 Teilen ausgekochtem Wasser von 15°, in 12 Teilen siedendem Wasser; in Weingeist ist es schwer löslich.

Prüfung durch:

* Auflösen von 2 g Ferrolaktat in 98 g Wasser.

*a) Eintauchen von blauem Lackmuspapier.

Versetzen der wässerigen Lösung:

*b) mit Kaliumferricyanidlösung,

*c) mit Kaliumferrocyanidlösung; es entstehe ein hellblauer Niederschlag²).

*d) Versetzen mit Bleiacetat; es darf nur eine weißliche, opalisierende Trübung entstehen.

*e) Ansäuern mit Salzsäure und Versetzen mit Schwefelwasserstoffwasser; es darf nur eine weißliche, opalisierende Trübung entstehen. Biechele, Anleitung. 13. Aufl. Zeigt an:

Identität durch eine grünlichgelbe, sauer reagierende Lösung.

Identität durch einen dunkelblauen Niederschlag 1).

Einen zu hohen Gehalt an Ferrisalz durch einen dunkelblauen Niederschlag.

Weinsäure, Citronensäure, Äpfelsäure durch eine weiße, undurchsichtige Trübung³).

Fremde Schwermetallsalze durch eine dunkle Färbung oder Fällung.

nur eine weißliche, opalisierende Trübung entstehen. Ferrisalze durch eine weiße, undurchsichtige Trübung 4).

14

- * f) Ansäuern von 20 ccm der Lösung mit Salpetersäure und Versetzen
 - *α) mit Baryumnitratlösung,
 - *β) mit Silbernitratlösung.

Beide Reagentien dürfen nur eine weißliche, opalisierende Trübung erzeugen.

- g) Kochen von 30 ccm der Lösung nach Zusatz von 3 ccm verdünnter Schwefelsäure einige Minuten lang ⁵), Versetzen mit überschüssiger Natronlauge, Filtrieren und Erhitzen des Filtrats mit alkalischer Kupfertartratlösung. Es darf sich kein roter Niederschlag abscheiden.
- * Erhitzen des Salzes auf einem Platinbleche.

*Zerreiben des Salzes mit Schwefelsäure; es darf keine Gasentwicklung, noch bei halbstündigem Stehen eine Braunfärbung eintreten.

Durchfeuchten von 1 g Ferrolaktat mit Salpetersäure in einem Porzellantiegel, Verdunsten bei gelinder Wärme, Glühen des Rückstands, bis alle Kohle verbrannt ist.

Schütteln des hinterbliebenen Eisenoxyds mit wenig Wasser und Eintauchen von rotem Lackmuspapier. Es darf nicht gebläut werden.

Schwefelsäure durch eine weiße, undurchsichtige Trübung.

Salzsäure durch eine weiße, undurchsichtige Trübung.

Milchzucker, Glykose, Rohrzucker, Dextrin, Stärke, Gummi durch einen roten Niederschlag ⁵).

Identität durch Verkohlung und Verbreitung eines karamelartigen Geruchs.

Weinsäure, Zucker, Gummi, und andere Kohlenhydrate durch eine Bräunung der Schwefel-

Carbonate durch Gasentwick-

Vorschriftsmäßigen Gehalt an Eisen, wenn der Rückstand mindestens 0,27 g (Eisenoxyd) wiegt, was einem Mindestgehalt von 18,9 Prozent Eisen, entsprechend 97,3 Prozent Ferrolaktat entspricht⁶).

Alkalicarbonat durch Bläuung des Lackmuspapiers.

Aufbewahrung: vor Licht geschützt.

1) 3 [Fe ($C_3H_5O_3/_2$] + 2 K_3 Fe ($CN)_6$ = Fe $_3$ [Fe ($CN)_6$] $_2$ + 6 $KC_3H_5O_3$.

KaliumKaliumLartet

 $\begin{array}{c} \text{s) 2 [Fe } (\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_3)_3] + \underset{\text{Kallumferro-cyanid}}{\text{Kallumferro-cyanid}} + \underset{\text{Cyanid}}{\text{Ferroferro-cyanid}} + \underset{\text{Cyanid}}{\text{Hallum-lactat}} \\ \end{array}$

 $\begin{array}{ll} ^{3}) \ \ Fe_{5} \ (C_{3}H_{5}O_{7})_{2} + 3 \ \ Pb \ (C_{2}H_{2}O_{2})_{2} = Pb_{5} \ (C_{3}H_{5}O_{7})_{2} + 3 \ \ Fe \ (C_{2}H_{2}O_{2})_{2}. \\ Ferroccitrat & Bleiacetat & Bleicitrat & Ferroacetat \end{array}$

 $^4)$ 2 [Fe (C₃H₅O₃)₃] + H₂S = 2 [Fe (C₃H₅O₃)₂] + 2 C₃H₆O₃ + S. Ferrilactat Milchsäure

+ 2 [C₂H₂(O |)₂ (COONa)₂ + Oxydationsprodukte des Traubenzuckers. Natriumtartrat

 $\begin{array}{c} \text{``1.5} \\ \text{``2.5} \\ \text{`Ferrolactat} \\ \text{$2.287,98$} \end{array} \begin{array}{c} \text{``1.5} \\ \text{``2.5} \\ \text{``2.5} \\ \text{``1.5} \\ \text{``2.5} \\ \text{``2.5} \\ \text{``3.5} \\ \text{``3.5} \\ \text{``4.5} \\ \text{``5.5} \\ \text{``5.5} \\ \text{``6.5} \\ \text{`6.5} \\ \text{``6.5} \\$

Ferrum oxydatum saccharatum — Eisenzucker.

Gehalt: an Eisen 2,8 bis 3,0 Prozent.

Rotbraunes, süßes Pulver, schwach nach Eisen schmeckend.

Prüfung durch:

*Auflösen von 0,5 g Eisenzucker in 10 ccm heißem Wasser und Eintauchen von rotem Lackmuspapier.

* Versetzen der wässerigen Lösung mit Kaliumferrocyanidlösung und hierauf mit Salz-

säure.

* Auflösen von 0,5 g Eisenzucker in 9,5 g Wasser, Zusatz von überschüssiger, verdünnter Salpetersäure, Erhitzen und Wiedererkaltenlassen und Versetzen mit Silbernitratlösung. Es Zeigt an:

Vorschriftsmäßige Beschaffenheit durch eine völlig klare, rotbraune, kaum alkalisch reagierende Lösung.

Identität durch die unveränderte Farbe vor Zusatz von Salzsäure 1).

Identität durch eine zuerst schmutziggrüne, dann rein blaue Färbung nach Zusatz von Salz-

Salzsäure durch eine weiße, undurchsichtige Trübung.

14*

darf nur opalisierende Trübung entstehen.

Auflösen von 1 g Eisenzucker in 10 ccm verdünnter Schwefelsäure²) unter Erwärmen auf dem Wasserbade, Versetzen der Lösung nach dem vollständigen Verschwinden der rotbraunen Farbe nach dem Erkalten mit Kaliumpermanganatlösung(0,5:100) bis zur schwachen, vorübergehend bleibenden Rötung, nach eingetretener Entfärbung mit 2 g Kaliumjodid 3), Stehenlassen in geschlossenem Gefäße Versetzen mit Stunde lang, Zehntel - Normal - Natriumthiosulfatlösung bis zur hellgelben Färbung, dann mit einigen Tropfen Stärkelösung und wiederum mit Zehntel - Normal-Natriumthiosulfatlösung, bis die Flüssigkeit farblos geworden 3).

Den vorgeschriebenen Gehalt an Eisen, wenn bis zu diesem Punkte 5 bis 5,3 ccm Zehntel-Normal-Natriumthiosulfatlösung verbraucht werden.

1 ccm der Zehntel - Normal-Natriumthiosulfatlösung =

0.005585 g Eisen.

5 bis 5.3 ccm = 0.0279 bis0,0296 g Eisen. In 100 g des Präparats sollen also 2,9 bis 2,96 g Eisen enthalten sein.

1) Fe $(OH)_3 + 3 HCl = FeCl_3 + 3 H_2O$ Ferrichlorid Eisenhydroxyd 4 FeCl₃ + 3 [K₄Fe (CN)₆] = Fe₄ [Fe (CN)₆]₂ + 12 KCl Ferri- Kaliumferro- Ferriferrocyanid chlorid cyanid a) 2 Fe (OH)₅ + 3 $H_2SO_4 = Fe_2 (SO_4)_3 + 6 H_2O_4$ Ferrisydroxyd Ferrisylfat Ferrihydroxyd 3) Siehe bei Ferrum carbonic. saccharat. Nr. 6 und 7.

Ferrum pulveratum — Gepulvertes Eisen.

Fe. Atom.-Gew.: 55,85.

Gehalt: an Eisen mindestens 97,8 Prozent.

Feines, schweres, etwas metallisch glänzendes, graues Pulver, welches vom Magnete angezogen und durch verdünnte Schwefelsäure oder Salzsäure unter Entwicklung von Wasserstoff gelöst wird.

Prüfung durch:

* Auflösen in verdünnter Salzsäure 1), starkes Verdünnen der blauen Niederschlag 2). Lösung mit Wasser und Zusatz von Kaliumferricyanidlösung.

Zeigt an:

Identität durch einen tief-

* Auflösen von 1 g gepulvertem Eisen in einer Mischung von 15 ccm Wasser und 15 ccm Salzsäure und Filtrieren. Es darf nicht mehr als 0,01 g Rückstand bleiben.

* Bedecken des Probierrohres, in welchem obige Lösung des Eisens stattfindet, mit einem mit Bleiacetatlösung benetzten Papierstreifen. Letzterer darf sofort nicht mehr als bräunlich

gefärbt werden.

* Oxydieren eines Teils der sauren Lösung durch Erhitzen mit Salpetersäure 4), Ausfällen des Oxyds mit überschüssiger Ammoniakflüssigkeit5), Filtrieren und Versetzen des farblosen Filtrats Schwefelwasserstoffwasser, Es darf kaum eine Veränderung entstehen.

Übergießen eines Gemisches von 0,4 g gepulvertem Eisen und 0,4 g Kaliumehlorat in einem geräumigen Probierrohre mit 4 ccm Salzsäure, Erwärmen des Gemisches 7), nachdem die Einwirkung beendet ist, bis zur Entfernung des freien Chlors, Filtrieren, Versetzen von 1 ccm des Filtrats mit 3 ccm Zinnchlorürlösung und Stehenlassen eine Stunde lang. Es darf innerhalb einer Stunde keine dunklere Färbung entstehen.

Auflösen von 1 g gepulvertem Eisen in etwa 50 ccm verdünnter Schwefelsäure 8). Verdünnen der Lösung mit Wasser auf 100 ccm, Versetzen von 10 cem dieser Lö- sung verbraucht werden. sung mit Kaliumpermanganat-

Fremde Beimengungen (Graphit, Kieselsäure, fremde Metalle) durch einen größeren Rückstand als 0,01 g.

Schwefeleisen durch sofortige Schwärzung des Papierstreifens 3).

Kupfer durch eine blaue Farbe des Filtrats 6).

Fremde Schwermetalle durch eine dunkle (Kupfer, Blei) oder weiße Fällung (Zink) 8).

Arsen durch eine braune Färbung oder Fällung innerhalb einer Stunde 6).

Den vorschriftsmäßigen Eisengehalt, wenn bis zu diesem Punkte mindestens 17,5 cem 1/10 Normal-Natriumthiosulfatlö-

1 ccm 1/10 Normal-Natrium-

lösung (0,5:100) bis zur sehwa- thiosulfatlösung = 0,005585 g chen Rötung, Zufügen von 2 g Kaliumjodid, nachdem die Flüssigkeit durch Zusatz von Weinsäurelösung wieder entfärbt worden ist, Stehenlassen der Mischung eine Stunde lang in verschlossenem Gefäße, Zufügen von 1/10 Normal-Natriumthiosulfatlösung bis zur schwachgelben Färbung, dann von einigen Tropfen Stärkelösung und wiederum 1/10 Normal-Natriumthiosulfat bis zur völligen Entfärbung9).

Ferri-

chlorid

Eisen.

17.5 ccm = 0.09773 g Eisen.In 100 g des Präparats müssen also mindestens 97,73 % metallisches Eisen enthalten sein.

```
1) Fe + 2 HCl = FeCl<sub>2</sub> + 2 H.
                        Ferro-
                       chlorid
<sup>2</sup>) 3 FeCl<sub>2</sub> + 2 K<sub>5</sub>Fe (CN)<sub>6</sub> = Fe<sub>5</sub> [Fe (CN)<sub>6</sub>]<sub>2</sub> + 6 KCl.
Ferro- Kaliumferri- Ferroferricyanid
    chlorid
                       cyanid
*) FeS + 2HCl = FeCl_2 + H_2S
  Ferro-
                           Ferro
                           chlorid
   sulfid
   Pb (C_2H_3O_2)_2 + H_2S = PbS + 2 C_2H_4O_2
                                Bleisulfid Essigsäure
      Bleiacetat
4) 3 \text{ FeCl}_2 + 3 \text{ HCl} + \text{HNO}_2 = 3 \text{ FeCl}_3 + 2 \text{ H}_2\text{O} + \text{NO}.
                                               Ferri-
                                                                         Stick-
                                               chlorid
                                                                          oxyd
    chlorid
 <sup>5</sup>) FeCl_3 + 3 NH_3 + 3 H_2O = Fe (OH)_3 + 3 NH_4Cl.
```

6) Zinkeblorid bleibt in ammoniakalischer Lösung und wird dann durch Schwefelwasserstoff als Zinksulfid gelöst. Kupferchlorid wird von Ammoniak als Kupferchlorid-Ammoniak, CuCl₂ + 4 NH₃ gelöst und daraus durch Schwefelwasserstoff als Kupfersulfid gefällt.

Ferri-

hydroxyd

```
7) KClO_2 + 6 HCl = KCl + 3 H_2O + 6 Cl
 Kalium-
 chlorat
  Fe + 3 Cl = FeCl_3
             Ferrichlorid
  2 FeCl<sub>3</sub> + SnCl<sub>2</sub> = 2 FeCl<sub>2</sub> + SnCl<sub>4</sub>
             Zinn-
                      Ferro-
  Ferri-
                                  Zinn-
  chlorid chlorur chlorid
                                  chlorid
  2 Ast 13 + 3 -nCl2 = As2 + 3 SnCl4
               Zinn-
 Arsentri-
                                   Zinn-
  chlorid
               chlorür
                                  chlorid
*) Fe + H_2SO_4 = FeSO_4 + 2 H
```

Ferrosulfat e) siehe Ferrum carbonic. saccharat. Nr. 5, 6 u. 7

Ferrum reductum — Reduziertes Eisen.

Fe, Atom-Gew.: 55,85.

Gehalt: an metallischem Eisen mindestens 90°/0, Gesamtgehalt an Eisen mindestens 96,60/o.

Feines, schweres, glanzloses, grauschwarzes Pulver, welches vom Magnete angezogen wird und beim Erhitzen an der Luft unter Verglimmen in schwarzes Eisenoxyduloxyd übergeht.

Prüfung durch:

*Erhitzen des Pulvers an der

* Auflösen von 1 g reduziertem Eisen in 12 ccm verdünnter Schwefelsäure.

Es darf nicht mehr als 0,01 g Rückstand bleiben.

*Bedecken des Probierrohres, in welchem obige Lösung des Eisens stattfindet, mit einem mit Bleiacetatlösung befeuchteten Papierstreifen. Letzterer darf sich sofort nicht mehr als bräunlich färben.

Verdünnen *Starkes schwefelsauren Lösung mit Wasser und Zusatz von Kaliumferricvanidlösung.

Kochen von 2 g des Präparats mit 10 ccm Wasser, Filtrieren, Eintauchen von rotem Lackmuspapier in das Filtrat und Verdunsten desselben in einem tarierten Schälchen. Es darf das Lackmuspapier nicht verändert werden, und beim Verdampfen höchstens 0,003 g Rückstand bleiben.

Übergiessen eines Gemenges aus 0,4 g des Präparats und bung oder Fällung innerhalb 0,4 g Kaliumchlorat in einem geräumigen Probierrohre mit

Zeigt an:

Identität durch Verglimmen1).

Identität durch Entwickelung von Wasserstoff 2).

Kohle, fremde Metalle. Kieselsäure durch einen größeren Rückstand als 0,01 g.

Schwefeleisen durch sofortige Schwärzung des Papierstreifens3).

Identität durch einen tiefblauen Niederschlag 4).

Alkalicarbonat durch Bläuung des roten Lackmuspapiers.

Wasserlösliche Salze durch einen größeren Rückstand als 0,003 g.

Arsen durch eine braune Fär-1 Stunde.

4 ccm Salzsäure, Erwärmen des Gemisches, nachdem die Einwirkung beendigt ist, bis zur Entfernung des freien Chlors, Filtrieren, Versetzen von 1 ccm des Filtrats mit 3 ccm Zinnchlorürlösung und Stehenlassen eine Stunde lang. Es darf innerhalb 1 Stunde keine dunklere Färbung entstehen⁵).

Auflösen von 1 g reduziertem Eisen in etwa 50 ccm verdünnter Schwefelsäure⁶), Verdünnen der Lösung auf 100 ccm, Abmessen von 10 ccm, Versetzen mit Kaliumpermanganatlösung (0,5: 100) bis zur schwachen Rotfärbung, Zusatz von Weinsäurelösung zur Entfärbung, hierauf von 2 g Kaliumjodid, Stehenlassen der Mischung 1 Stunde lang in einem verschlossenen Glase, Zufügen von 1/10 Normal-Natriumthiosulfatlösung bis zur weingelben Färbung, hierauf mit einigen Tropfen Stärkelösung und wiederum mit obiger Natriumthiosulfatlösung bis zur Entfärbung 7).

> 1) 3 Fe + 4 O = Fe₃O₄. Eisenoxyduloxyd

³) Fe + H_2SO_4 = $FeSO_4$ + 2 H. Ferrosulfat

3) Siehe Ferrum pulveratum Nr. 3.

 $\begin{array}{lll} \text{`4) 3 $\rm FeSO_4$ + 2 K_2 [Fe (CN)_6]$ = $\rm Fe_3$ [Fe (CN)_6]_2$ + 3 K_2SO_4$.} \\ \text{Ferrosulfat} & \text{Kaliumferricyanid} & \text{Ferroferricyanid} \\ \end{array}$

5) Siehe Ferrum pulveratum Nr. 7.

6) Siehe Ferrum pulveratum Nr. 8.

7) Siehe bei Ferrum carbonicum sacchar. Nr. 5, 6 und 7.

Den vorschriftsmäßigen Gehalt an Eisen, wenn bis zu diesem Punkte mindestens 17,3 ccm ¹/₁₀ Normal-Natriumthiosulfatlösung gebraucht wird.

1 ccm ¹/₁₀ Natriumthiosulfatlösung = 0,005585 g Eisen, 17,3 = 0,0966 g Eisen, was einem Mindestgehalt von 96,6°/₀ Eisen entspricht.

Ferrum sulfuricum — Ferrosulfat.

FeSO₄.7 H₂O. Molek.-Gew.: 278,03.

Ein kristallinisches, an trockner Luft verwitterndes, hellgrünes Pulver, welches sich in 1,8 Teilen Wasser mit bläulichgrüner Farbe löst.

Prüfung durch:

*Auflösen von 0,5 g Ferrosulfat in Wasser, starkes Verdünnen der Lösung und Versetzen

*a) mit Kaliumferricyanidlösung,

*b) mit Baryumnitratlösung.

*Auflösen von 1 g Ferrosulfat in 19 g ausgekochtem und abgekühltem Wasser. Die Lösung muß klar sein.

* Eintauchen von blauem Lackmuspapier in obige Lösung. Sie sei fast ohne Wirkung auf Lackmuspapier.

*Auflösen von 2 g des Salzes in 20 ccm Wasser, Oxydieren des Salzes durch Erhitzen mit Salpetersäure³), Zufügen von überschüssiger Ammoniakflüssigkeit⁴), Filtrieren und Versetzen des farblosen Filtrats

*a) mit Schwefelwasserstoffwasser; es darf keine Veränderung entstehen:

b) Verdampfen der Hälfte des Filtrats in einem tarierten Tiegel und Glühen; es darf höchstens 0,001 g Rückstand bleiben. Zeigt an:

Identität durch einen tiefblauen Niederschlag 1).

Identität durch einen weißen, in verdünnten Säuren unlöslichen Niederschlag²).

Basisches Ferrisulfat durch eine trübe, grüne Lösung.

Freie Schwefelsäure durch starke Rötung des Lackmuspapiers.

Kupfer durch eine blaue Färbung des Filtrats ⁵).

Kupfer-Mangansalze durch eine dunkle, Zinksalze durch eine weiße Trübung.

Salze der Alkalien und alkalischen Erden durch einen größeren Rückstand als 0,001 g.

1) Siehe bei Ferrum reductum Nr. 4.

 218 Ferrum sulfuricum crudum. — Ferrum sulfuricum siccum.

*) 6 FeSO₄ + 8 HNO₃ = 2 Fe₂ (SO₄)₅ + 2 Fe (NO₃)₅ + 2 NO + 4 H₂O
Ferrior Sulfat
*) 2 Fe₂ (SO₄)₅ + 2 Fe (NO₃) + 18 NH + 18 H₂O
Syd
*) 2 Fe₃ (SO₄)₅ + 2 Fe₄ (NO₃) + 18 NH + 18 H₂O₃ (SO₄)
*) 2 Fe₄ (SO₄)₅ + 2 Fe₄ (NO₃) + 18 NH + 18 H₂O₃ (SO₄)
*) 2 Fe₄ (SO₄)₅ + 2 Fe₄ (NO₃) + 18 NH + 18 H₂O₃ (SO₄)
*)

4) 2 Fe₂ (SO₄)₃ + 2 Fe (NO₃)₃ + 18 NH₃ + 18 H₂O = 6 Fe (OH)₃ Ferrisulfat Ferrinitrat Ferrinydroxyd

*) Bei Gegenwart von Kupfersulfat wird dieses als Kupfersulfat-Ammoniak, Cus O_4 + 4 H₂O gelöst. und dann durch Schwefelwasserstoff als Kupfersulfid gefällt. Auch Zink-Mangansalze bleiben in ammoniakalischer Lösung und werden durch Schwefelwasserstoff gefällt.

Ferrum sulfuricum crudum — Eisenvitriol.

Kristalle oder kristallinische Bruchstücke von grüner Farbe, meist etwas feucht, bisweilen an der Oberfläche weißlich bestäubt, mit 2 Teilen Wasser eine etwas trübe, sauer reagierende Flüssigkeit von zusammenziehendem, tintenartigem Geschmacke gebend.

Prüfung durch:

*Auflösen von 2 g Eisenvitriol in 8 g Wasser und Filtrieren. Das Filtrat sei von blaugrüner Farbe.

* Ansäuern des obigen Filtrats mit Salzsäure und Zusatz von Schwefelwasserstoffwasser. Es darf nur eine schwache Bräunung eintreten.

1) CuSO₄ + H₂S = CuS + H₂SO₄. Kupfersulfat sulfid Zeigt an:

Basisches Ferrisulfat durch einen ockergelben, unlöslichen Rückstand und ein gelbliches Filtrat.

Kupfersalze durch eine dunkle Fällung 1).

Ferrum sulfuricum siccum — Getrocknetes Ferrosulfat

Gehalt an Eisen: mindestens 30,2 Prozent.

Weißliches, in Wasser langsam zu einer meist opalisierenden Flüssigkeit lösliches Pulver, in bezug auf die Anforderungen an die Reinheit, dem Ferrosulfat entsprechend.

Prüfung durch:

Zeigt an:

wie bei Ferrum sulfuricum

Basisches Ferrisulfat Freie Schwefelsäure Kupfer Salze der Alkalien und alkalischen Erden

Auflösen von 0,2 g des Präparats in 10 ccm verdünnter Schwefelsäure, Zusatz von Kaliumpermanganatlösung (0,5:100) bis zur schwachen Rötung, Zufügen von Weinsäurelösung bis zur Entfärbung und hierauf von 2 g Kaliumjodid, Stehenlassen der Mischung im geschlossenen Gefäße eine Stunde lang, Zusatz von Zehntel - Normal - Natriumthiosulfatlösung bis zur hellgelben Färbung, dann von einigen Tropfen Stärkelösung und wiederumZehntel-Normal-Natriumthiosulfatlösung bis zur völligen Entfärbung 1).

Den vorgeschriebenen Gehalt an Eisen, wenn bis zu diesem Punkte mindestens 10,8 ccm Zehutel-Normal-Natriumthiosulfatlösung verbraucht werden,

1 ccm Zehntel-Normal-Natriumthiosulfatlösung = 0,005585 g Eisen, 10,8 ccm daher = 0,06031 g Eisen. Diese Menge soll mindestens in 0,2 g des Präparats enthalten sein, was einem Prozentgehalt von 30,15 an Eisen entspricht.

1) Siehe bei Ferrum carbonic. saccharat. Nr. 5, 6 und 7.

Flores Arnicae — Arnikablüten.

Die getrockneten Zungen- und Röhrenblüten an Arnica montana Linué,

Die Blüten sind rotgelb und besitzen einen schwach fünfkantigen, behaarten Fruchtknoten, an dessen oberem Ende der blaßgelbliche borstige Pappus steht. Die Krone der Zungenblüten besitzt 3 Zähnchen und 8 bis 12 Nerven. Die Antherenhälften endigen unten stumpf; das Konnektiv der Staubblätter ist in ein dreieckiges Läppehen ausgezogen. Die Narbenlappen tragen an der Spitze im Büschel lange Feghaare, an ihrer Seite je eine Leiste von kleinen Narbenpapillen. Sie riechen schwach würzig und schmecken etwas bitter.

Prüfung durch:

Mikroskopische Untersuchung.

Zeigt an:

Der Fruchtknoten ist mit aufwärts gerichteten, aus 2 seitlich verbundenen Zellen bestehenden Haaren und mit Drüsenhaaren besetzt. In der Fruchtknotenwand findet man an der Außenseite der Leitbündel unregelmäßige, braune,

aus einem Sekret bestehende Flecken. Die Epidermiszellen der Pappusborsten besitzen auf der Innenseite der Haare flache Wände und wachsen auf der Außenseite in schräg aufrechtsgerichtete Spitzen aus. Das Pollenkorn besitzt 3 Austrittsstellen und seine Wand ist mit zahlreichen, spitzen Stacheln besetzt.

Verwechslungen: Die Blüten von Inula britannica sind goldgelb, besitzen viernervige Zungenblüten und die Blättehen des Hauptselches sind linearisch-lanzettlich, die Scheibenblüten überragend. — Die Blüten von Calendula officinalis besitzen viernervige Zungenblüten ohne Pappus, die Fruchtknoten nach innen gekrümmt. — Die Blüten von Anthemis tinctoria sind goldgelb, besitzen einen mit Spreublättehen besetzten Fruchtboden, die Achänien sind ohne Pappus. — Die Blüten der gemeinen Gemswurz, Doronicum Pardalianches, besitzen vier- bis fünfnervige Zungenblüten, die Achänien sind ohne Pappus.

Flores Chamomillae - Kamillen.

Die getrockneten Blütenköpfehen von Matricaria chamomilla Linné. Ihr Hüllkelch besteht aus grünen, am Rande trockenhäutigen und weißen, in etwa 3 Reihen angeordneten Hochblättern. Der Blütenboden ist hohl, nackt, bei jüngeren Blütenköpfehen halbkugelig, bei älteren kegelförmig, und ist mit 12 bis 18 weißen Zungenblüten, welche eine viernervige, dreizähnige Krone besitzen, und mit zahlreichen gelben Röhrenblüten besetzt.

Kamillen schmecken etwas bitter, und riechen kräftig würzig.

Verwechslungen: Die Blüten von Anthemis arvensis und Anthemis Cotula, Hundskamille, besitzen einen markig gefüllten Fruchtboden, welcher mit Spreublättchen besetzt ist. — Die Blüten von Chrysanthemum Leucanthemum besitzen einen nackten, innen markigen Fruchtboden.

Flores Cinae — Zitwerblüten.

Die getrockneten, noch geschlossenen Blütenköpfehen von Artemisia eina Berg.

Das Blütenköpfehen ist oval oder länglich, ungefähr 2 bis 4 mm lang und 1 bis 1,5 mm dick, gerundet-kantig, etwas höcke-

rig, fast kahl, gelbgrün oder bräunlichgrün. Der Hüllkelch besteht aus 12 bis 20 ovalen bis länglichen, sich dachziegel deckenden Blättchen. Diese sind mit farblosem, häutigem Rande und über dem Mittelnerv mit einer kielförmigen Erhöhung versehen. Der Blütenboden ist schlank, walzenförmig und kahl. Der Hüllkelch umschließt 3 bis 5 Knöspchen von zwitterigen Röhrenblüten. Zitwerblüten riechen eigenartig, würzig und schmecken widerlich bitter und kühlend.

Prüfung durch:

*Übergießen des Pulvers der Zitwerblüten mit weingeistiger Kalilauge.

Verbrennen von 1 g des Pulvers in einem gewogenen Tiegel; es darf höchstens 0,1 g Rückstand bleiben.

Betrachten der Hüllblättchen unter dem Mikroskop.

Zeigt an:

Identität durch eine gelbe Färbung.

Anorganische Beimengungen durch einen größeren Rückstand als 0,1 g.

Der häutige Rand der Hüllblätter wird von einer einzigen Lage langgestreckter, sehr schmaler Zellen gebildet. Auf der Außenseite des Mittelnervs tragen die Hüllblätter außer Spaltöffnungen gelbliche, sitzende Drüsenhaare, die meist aus 2, seltener aus 3 Stockwerken von je 2 Zellen bestehen, ferner spärliche, lange, gewundene, bandförmige, dünnwandige Haare, die entweder einfach sind oder einem kurzen Stiele quer auf-Das Leitbündel des Mittelnervs wird von unregelmäßigen, stark verdickten, knorrigen Fasern begleitet. Im Parenchym der Hüllblätter kommen spärliche, kleine Calciumoxalatdrusen vor. Die Pollenkörner sind rundlich, glatt, mit einwärts gekehrten Falten versehen.

Haare und Drüsenhaare, Fasern, Stückchen des häutigen

Betrachten des gelblichgrünen und im wesentlichen aus Bruch-

stücken der Hüllblätter be- Randes der Hüllblätter und stehenden Pulvers der Zitwer- einzelne oder zu Häufchen verblüten unter dem Mikroskop. einigte Pollenkörner.

Flores Koso - Kosoblüten.

Die getrockneten, nach dem Verblühen gesammelten, rötlichen, weiblichen Blüten von Hagenia abyssinica Willdenow.

Die Blüte ist gestielt und durch 2 rundliche, häutige, netzadrige Vorblätter gestützt. Sie besitzen einen behaarten, fast kreiselförmigen, krugförmig vertieften, oben durch einen Ring verengten Blütenbecher, dessen Rand zahlreiche, verkümmerte Staubblätter, 2 abwechselnde, 4- bis 5 gliedrige Wirtel von häutigen, netzadrigen Kelchblättern und einen gleichzähligen Wirtel von sehr kleinen, lanzettlichen, weißlichen Kronenblätter trägt, die jedoch an der Droge meist abgefallen sind. Die fast 1 cm langen, äußeren, länglichovalen Kelchblätter sind flach ausgebreitet, die kaum 3 mm langen inneren, ovalen sind nach außen zu umgeschlagen und oben zusammengeneigt. Im Grunde des Blütenbechers stehen 2 Stempel, von denen sich oft einer zu einem Nüßchen entwickelt hat.

Kosoblüten riechen schwach, eigenartig und schmecken etwas bitter, kratzend und zusammenziehend.

Von den Zweigen der Blütenstandsachse dürfen Kosoblüten nur wenige der dünnsten, höchstens 0,5 mm dicken, enthalten und von den laubblattartigen Deckblättern nur die geringen Mengen, die beim Abstreisen der Blüten hineingelangen. Sie müssen frei sein von den kleinen, durch ihre pollenreichen Staubbeutel ausgezeichneten, männlichen Blüten.

Prüfung durch:

Verbrennen von 1 g Kosoblütenpulver in einem gewogenen Tiegel. Es darf höchstens 0,09 g Rückstand bleiben.

Betrachten der Kosoblüten unter dem Mikroskop.

Zeigt an:

Anorganische Beimengungen durch einen größeren Rückstand als 0,09 g.

Das Grundgewebe der Vorund Kelchblätter wird von Armparenchym gebildet und enthält Calciumoxalatdrusen. Im Gewebe des Blütenbechers kommen kleine Einzelkristalle von Calciumoxalat vor. Die Haare Betrachten des graubräunlichen Kosoblütenpulvers unter dem Mikroskop. sind einzellige, dickwandige Borsten von verschiedener Größe, einzelne, dünnwandige Schlauchhaare, Drüsenhaare mit gekrümmtem, mehrzelligem Stiele und eiförmigem, mehrzelligem Köpfehen und solche mit geradem, mehrzelligem Stiele und kugeligem, einzelligem, oft sehr großem Köpfehen.

Bruchstücke der Vor- und Kelchblätter sowie des Blütenbechers und der Stempel, die verschiedenen Haare und deren Bruchstücke und die Kristalle. Die Breite der in dem Pulver vorkommenden Gefäße darf 18 µ

nicht überschreiten.

Die rundlichen, mit 3 spaltenförmigen Austrittsstellen versehenen Pollenkörner der männlichen Blüten dürfen nur in geringer Menge (in 1 mg höchstens 200) vorhanden sein.

Flores Lavandulae — Lavendelblüten.

Die getrockneten, vor völliger Entfaltung gesammelten Blüten von Lavandula spica Linné. Ihr Kelch ist bläulichgrau, röhrenförmig, oben etwas erweitert, zehn- bis dreizehnnervig, 5 mm lang und behaart. Von den 5 Zähnen des Kelchrandes sind 4 sehr kurz, der fünfte bildet ein fast 1 mm langes, eiförmiges, stumpfes, blaues Läppehen. Die Blumenkrone ist blau und besitzt eine zweilappige, größere Oberlippe und eine dreilappige, kleinere Unterlippe. Die Staubbeutel der 4 Staubblätter springen durch einen über ihren Scheitel laufenden Spalt auf.

Die Pollenkörner sind kugelförmig und besitzen 6 schlitzförmige Austrittsstellen; ihre Exine ist mit unregelmäßigen Erhöhungen oder mit einem netzförmigen Leistenwerke versehen.

Lavendelblüten riechen kräftig würzig und schmecken bitter.

224 Fl. Malvae. — Fl. Rosae. — Fl. Sambuci. — Fl. Tiliae.

Flores Malvae - Malvenblüten.

Die getrockneten Blüten von Malva silvestris Linné. Ihr 5 mm hoher Kelch ist fünfspaltig, außen von 3 schmalen, spatelförmigen, spitzen, mit ihm verwachsenen Hochblättern umgeben. Die 5 über 2 cm langen, blauen Kronenblätter sind keilförmig, bis schmal umgekehrt-eiförmig, an der Spitze tief ausgerandet, am Grunde der Staubblattröhre angewachsen. Die Staubblattröhre trägt zahlreiche, nur je 2 Pollensäcke besitzende Antheren und umschließt den mit 10 Narbenschenkeln versehenen Griffel. Sie schmecken schwach schleimig.

Verwechslungen: Die Blüten von Malva vulgaris und Malva rotundifolia sind kleiner und blässer, die Blume ist kaum doppelt so lang als der Kelch. — Die Blüten von Althaea rosea sind größer, hellrot bis schwarzbraun gefärbt.

Flores Rosae - Rosenblütenblätter.

Die getrockneten Kronenblätter von Rosa centifolia Linné. Sie sind quer-elliptisch oder umgekehrt-herzförmig, kurz genagelt, hellrosa und wohlriechend.

Flores Sambuci — Holunderblüten.

Die getrockneten Blüten von Sambucus nigra Linné. Ihr unterständiger Fruchtknoten trägt einen kurzen Griffel mit 3 Narben, 5 dreieckige Kelehblättchen, und eine radförmige, fünflappige Blumenkrone, auf deren Rand 5 mit den Kronlappen abwechselnde Staubblätter stehen. Die im trockenen Zustande ellipsoidische Pollenkörner besitzen 3 parallel gestellte, schlitzförmige Längsfalten und zeigen auf der Oberfläche ein feines, aus Stäbchenreihen gebildetes Netzwerk.

Holunderblüten sind gelblich und riechen kräftig.

Verwechslungen: Die Blüten von Sambucus Ebulus stehen in am Grunde dreiteiligen Trugdolden, sind weiß, außen rötlich und besitzen rötliche Staubbeutel. — Die Blüten von Sambucus racemosa stehen in dicht behaarten, eiförmigen Trugdolden, sind anfangs grünlich, dann gelblichweiß.

Flores Tiliae — Lindenblüten.

Die getrockneten, grünlichgelben Blütenstände von Tilia cordata Miller und Tilia platyphyllos Scopoli.

Der Hauptachse des Blütenstandes ist ein großes, zungenförmiges Hochblatt zur Hälfte angewachsen. Der Blütenstand von Tilia cordata wird von 5 bis 15, der von Tilia platyphyllos von 3 bis 7 Blüten gebildet.

Die gelblichen Blüten besitzen 5 in der Knospe klappige, leiche abfallende Kelchblätter, 5 spatelförmige, kahle Kronenblätter, 30 bis 40 Staubblätter mit fadenförmigem Stiele und gespaltenem Konnektive, sowie einen oberständigen, fünffächerigen Stempel mit kurzem Griffel, mit fünflappiger Narbe. Die Pollenkörner zeigen 3 Austrittsstellen und sind fein punktiert.

Lindenblüten riechen schwach würzig und schmecken schleimig.

Flores Verbasci — Wollblumen.

Die getrockneten, goldgelben Blumenkronen mit den ihnen aufsitzenden Staubblättern von Verbascum phomoïdes Linné und Verbaseum thapsiforme Schrader. Die Krone ist 1,5 bis 2 cm breit, und besitzt eine kurze Röhre sowie einen ungleich fünflappigen Saum. Mit den Kronlappen wechseln 5 Staubblätter ab. Die beiden neben dem größten Lappen stehende Staubblätter sind kahl; die übrigen, die eine ihrem Stiel quer aufgesetzte Anthere tragen, sind behaart. Die Blumenkrone ist mit verzweigten Haaren und mit kopfigen Drüsenhaaren besetzt. Die Haare der Staubblätter sind einzellig und keulenförmig. Wollblumen riechen kräftig.

Prüfung durch:

Zeigt an:

* Betrachten der Haare der Sie sind einzellig, keulen-Staubblätter unter dem Mikro- förmig. skop.

Verwechslungen: Die Blüten von Verbascum Thapsus sind kleiner, besitzen eine trichterförmige Blumenkrone und weiße, wollige Staubfäden. - Die Blüten von Verbascum nigrum haben violettwollige Staubfäden.

Folia Althaeae — Eibischblätter.

Die getrockneten Laubblätter von Althaea officinalis Linné. Ihre Spreite ist bis 10 cm lang, rundlich-elliptisch, drei bis fünflappig, mit gerade abgeschnittenem, herzförmigem oder keilförmigem Grunde, gekerbt oder gesägt, und auf beiden Seiten

Biechele, Anleitung. 13. Aufl.

dicht behaart. Der Stiel der Blätter ist kürzer als die Spreite. Die Behaarung besteht aus meist 5- bis 8 armigen Büschelhaaren, aus spärlichen einfachen Haaren und kurzgestielten Köpfchenhaaren. Sie sind geruchlos und schmecken schleimig.

Folia Belladonnae — Tollkirschenblätter.

Gehalt: mindestens 0,3 Prozent Hyoscyamin (C₁₇H₂₃O₃N₁, Molek.-Gew.: 289,11).

Die getrockneten, zur Blütezeit gesammelten Laubblätter

wildwachsender Pflanzen von Atropa belladonna Linné.

Das Blatt ist bis über 20 cm lang, bis 10 cm breit, eiförmig, am oberen Ende zugespitzt, nach unten in den kurzen, halbstielrunden Blattstiel verschmälert, ganzrandig, fiedernervig, dünn und brüchig, fast kahl, oberseits bräunlichgrün, unterseits graugrün. Tollkirschenblätter riechen schwach betäubend und schmecken etwas bitter.

Prüfung durch:

* Betrachten besonders der Unterseite mit der Lupe.

Verbrennen von 1 g Tollkirschenblätterpulver in einem gewogenen Tiegel. Es darf höchstens 0,15 g Rückstand bleiben.

Betrachten unter dem Mikroskop,

Zeigt an:

Identität durch zahlreiche, erhöhte, weißliche Pünktchen.

Anorganische Beimengungen durch einen größeren Rückstand als 0,15 g.

Die Epidermiszellen der Oberseite sind schwach, die der Unterseite stark welligbuchtig. Spaltöffnungen mit meist drei Nebenzellen finden sich auf beiden Seiten, jedoch reichlicher der Unterseite. auf Schwammparenchym unter der einreihigen Palisadenschicht und im Gewebe der Nerven kommen Kristallsandzellen vor. Die besonders an den Nerven der Unterseite vorhandenen Haare sind teils lange, einfache, dünnwandige, schlaffe, glatte, mehrzellige Haare, teils Drüsenhaare mit einzelligen rundlichen Köpfchen auf langem.

Betrachten des grünen Tollkirschenblätterpulvers unter dem Mikroskop,

in der Regel mehrzelligem Stiele, teils solche mit kurzem Stiele und kolbenförmigem, meist gekrümmten Köpfehen, das aus bis 6 in 2 Reihen angeordneten Zellen besteht.

Kristallsandzellen, Kristallsand, Bruchstücke der Haare und Stückehen der Epidermis mit den Spaltöffnungen.

Bestimmen des Alkaloidgehalts der Blätter. 20 g fein gepulverte Tollkirschenblätter übergieße man in einem Arzneiglase mit 120 g Äther sowie nach kräftigem Umschütteln mit 5 g Natronlauge und 5 g Wasser und lasse das Gemisch unter häufigem, kräftigem Umschütteln 1 Stunde lang stehen. Nach vollständiger Klärung filtriere man 60 g der ätherischen Lösung (= 10 g Tollkirschenblätter) durch ein trockenes, gut bedecktes Filter in ein Kölbehen und destilliere etwa 2/3 des Äthers ab. Den erkalteten Rückstand bringe man in einen Scheidetrichter (I) und verfahre weiter wie bei Extractum Belladonnae angegeben; nur ist der Destillationsrückstand mit verdünnter Salzsäure (1 + 49) auszuschütteln 1). Zum Zurücktitrieren dürfen höchstens 9,6 ccm 1/100 Normal-Kalilauge verwendet werden, so daß mindestens 20 — 9,6 = 10,4 ccm 1/100 Normal-Salzsäure zur Sättigung des vorhandenen Alkaloids gebraucht wurde.

1 cem ¹/₁₀₀ Normal-Salzsäure = 0,00289 g Hyoseyamin, 10,4 cem = 0,030 g Hyoseyamin, welches mindestens in 10 g Tollkirschenblätter, entsprechend einem Mindestgehalt von 0,3 Prozent, enthalten sein muß.

Prüfung durch:

Ausziehen von 10 g der Blätter mit Chloroform, Verdunsten des Auszugs im Wasserbade, Eintrocknen von 0,01 g des Rückstands mit 5 Tropfen rauchender Salpetersäure in einem Porzellanschälchen im Wasserbade und Übergießen desselben mit weingeistiger Kalilauge. Zeigt an:

Ausziehen von 10 g der Blätter mit Chloroform, Verdunsten des Auszugs im Wasserfärbten Rückstand.

Aufbewahrung: vorsichtig.

1) Siehe bei Extractum Belladonnae.

Identität durch eine violette Färbung des Rückstands.

15*

Folia Coca — Kokablätter.

Die getrockneten Laubblätter von Erythroxylum coca Lamarck. Das dünnlederige, steife, kahle, netzadrige Blatt ist kurzgestielt, bis 8 cm lang, bis 4 cm breit, lanzettlich bis breiteiförmig oder fast verkehrteiförmig, ganzrandig, am oberen Ende schwach ausgerandet oder kurz zugespitzt, mit aufgesetztem Spitzchen, das aber meist abgebrochen ist. Auf der Unterseite verläuft in der Regel auf jeder Seite des Mittelnervs je ein zarter Streifen in flachem Bogen vom Grunde bis zur Spitze. Kokablätter sind auf der Oberfläche dunkelgrün, auf der Unterseite heller gefärbt und riechen und schmecken teeartig.

Prüfung durch:

Betrachten unter dem Mikroskop,

Zeigt an:

Die Zellen der beiderseitigen Epidermis sind geradlinig-vielseitig, die der Unterseite warzenförmig ausgestülpt, Kleine Spaltöffnungen, begleitet von 2 nicht ausgestülpten Nebenzellen, finden sich nur auf der Unterseite. Die Palisadenschicht ist einreihig: einzelne Palisadenzellen sind durch Querwände gefächert und führen dann Einzelkristalle von Calciumoxalat. Solche Kristalle finden sich auch im Parenchym um die mit einem Beleg von Sklerenchymfasern versehenen Leitbündeln herum.

Der Vorrat an Kokablättern ist alljährlich zu erneuern.

Folia Digitalis - Fingerhutblätter.

Die getrockneten, von wildwachsenden, blühenden Pflanzen gesammelten Laubblätter von Digitalis purpurea Linné.

Das Blatt ist höchstens 30 cm lang, die Spreite ist eilanzettlich oder länglich-eiförmig, sitzend oder in einem dreikantigen, geflügelten Blattstiel verschmälert, ungleich gekerbt, oberseits dunkelgrün, unterseits blasser und stärker behaart als oberseits. Die Seitennerven erster Ordnung gehen unter einem spitzen Winkel vom Mittelnerv ab, und bilden wie diejenigen zweiter und dritter

Ordnung auf der Unterseite des Blattes ein hervortretendes Netz, zwischen welchem ein nicht hervortretendes Nervennetz im durchscheinenden Lichte beobachtet werden kann. Sie schmecken widerlich bitter und riechen schwach eigenartig.

Prüfung durch:

Ausziehen von 1 g der Blätter mit 20 g siedendem Wasser, Fil- einer braunroten, darüber einer trieren und Schütteln von 10 ccm Filtrats mit 10 ccm Chloroform in einem Scheidetrichter einige Minuten lang, Zusatz von je 5 ccm Ather und Weingeist. Umschwenken, Abtrennen des Chloroformäthergemisches, Filtrieren durch ein mit Chloroform benetztes Filter, Verdunsten der Flüssigkeit, Auflösen des Verdunstungsrückstands in 3 ccm Essigsäure, Versetzen mit 1 Tropfen verdünnter Eisenchloridlösung (1 + 19) und Unterschichten in einem engen Probierrohre mit Schwefelsäure.

Betrachten unter dem Mikroskope.

Zeigt an:

Identität durch Entstehung blaugrünen Zone zwischen beiden Flüssigkeiten.

Die Epidermiszellen der Oberseite besitzen gerade, seltener stark buchtige, die der Unterseite nur stark buchtige Seitenwände. Spaltöffnungen mit 3 bis 4 Nebenzellen finden sich vorzugsweise auf der Unterseite. Die Palisadenzellen sind meist einreihig. Calciumoxalatkristalle fehlen im Blattgewebe. den Blättern sind, besonders längs der Nerven, einfache, einbis sechszellige, meist zwei- bis vierzellige, dünnwandige, oft zusammengefallene, an der Oberfläche feinkörnige, mit stumpfen Endzellen versehene Haare und kleine Köpichenhaare mit meist einzelligem, kurzem Stiele und

Betrachten des mattgrünen

meist zweizelligen Köpfchen vorhanden.

Haar und ihre Bruchstücke, Pulvers unter dem Mikroskop. Stückchen der Epidermis mit den Spaltöffnungen und Mangel an Calciumoxalatkristallen.

Aufbewahrung: Das Pulver ist in kleinen, ganz gefüllten Gläsern ebenso wie die Fingerhutblätter vor Feuchtigkeit und vor Licht geschützt nicht über 1 Jahr vorsichtig aufzubewahren. Vor der Aufbewahrung sind sie über gebranntem Kalke nachzutrocknen.

Verwechslungen: Die Blätter von Digitalis ambigua, Digitalis lutea und Digitalis parviflora sind schmäler, stiellos, weniger behaart; auch besitzen sie ein weniger stark hervortretendes Adernetz. — Die Blätter von Verbascum-Arten sind dicker, mit Büschelharren besetzt und schmecken nicht bitter. — Die Blätter von Inula Conyza sind lebhaft grün, nicht gekerbt, oberseits weichhaarig, unterseits dünnfilzig. Die Blätter von Symphytum officinale sind rauhhaarig, ganzrandig, in den Blattstiel verschmälert, nicht bitter.

Folia Farfarae — Huflattichblätter.

Die getrockneten Laubblätter von Tussilago farfara Linné. Sie sind langgestielt; ihre Spreite ist herzförmig, spitz, mit stumpfer Grundbucht, mehr oder weniger eckig ausgeschweift, in den Buchten gezähnt, 8 bis 15 cm lang, handnervig, oberseits dunkelgrün, unterseits weißfilzig. Fast geruch- und geschmacklos.

Prüfung durch:

Der Filz besteht aus mehrzel-

Betrachten des auf der Unterseite der Spreite befindlichen ligen, peitschenförmigen Haaren. Filzes unter dem Mikroskop.

Verwechslungen: Die Blätter von Petasites officinalis sind viel größer (50-60 cm im Durchmesser), am Grunde nierenförmig, besitzen einen rundlichen, nicht eckigen Umriß und sind auf der Unterfläche fein behaart. - Die Blätter von Petasites tomentosus sind nierenförmig, auf der Rückseite weißfilzig. - Die Blätter von Lappa officinalis und Lappa tomentosa sind herzförmig, schwach gezähnt, auf der unteren Seite mit hervorragenden Nerven.

Folia Hyoscyami - Bilsenkrautblätter.

Gehalt: mindestens 0,07 % Hyoscyamin (C17 H23 O3 N, Molek.-Gew.: 289, 197.

Die zur Blütezeit gesammelten, getrockneten Laubblätter von

Hyoscyamus niger Linné. Die grundständigen Blätter sind bis 30 cm lang, bis 10 cm breit, ihre Spreite ist länglich-eiförmig, in den Blattstiel übergehend, sehr grob, bald tiefer, bald flacher gezähnt, seltener ganzrandig oder fast fiederspaltig-buchtig. Die kleineren Stengelblätter sind sitzend oder halbstengelumfassend, spitz und tragen jederseits 1 bis 4 große, breite, zugespitzte Zähne.

Alle Blätter sind graugrün, beiderseits reichlich behaart, fiedernervig, mit heller und breiter Mittelrippe versehen. Sie riechen betäubend und schmecken etwas bitter scharf.

Prüfung durch:

Betrachten unter dem Mikroskop.

Zeigt an:

Die Wände der beiderseitigen Epidermiszellen sind welligbuchtig. Spaltöffnungen mit 3 bis 4 Nebenzellen sind auf beiden Seiten vorhanden, jedoch reichlicher auf der Unterseite. Im Schwammparenchym unter der einreihigen Palisadenschicht und im Gewebe der Nerven findet sich Calciumoxalat in Form verschieden gestalteter, meist säulenförmiger Einzelkristalle oder Zwillingskristalle, seltener in Form verhältnismäßig einfacher Drusen, sehr selten als Kristallsand, Die Haare der Blätter sind meist lange, sehr dünnwandige, einfache, glatte, zwei- bis vierzellige, höchstens zehnzellige Gliederhaare oder langgestielte, schlaffe Drüsenhaare mit ein- bis viel-Köpfchen. Kurze zelligen Drüsenhaare mit kugeligen oder rosettenförmigen Köpfchen sind spärlich vorhanden.

Betrachten des gelblichgrünen Pulvers unter dem Mikroskop.

Verbrennen von 0,5 g des

Kristalle, Bruchstücke der Haare und Stückehen der Epidermis mit den Spaltöffnungen.

Anorganische Beimengun-

Pulvers in einem gewogenen gen durch einen größeren Rück-Tiegel. Es darf höchstens 0,12 g stand als 0,12 g. Rückstand bleiben.

Bestimmen des Alkaloidgehaltes der Blätter. 20 g fein gepulverte Bilsenkrautblätter übergieße man in einem Arzneiglase mit 120 g Äther, sowie nach kräftigem Umschütteln mit 5 g Natronlauge und 5 g Wasser, und lasse das Gemisch unter häufigem, kräftigem Umschütteln 1 Stunde lang stehen. Nach vollständiger Klärung filtriert man 60 g (= 10 g Bilsenkrautblätter) der ätherischen Lösung durch ein trockenes, gut bedecktes Filter in ein Kölbchen und destilliert etwa 2/3 des Äthers ab. Den erkalteten Rückstand bringe man in einen Scheidetrichter (I) und verfahre auf gleiche Weise wie bei Extractum Belladonnae angegeben, nur verwende man eine verdünnte Salzsäure (1 + 49) und schüttele die vereinigten Chloroformauszüge mit 10 ccm 1/100 Normal-Salzsäure aus1). Zum Zurücktitrieren dürfen höchstens 7,6 ccm 1/100 Normal-Kalilauge verwendet werden, so daß mindestens 10-7,6 = 2,4 ccm 1/100 Normal-Salzsäure zur Sättigung des vorhandenen Alkaloids gebraucht wurden.

1 ccm 1/100 Normal-Salzsäure = 0,00289 g Hyoscyamin, 2,4 ccm = 0,00693 g Hyoscyamin, welche in 10 g Bilsenkrautblätter mindestens enthalten sein sollen, entsprechend 0,0693%

Hyoscyamin.

Prüfung durch:

Ausziehen von 20 g der Blätter mit Chloroform, Verdunsten des durch einen kaum gelblich ge-Auszugs im Wasserbade und Eintrocknen von 0,01 g des Rückstands mit 5 Tropfen rauchender Salpetersäure in einem Porzellanschälchen im Wasserbade und übergießen desselben mit weingeistiger Kalilauge.

Zeigt an:

Identität des Hyoscyamins färbten Rückstand.

Identität durch eine violette Farbe des Rückstands.

Aufbewahrung: vorsichtig.

1) $C_{17}H_{23}O_3N + HCl = C_{17}H_{23}O_3N$. HCl. Hyoscyamin 36,47 Hyoseyamin-289,19 hydrochlorid

Folia Juglandis — Walnußblätter.

Die getrockneten Blättchen des unpaarig gefiederten Laubblattes von Juglans regia Linné. Sie sind 6 bis 15 cm lang, bis 7 cm breit, länglich-eiförmig, zugespitzt, ganzrandig und besitzen meist 12 gleichmäßig starke Rippen bildende Seitennerven erster Ordnung, welche durch ungefähr rechtwinklig auf letzteren stehende, fast geradlinige Seitennerven zweiter Ordnung verbunden sind. Sie sollen grün sein und würzig riechen.

Folia Malvae - Malvenblätter.

Die getrockneten Laubblätter von Malva silvestris Linné und Malva neglecta Wallroth.

Das Blatt ist langgestielt und handnervig; die Spreite ist rundlich, 5 bis 7 lappig, ungleich gekerbt und gesägt, schwach behaart. Die Blätter von Malva silvestris sind am Grunde schwach herzförmig, bisweilen gestutzt, gewöhnlich 7 bis 11 cm lang und 12 bis 15 cm breit, die von Malva neglecta nierenförmig oder tief herzförmig eingeschnitten, bis zu 8 cm im Durchmesser groß. Die Malvenblätter sind grün und schmecken schleimig.

Prüfung durch:

Betrachten der Behaarung unter dem Mikroskop. Zeigt an:

Die Behaarung des Blattes besteht aus Büschelhaaren, einfachen Haaren und ungestielten oder kurz gestielten, durch Querund Längswände in 4 bis 10 Zellen geteilten Köpfchenhaaren.

Folia Melissae - Melissenblätter.

Die getrockneten Laubblätter angebauter Pflanzen von Melissa officinalis Linné. Sie sind langgestielt, und besitzen eine 3 bis 5 cm lange und bis 3 cm breite, dünne, oberseits gesättigtgrüne, unterseits hellere, eiförmige oder herzförmige, stumpf gesägte, lockere, behaarte Spreite. Sie sollen citronenähnlich riechen.

Prüfung durch:

Betrachten der Epidermis des Blattes unter dem Mikroskop. Zeigt an:

Die Behaarung besteht aus einzelligen, kurzen, kegelförmigen Haaren, deren Kutikula feinkörnig rauh ist, aus hauptsächlich auf der Oberseite des Blattes vorkommenden zwei- bis sechszelligen Haaren, deren Kutikula kurz längsgestrichelt ist, aus kleinen, köpfigen Drüsen-

haaren und in die Epidermis eingesenkten, großen, glänzenden Drüsenschuppen.

Verwechslungen: Die Blätter der wildwachsenden Melissa officinalis sind beiderseits zottig behaart, herzförmig, und besitzen schwächeren Geruch. – Die Blätter von Nepeta Cataria, der Katzenminze, sind oberseits weichhaarig, unterseits graufilzig.

Folia Menthae piperitae — Pfefferminzblätter.

Die getrockneten Laubblätter von Mentha piperita Linné, einem Bastard zwischen Mentha viridis Linné und Mentha aquatica Linné. Sie sind kurz gestielt; ihre Spreite ist 3 bis 7 cm lang, eilanzettlich, zugespitzt, ungleich scharf-gesägt und schwach behaart. Sie sollen kräftig eigenartig riechen.

Prüfung durch:

Betrachten der Epidermis des Blattes unter dem Mikroskop. Zeigt an:

Es finden sich hauptsächlich auf den Nerven große Drüsenschuppen, lange, dünne, sechsbis achtzellige Gliederhaare, kurze, wenigzellige Gliederhaare und kurze, wenigzellige Haare mit kugeliger Endzelle.

Verwechslungen: Die Blätter von Mentha viridis sind ungestielt, glatt und besitzen einen schwächeren Geruch. — Die Blätter von Mentha aquatica sind rauhhaarig. — Die Blätter von Mentha gentilis sind ungestielt, unterseits graugrün behaart.

Folia Salviae — Salbeiblätter.

Die getrockneten Laubblätter von Salvia officinalis Linné. Ihre in der Gestalt und in Ausmessungen sehr wechselnde Spreite ist meist eiförmig oder länglich, fein gekerbt, zwischen den Maschen des Nervennetzes nach oben gewölbt. Sie schmecken würzig und bitter.

Prüfung durch:

Betrachten der Ober- und Unterseite des Blattes unter dem Mikroskop. Zeigt an:

Die Ober- und Unterseite des Blattes ist mit dünnen, langen, ziemlich dickwandigen, luftführenden, ein- bis fünfzelligen Haaren, kopfigen Drüsenhaaren und Drüsenschuppen besetzt.

Folia Sennae — Sennesblätter.

Die getrockneten Blätter des paarig gefiederten Laubblattes angebauter Pflanzen von Cassia angustifolia Vahl.

Das Blättchen ist grün, 2,5 bis 5 cm lang, bis 2 cm breit, kurz gestielt, lanzettlich, schwach behaart, am oberen Ende zugespitzt und mit einem kurzen Stachelspitzchen versehen, am Grunde etwas ungleichhälftig.

Prüfung durch:

Verbrennen von 0,5 g Sennesblätterpulver in einem gewogenen Tiegel. Es darf höchstens 0,06 g Rückstand bleiben.

Betrachten eines Querschnittes des Blattes unter dem Mikroskop. Zeigt an:

Anorganische Beimengungen durch einen größeren Rückstand als 0,06 g.

Die Epidermis beider Seiten besteht aus vieleckigen, geradewandigen, teilweise schleimführenden Zellen. Sie trägt bis 260 µ lange, einzellige, dickwandige, meist gekrümmte Haare mit warzigrauher Kutikula und Spaltöffnungen mit meist 2 Nebenzellen. Unter der beiderseitigen Epidermis liegt eine Schicht Palisadenzellen: die Mittelschicht des Mesophylls besteht aus rundlichen Zellen, die teilweise Calciumoxalatdrusen führen. Die Leitbündel der Nerven sind von Kristallkammerfasern mit Einzelkristallen von Calciumoxalat und von Strängen kurzendigender Sklerenchym-fasern begleitet, und enthalten Spiralfasertracheen und Tracheen mit quergestellten Spaltentüpfeln.

Zellen der Epidermis, Haare, Spaltöffnungen mit Nebenzellen, Sklerenchymfaserstränge mit Kristallkammerfasern und Kristalle.

Betrachten des gelblichgrünen Pulvers unter dem Mikroskop.

Folia Stramonii — Stechapfelblätter.

Die getrockneten, zur Blütezeit gesammelten Laubblätter von Datura stramonium Linné.

Der lange Blattstiel ist walzig, auf der Oberseite von einer engen Furche durchzogen. Die höchstens 20 cm lange und bis 15 cm breite Spreite ist breit-eiförmig oder eilänglich, zugespitzt, am Grunde gerade abgeschnitten oder etwas keilförmig oder herzförmig, ungleich oder doppelt-buchtig gezähnt, lebhaft grün, glatt, dünn und brüchig, fast kahl und wird zu beiden Seiten des Mittelnervs von 3 bis 5 stärkeren Seitennerven durchlaufen. Geruch schwach betäubend, Geschmack bitterlich und salzig.

Prüfung durch:

Verbrennen von 0,5 g Stechapfelblätterpulver in einem gewogenen Tiegel; es darf höchstens 0,1 g Rückstand bleiben.

Betrachten eines Querschnittes des Blattes unter dem Mikroskop. Zeigt an:

Anorganische Beimengungen durch einen größeren Rückstand als 0,1 g.

Die Epidermiszellen der Oberseite sind schwach, die der Unterseite stark wellig-buchtig. Spaltöffnungen mit 3 bis 5 Nebenzellen finden sich auf beiden Seiten, jedoch reichlicher auf der Unterseite. Im Schwammparenchym unter der einreihigen Palisadenschicht liegen Zellen mit Calciumoxalatdrusen, im Gewebe der Nerven, außerdem Zellen mit Einzelkristallen und Kristallsand. Die besonders auf den Nerven der Unterseite sich findenden Haare sind teils mehrzellige, oft sichelförmig gekrümmte Gliederhaare mit warziger Kutikula, teils Drüsenhaare mit langem Stiele und kugeligem, einzelligem Köpfchen. teils solche mit kurzem, in der Regel einzelligem, gekrümmtem Stiele und umgekehrt-kegelförmigem, mehrzelligem Köpfchen.

unter dem Mikroskop.

Betrachten des grünen Pulvers Kristalle, Bruchstücke der Haare und Stückchen der Epidermis mit den Spaltöffnungen.

Aufbewahrung: Vorsichtig.

Folia Trifolii fibrini — Bitterklee.

Die getrockneten Laubblätter von Menyanthes trifoliata Linné. Der von weiten Luftlücken durchsetzte Blattstiel der dreizähligen Blätter ist drehrund, bis 10 cm lang und bis 5 mm dick. Die 3 bis 10 cm langen und 2 bis 5 cm breiten, derben, kahlen Blättchen sind sitzend, lanzettlich oder elliptisch, breit zugespitzt, am Grunde keilförmig, schwach geschweift, und in den Buchten mit einem Zähnchen, dem Wasserspaltenapparat, versehen. Geschmack stark bitter.

Prüfung durch:

Betrachten des Querschnittes des Blattes unter dem Mikroskop. Zeigt an:

Das Mesophyll des Blattes besteht aus 1 bis 4 Schichten Palisadenzellen und kurzen einer etwas dickeren Schicht von weitlückigem Armparenchym. Die Leitbündel sind von einer Endodermis umgeben. Calciumoxalat fehlt.

Folia Uvae Ursi — Bärentraubenblätter.

Die getrockneten Laubblätter von Arctostaphylos uva ursi

(Linné) Sprengel.

Das Blatt ist kurzgestielt, 1,2 bis 2,5 cm lang und 0,8 bis 1,2 cm breit, spatelförmig, selten umgekehrt-eiförmig, ganzrandig, mit kaum zurückgebogenem Rande, steif, brüchig, oberseits glänzend dunkelgrün, mit vertieftem Nervennetz, unterseits blaßgrün mit dunklerer, schwach hervortretender Nervatur. Das obere Ende des Blattes ist abgerundet oder läuft in ein kurzes, zurückgebogenes Spitzchen aus. Sie schmecken zusammenziehend.

Prüfung durch:

* Kochen von 1 g zerschnit-2 Minuten lang, Filtrieren und bald Versetzen des Filtrats mit einem Niederschlag. Körnchen Ferrosulfat,

Zeigt an:

Identität durch eine sofort tener Blätter mit 50 ccm Wasser eintretende violette Färbung und entstehendem violetten

Betrachten des Blattes unter dem Mikroskop.

Die Epidermis der Ober- und Unterseite besteht aus Zellen, die von oben gesehen vieleckig und geradwandig erscheinen. Die nur auf der Unterseite des Blattes vorkommenden Spaltöffnungen sind breit oval. Das Mesophyll besteht aus 3 bis 4 Lagen kurzer Palisadenzellen, die nach unten allmählich in lockeres Schwammparenchym übergehen. Die Sekundärnerven enthalten einen Strang dickwandiger Sklerenchymfasern. In dickwandigen, chlorophyllfreien Zellen, die das Leitbündel der Nerven begleiten, kommen Einzelkristalle von Calciumoxalat vor, während das Mesophyll frei von Calciumoxalat ist.

Verwechslungen: Die Blätter der Preißelbeere, Vaccinium Vitis Idaea, sind verkehrt-eiförmig, am Rande schwach gesägt und umgerollt und auf der Rückseite mit rotfarbigen Punkten versehen. – Die Blätter des Buxbaums, Buxus sempervirens, besitzen eine ausgerandete Spitze, oberseits hervorragende Nerven ohne netzförmige Verzweigung.

Formaldehyd solutus — Formaldehydlösung.

Gehalt: 35 Prozent Formaldehyd (HCHO, Mol.-Gew.: 30,02.) Klare, farblose, stechend riechende, wechselnde Mengen von Methylalkohol enthaltende, neutrale oder doch nur sehr schwach sauer reagierende, wässerige Flüssigkeit, welche sich mit Wasser und mit Weingeist in jedem Mengenverhältnisse mischt, nicht dagegen mit Äther.

Spez. Gew.: 1,079 bis 1,081.

Prüfung durch:

Eindampfen von 10 g Formaldehyd auf dem Wasserbade in einem gewogenen Tiegel.

Verbrennen obigen Rückstands. Es darf nicht mehr als 0,001 g Rückstand bleiben. Zeigt an:

Identität durch Hinterlassung einer weißen, amorphen, in Wasser unlöslichen Masse 1).

Anorganische Beimengungen durch einen größeren Rückstand als 0,001 g. Starkes Übersättigen von Formaldehyd mit Ammoniakflüssigkeit und Eindampfen auf dem Wasserbade.

Versetzen der Formaldehydlösung

- *a) mit ammoniakalischer Silbernitratlösung,
- *b) mit alkalischer Kupfertartratlösung und Erhitzen. Vermischen von 10 g Formaldehydlösung mit 40 ccm Wasser und Versetzen
- *a) mit Silbernitratlösung;
- *b) mit Baryumnitratlösung;
- *c) mit Schwefelwasserstoffwasser.

Diese Reagentien dürfen keine Veränderung erzeugen.

*Versetzen von 1 ccm Formaldehydlösung mit 1 Tropfen Normal-Kalilauge und Eintauchen von blauem Lackmuspapier; dasselbe darfnichtgerötet werden.

Vermischen von 3 ccm Formaldehydlösung mit 50 ccm einer frisch bereiteten Lösung von Natriumsulfit, die in 100 ccm 25 g kristallisiertes Natriumsulfit enthält, Zusatz von 1 Tropfen Phenolphtaleinlösung und Versetzen mit Normal-Salzsäure bis zur Entfärbung⁵).

Vermischen andererseits von 12 cem obiger Natriumsulfitlösung mit 80 g Wasser, Zusatz von 1 Tropfen Phenolphtaleinlösung und Versetzen mit Normal-Salzsäure bis zur Entfärbung⁵). Identität durch einen weißen, kristallinischen, im Wasser leicht löslichen Rückstand²).

Identität durch eine allmähliche Abscheidung von metallischem Silber³).

Identität durch Abscheidung eines roten Niederschlags 4).

Salzsäure durch eine weiße Trübung.

Schwefelsäure durch eine weiße Trübung.

Schwermetallsalze durch eine dunkle Färbung oder Fällung.

Einen zu hohen Gehalt an freier Säure (Ameisensäure) durch eine Rötung des Lackmuspapiers.

Vorschriftsmäßigen Gehalt an Formaldehyd, wenn nach Abzug der zum Titrieren von 12 ccm Natriumsulfitlösung verbrauchten cem N.-Salzsäure mindestens 37,8 ccm N.-Salzsäure zur Entfärbung gebraucht werden. ccm Normal - Salzsäure = 0,03002 g Formaldehyd, 37,8 ccm = 1,1347 g Formaldehyd, welche in 3 g Formaldehydlösung mindestens enthalten sein sollen. Diese wiegen unter Zugrundelegung des spezifischen Gewichtes 3.1,079 bis 1,081 = 3,237 bis 3,243 g. In 100 g Formal-

dehydlösung sollen mindestens 1,1347.100 enthalten sein: 3,237 bis 3,243 = 35 bis 34,98 g Formaldehyd.

Aufbewahrung: vorsichtig, vor Licht geschützt.

1) Formaldehyd verwania Paraformaldehyd (H. COH)₃. Paraformaldehyd (H. COH)₄ \times 1) 6 H. COH + 4 NH₃ = (CH₂)₆ N₄ + 6 H₂0. Hexamethylen-theamin 1) Formaldehyd verwandelt sich beim Eindampfen im Wasserbade

 2) H. COH + AgNO₃ + 2 NH₃ + H₂O = Ag + H. COO (NH₄) Formaldehyd Ammoniumformiat

+ (NH4) NO3. Ammoniumnitrat 4) H. COH + $2[C_2H_2(O_2Cu)(COONa)_2] + NaOH + H_2O = Cu_2O$ Überbasisches Kupfer-Kupfernatriumtartrat oxydul

+ 2 [C₂H₂ (OH)₂ (COONa)₂] + HCOONa. Natriumtartrat Natriumformiat 5) Na₂SO₃ . 7 H₂O + HCl = NaHSO₃ + NaCl + 7 H₂O Natriumsulfit 36,46 Saures Natriumsulfit 252,18

NaHSO₃ + H. COH = (CH₂) (OH) SO₃Na. Saures Formaldehyd Formaldehydschwef-Natrium-30,02 ligsaures Natrium sulfit

Fructus Anisi — Anis.

Die reifen Spaltfrüchte von Pimpinella anisum Linné, meist in ganzem Zustande, seltener in beide Teilfrüchte zerfallen.

Die umgekehrt birnförmige oder breit eiförmige, von der Seite her deutlich zusammengedrückte, 4 bis 5 mm lange, 2,5 bis 3 mm breite, graugrünliche, seltener graubräunliche Frucht ist mit angedrückten, sehr kurzen Haaren dicht besetzt und mit 10 niedrigen, etwas helleren, geraden Rippen versehen. Die Fugenseite der Teilfrüchte ist fast flach; sie zeigt eine helle Mittellinie und seitlich davon breite, dunkle Sekretgänge. Anis riecht kräftig würzig und sehmeckt stark würzig und zugleich süß.

Prüfung durch:

* Befeuchten des Anis mit wärmen; es darf keinen Koniingeruch entwickeln.

Verbrennen von 0,5 g Anis-

Zeigt an:

Früchte von Conium macu-Kalilauge und schwaches Er- latum Linné durch einen Konjingeruch.

Anorganische Beimengungen

pulverin einem gewogenen Tiegel; durch einen größeren Rückstand es darf höchstens 0,05 g Rückstand bleiben.

Betrachten eines Querschnitts der Frucht unter dem Mikroskop.

als 0,05 g.

Sehr zahlreiche Epidermiszellen der Fruchtwand sind zu zumeist ein-, selten zweizelligen kurz papillenförmigen oder selten etwasverlängerten, dickwandigen, stumpfen Haaren mit eigenartig feinwarziger Kuticula ausgezogen. Die Fruchtwand besteht aus dünnwandigem Parenchym. in dem zahlreiche, ziemlich unregelmäßig gelagerte, in der Größe sehr verschiedene Sekretgänge verlaufen, davon gewöhnlich 1 bis 2 sehr kleine unter den mit schwachen Leitbündeln versehenen Rippen, je 3 bis 5 etwas größere unter den Tälchen; auf der Fugseite jeder Teilfrucht verlaufen nur 2 große Sekretgänge, in deren Nähe sich in der Fruchtwand reichliche Steinzellen finden. Das Karpophor besteht zum größten Teil aus Fasern. Das Endosperm des Samens ist kleinzellig und enthält neben fettem Öl reichlich Aleuronkörner, in denen nach der Aufhellung meist mehrerer Calciumoxalatdrusen beobachtet werden.

Zahlreiche, kurze, rauhe Haare, die zahlreichen Bruchstücke des Endosperms und die spärlichen Steinzellen und Sklerenchymfasern. Sekretgänge oder Spuren von solchen findet man nur selten in größeren Parenchymschollen.

Betrachten des graubraunen Pulvers unter dem Mikroskop.

Biechele, Anleitung. 13. Aufl.

Fructus Aurantii immaturi — Unreife Pomeranzen.

Die getrockneten, unreifen Früchte von Citrus aurantium Linné, subspecies amara Linné,

Die Frucht ist fast kugelig, 5 bis 15 mm im Durchmesser groß, sehr hart, von dunkelgraugrüner bis bräunlichgrauer, matter Farbe; ihre Oberfläche ist meist deutlich vertieft punktiert. Unreife Pomeranzen riechen stark würzig und schmecken stark würzig und zugleich bitter.

Prüfung durch :

Betrachten eines Querschnitts der Frucht mit der Lupe. Zeigt an:

Dicht unter der Oberfläche sind zahlreiche, in 2 unregelmäßigeReihen augeordnete, große, fast kugelförmige Sekretbehälter, in der Mitte 8 bis 10, seltener 12 Fruchtknotenfächer, die um eine Mittelsäule herumliegen und je mehrere zentralwinkelständige, unreife Samen enthalten. Die Samen sind von dichten Haaren umgeben, die von der den Samen gegenüberliegenden Wand der Fruchtknotenfächer entspringen.

Fructus Capsici — Spanischer Pfeffer.

Die getrockneten, reifen Früchte von Capsicum anuum Linné. Die kegelförmige, 5 bis 12 cm lange, am Grunde bis 4 cm dicke Frucht besitzt eine dünne, glänzende, gelbrote bis braunrote, glatte, meist fein quergestrichelte, brüchige Fruchtwand. Sie ist im oberen Teile hohl, im unteren zwei- bis dreifächerig und trägt hier an einer zentralen Plazenta zahlreiche, häufig schon abgefallene, hellgelbe, flach-scheibenartige, 4 bis 5 mm im Durchmesser große, feinpunktierte Samen. Am Grunde der Frucht findet sich ein flacher, meist fünfzähniger, etwas lederiger, bräunlichgrüner Kelch, der sich in einem kurzen, gekrümmten Fruchtstiel fortsetzt. Spanischer Pfeffer schmeckt brennend scharf und riecht nicht oder sehr schwach würzig.

Prüfung durch:

Verbrennen von 0,5 g des Pulvers in einem gewogenen durch einen größeren Rückstand Tiegel; es darf höchstens 0,0325 g Rückstand bleiben.

Betrachten eines Schnittes der Fruchtwand unter dem Mikroskop.

Zeigt an:

AnorganischeBeimengungen als 0.0325 g.

Unter der kleinzelligen, von einer dicken Kutikula bedeckten Epidermis der Fruchtwand liegt eine kollenchymatische Hypodermis und darunter ein den größten Teil der Fruchtwand bildendes, dünnwandiges Parenchym. Hypodermis und Parenchym führen, besonders reichlich in den äußeren Partien, rote oder gelbrote Körnchen und Tröpfchen, daneben geringe Mengen sehr kleiner Stärke-körner. Die innere Epidermis der Fruchtwand besteht zum Teil aus dünnwandigen Zellen. die stellenweise mit größeren Gruppen dickwandiger, welligbuchtiger und stark getüpfelter Zellen abwechseln.

Die Epidermiszellen der Samenschale besitzen eine sehr zarte Außenwand, während die Radialwände und die Innenwand stark und unregelmäßig wulstig verdickt sind. Im übrigen setzt sich die Samenschale aus dünnwandigen Zellen zusammen. Endosperm und Keimling bestehen aus kleinen, dünnwandigen Zellen, die fettes Öl und Aleuronkörner führen.

Betrachten der Samen unter dem Mikroskop.

Fructus Cardamomi — Malabar-Kardamomen.

Die getrockneten, kurz vor der Reise gesammelten Früchte von Elletaria cardamomum White et Maton.

16*

Die Frucht ist etwa 10 bis 15 mm, seltener bis 20 mm lang, 8 bis 10 mm dick, hellgelb bis graugelblich, sehr fein längsgestreift, im Querschnitt rundlich-dreikantig, dreifächerig, mit dünner, zäher, geschmackloser Wandung, manchmal an dem oberen Ende mit einem kleinen Spitzchen versehen. An der zentralwinkelständigen Plazenta sitzen in jedem Fache in 2 unregelmäßigen Reihen etwa 4 bis 8 Samen, die zu Ballen verklebt sind, sich aber leicht voneinander loslösen lassen. Sie sind von einem häutigen, sehr zarten, fast farblosen Samenmantel umhüllt, ungleichmäßig kantig, grob querrunzelig, braun, 2 bis 3 mm lang, an einer Seite mit einer Furche versehen, auf dem Querschnitte nierenförmig und sehr hart. Malabar-Kardamomen riechen stark würzig und schmecken brennend und würzig.

Fructus Carvi — Kümmel.

Die gewöhnlich in ihre Teilfrüchte zerfallenen, reifen Spaltfrüchte von Carum carvi Linné.

Die Teilfrucht ist bogen- oder sichelförmig, gekrümmt, an beiden Enden verjüngt, etwa 5 mm lang, in der Mitte 1 mm dick, glatt, kahl, graubraun und zeigt 5 schmale, stark hervortretende, helle Rippen. In den 4 Tälchen der Teilfrucht verläuft 1 großer, dunkelbrauner Sekretgang, während auf der flachen Fugenfläche in der Mitte ein hellerer Streifen sichtbar ist, zu dessen Seiten sich je 1 Sekretgang befindet. Kümmel riecht und schmeckt stark würzig.

Prüfung durch:

Verbrennen von 0,2 g Kümmelpulver in einem gewogenen Tiegel. Es darf höchstens 0,016 g Rückstand bleiben.

Betrachten der Fruchtwand und des Nährgewebes unter dem Mikroskop. Zeigt an:

Anorganische Beimengungen durch einen größeren Rückstand als 0,016 g.

In der Mitte jeder Rippe verläuft ein winziger Sekretgang, unter dem das von starkem Faserbelag umhüllte Leitbündel liegt, während auf der Außenseite unterhalb der Tälchen sich je 1 solcher Sekretgang findet. In der aus dünnwandigem Parenchym gebildeten Fruchtwand jeder Teilfrucht

finden sich auf der Fugenseite 2 große, im Querschnitt elliptische, von Epithelzellen umhüllte Sekretgänge.

Das Nährgewebe enthält fettes Öl und Aleuronkörner, in denen nach der Aufhellung kleine Calciumoxalatdrusen sichtbar

werden.

Betrachten des gelblichbraunen Pulvers unter dem Mikroskop. Bruchstücke des Nährgewebes, bräunliche Parenehymschollen, in denen man nach der Aufhellung die braunen Sekretgänge verlaufen sieht, und die langen, manchmal von Spiralgefäßen der Leitbündel begleiteten Fasern aus den Rippen.

Fructus Colocynthidis — Koloquinthen.

Die von der äußeren, harten Schicht der Fruchtwand befreiten, reifen Früchte von Citrullus colocynthis (Linné) Schrader.

Die Frucht ist kugelig, 6 bis 8 cm im Durchmesser groß, schneeweiß bis gelblichweiß und sehr leicht; sie besteht nur aus dem weichen, schwammigen Gewebe der inneren Fruchtwandung und der Plazenten, und enthält zahlreiche, flach-eiförmige, graugelbe bis gelbbraune Samen.

Koloquinthen sind geruchlos und schmecken sehr bitter.

Prüfung durch:

Betrachten des Gewebes unter dem Mikroskop. Zeigt an:

Das Gewebe setzt sich zusammen aus weitlumigen, luftführenden, von großen Intercellularräumen umgebenen, dünnwandigen, annähernd kugeligen
Parenchymzellen, die an ihren
Berührungsflächen deutliche,
rundliche Tüpfelplatten aufweisen. Das Parenchym wird
von verhältnismäßig spärlichen
Leitbündeln mit engen Spiralgefäßen durchlaufen.

unter dem Mikroskop.

Betrachten des weißen Pulvers | Parenchymfetzen und vereinzelte Leitbündelbruchstücke. Es darf weder Steinzellen noch Fetttropfen noch Aleuronkörner enthalten.

Vor der Verwendung sind aus der Frucht die Samen zu entfernen.

Aufbewahrung: vorsichtig.

Fructus Foeniculi — Fenchel.

Die meist in ihre Teilfrüchte zerfallenen, reifen Spaltfrüchte von Foeniculum vulgare Miller.

Die Frucht ist 7 bis 9 mm lang, 3 bis 4 mm breit, länglichstielrund und glatt, kahl, bräunlichgrün bis grünlichgelb, stets mit etwas dunkleren Tälchen. Unter ihren 10 kräftigen Rippen treten die dicht aneinander liegenden Randrippen etwas stärker hervor, als die übrigen. Zwischen je 2 Rippen verläuft ein dunkler, breiter, das Tälchen ausfüllender Sekretgang. Auf der flachen Fugenseite jeder Teilfrucht findet sich in der Mitte ein hellerer Streifen und seitlich davon je 1 dunkler Sekretgang, Fenchel riecht würzig und schmeckt süßlich, schwach brennend.

Prüfung durch:

Verbrennen von 0,1 g Fenchelpulver in einem gewogenen Tiegel: es darf höchstens 0,01 g Rückstand bleiben.

Betrachten der Fruchtwand und des Nährgewebes der Frucht unter dem Mikroskop.

Zeigt an:

Anorganische Beimengungen durch einen größeren Rückstand als 0,01 g.

In den Rippen verlaufen Leitbündel, die von kräftigen Fasersträngen begleitet sind. In der Nähe der großen Sekretgänge liegen im Parenchym der Fruchtwand gelbbraune bis braungefärbte Pigmentzellen. Die Parenchymzellen in der Nähe der Leitbündel zeigen fast durchweg eine poröse, netz- oder leistenförmige Wandverdickung. Die innersten Zellen der Fruchtwand erscheinen auf dem Fruchtquerschnitte ziemlich langgestreckt, flach, tafel-

Betrachten des graugelblichen oder graubräunlichen Pulvers unter dem Mikroskop.

förmig; die meisten von ihnen sind durch fortgesetzte Teilungen in zahlreiche, schmale Zellen zerlegt worden. Das Nährgewebe besteht aus ziemlich kleinen, starkwandigen Zellen, die neben fettem Öle Aleuronkörner enthalten, in denen nach der Aufhellung je 1, seltener 2 oder mehrere winzige Calciumoxalatdrusen zu erkennen sind.

Elemente des Endosperms mit den charakteristischen Aleuronkörnern, die leisten- oder netzförmig verdickten Parenchymzellen der Fruchtwand, die parkettartig angeordneten Zellen der Fruchtwandinnenschicht und die Fasern aus den Rippen.

Fructus Juniperi — Wacholderbeeren.

Die getrockneten, reifen Beerenzapfen von Juniperus communis Linné. Die Frucht ist kugelig, 7 bis 9 mm dick, violettbis schwarzbraun, meist blau bereift. Am Grunde ist oft noch der Rest des kurzen Blütenzweiges mit mehreren dreizähligen, alternierenden Blättchenwirteln erhalten; am oberen Ende findet man stets einen dreistrahligen, geschlossenen Spalt und zwischen dessen Strahlen drei undeutliche Höcker. Die Frucht enthält 3 kleine, harte Samen, die in ein krümeliges, halbbräunliches Fruchtfleisch eingebettet sind; die eilänglichen, stumpf dreikantigen, scharf gekielten Samen tragen auf dem Rücken einige in der Samenschale oberflächlich gelagerte, große Sekretbehälter. Wacholderbeeren riechen würzig und schmecken würzig und süß.

Prüfung durch:

Verbrennen von 0,2 g Wacholwogenen Tiegel; es darf höchstens als 0,01 g. 0.01 g Rückstand bleiben.

Betrachten der Fruchtwand,

Zeigt an:

Anorganische Beimengungen derbeerenpulver in einem ge- durch einen größeren Rückstand

Die Epidermis der Frucht des Parenchyms, der Samen- ist dickwandig; ihre Zellen sind

schale und des Keimlings unter mit einem braunen Inhalt verdem Mikroskop.

mit einem braunen Inhalt versehen. Das gesamte Parenchym der Frucht besteht aus dünnwandigem, große Intercellularen aufweisendem Parenchym, das unter der Epidermis etwas kollenchymartig ausgebildet erscheint. Im Parenchym verlaufen kleine Leitbündel und zahlreiche schizogene Sekretbehälter, deren größte in der Nähe der Samen liegen.

Die Samenschale besteht hauptsächlich aus einer starken Schicht dickwandiger, getüpfelter Steinzellen, in deren Lumen sich je 1 Einzelkristall findet.

Endosperm und Keimling bestehen aus dünnwandigem Parenchym, das fettes Öl und Aleuronkörner führt.

Fructus Lauri - Lorbeeren.

Die getroekneten, reifen Steinfrüchte von Laurus nobilis Linné.

Die Frucht ist eirund oder fast kugelig, 10 bis 16 mm lang, 8 bis 14 mm dick. Am Grunde zeigt sich die helle Narbe des Stieles, am oberen Ende der Rest des Griffels. Die Fruchtwand ist braunschwarz bis blauschwarz, runzelig, 0,5 mm dick und leicht zerbrechlich, mit der auf der Innenseite braunen, glänzenden Samenschale verklebt; sie umschließt den beim Trocknen stark geschrumpften, und deshalb locker liegenden, dickfleischigen, bräunlichen oder braunen, harten Keimling.

Lorbeeren riechen würzig und schmecken würzig, herb und bitter.

Prüfung durch:

Betrachten der Fruchtwand und des Keimlings unter dem Mikroskop. Zeigt an:

Die Epidermis der Fruchtwand wird von ansehnlich dickwandigen Zellen mit braunem Inhalt gebildet; darunter folgt die aus lockeren, dünnwandigen

Parenchymzellen bestehende Fleischschicht, in der sich zahlreiche Sekretzellen finden. Die Fruchtwand wird innen abgeschlossen durch eine Hartschicht von dicht gestellten, großen Steinzellen mit in der Flächenansicht gewundenen und wulstig verdickten Wänden. Mit dieser Schicht sind innen mehrere dünnwandige, braune, unscheinbare Schichten fest verklebt, die die Samenschale darstellen. Der fleischige Keimling führt in dünnwandigen Zellen, zwischen denen sich zahlreiche Sekretzellen finden, reichlich fettes Öl und kleine Stärkekörner.

Betrachten des Pulvers unter dem Mikroskop.

Es besteht zum größten Teile aus dem Gewebe des Keimlings; es enthält Steinzellen, Parenchymschollen mit Sekretzellen, Epidermisfetzen und spärliche Leitbündelbruchstücke der Fruchtwand.

Galbanum — Galbanum.

Gummiharz nordpersischer Umbelliferen, namentlich von Ferula galbaniflua Boissier et Bhuse. Es besteht aus losen oder zusammenklebenden Körnern von bräunlicher oder gelber, oft schwach grünlicher Färbung, oder es stellt eine ziemlich gleichartige, braune, leicht erweichende Masse dar. Die frische Bruchfläche erscheint niemals weiß. Es besitzt einen würzigen Geruch und einen ebenfalls würzigen Geschmack ohne Schärfe.

Prüfung durch:

* Kochen von fein zerriebenem Filtrieren der zuweilen rot geZeigt an:

Identität durch eine im auf-Galbanum mit rauchender Salz- fallenden Lichte blaue Fluoressäure eine Viertelstunde lang, cenz (Reaktion auf Umbelliferon).