

## Reagentia.

### Reagentien.

- Acidum aceticum dilutum.** Essigsäure.
- Acidum hydrochloricum.** Salzsäure.
- Acidum nitricum.** Salpetersäure.
- **Acidum nitricum fumans.** Rauchende Salpetersäure.
- **Acidum oxalicum.** Oxalsäure.  
Die lufttrockene, auf Platinblech ohne Rückstand verdampfende Säure.
- Acidum sulfuricum.** Schwefelsäure.
- Acidum sulfuricum dilutum.** Verdünnte Schwefelsäure.
- Acidum tannicum.** Gerbsäure.  
Bei Bedarf in 19 Theilen Wasser zu lösen.
- **Acidum tartaricum.** Weinsäure.  
Bei Bedarf in 4 Theilen Wasser zu lösen.
- Aether.** Aether.
- Ammonium carbonicum.** Ammoniumcarbonat.  
1 Theil Ammoniumcarbonat in einer Mischung aus 3 Theilen Wasser und 1 Theil Ammoniak gelöst.
- Ammonium chloratum.** Ammoniumchlorid.  
In 9 Theilen Wasser gelöst.

**Ammonium oxalicum.** Ammoniumoxalat.

In 19 Theilen Wasser gelöst.

— **Aqua Calcariae.** Kalkwasser.

— **Aqua chlorata.** Chlorwasser.

**Aqua hydrosulfurata.** Schwefelwasserstoffwasser.

**Argentum nitricum.** Silbernitrat.

Die volumetrische Lösung.

**Baryum nitricum.** Baryumnitrat.

In 19 Theilen Wasser gelöst.

— **Benzolum.** Benzol. Siedepunkt 81 bis 82°.

— **Bismutum subnitricum.** Basisches Bismutnitrat.

— **Bromum.** Brom.

— **Calcium chloratum.** Calciumchlorid.

In 9 Theilen Wasser gelöst.

— **Calcium hydricum.** Kalkhydrat.

— **Calcium sulfuricum.** Calciumsulfat.

Die gesättigte wässrige Lösung.

— **Carbonicum sulfuratum.** Schwefelkohlenstoff.

Farblos und ohne Rückstand flüchtig.

**Charta exploratoria caerulea.** Blaues Lakmuspapier.

**Charta exploratoria lutea.** Curcumapapier.

**Charta exploratoria rubra.** Rothtes Lakmuspapier.

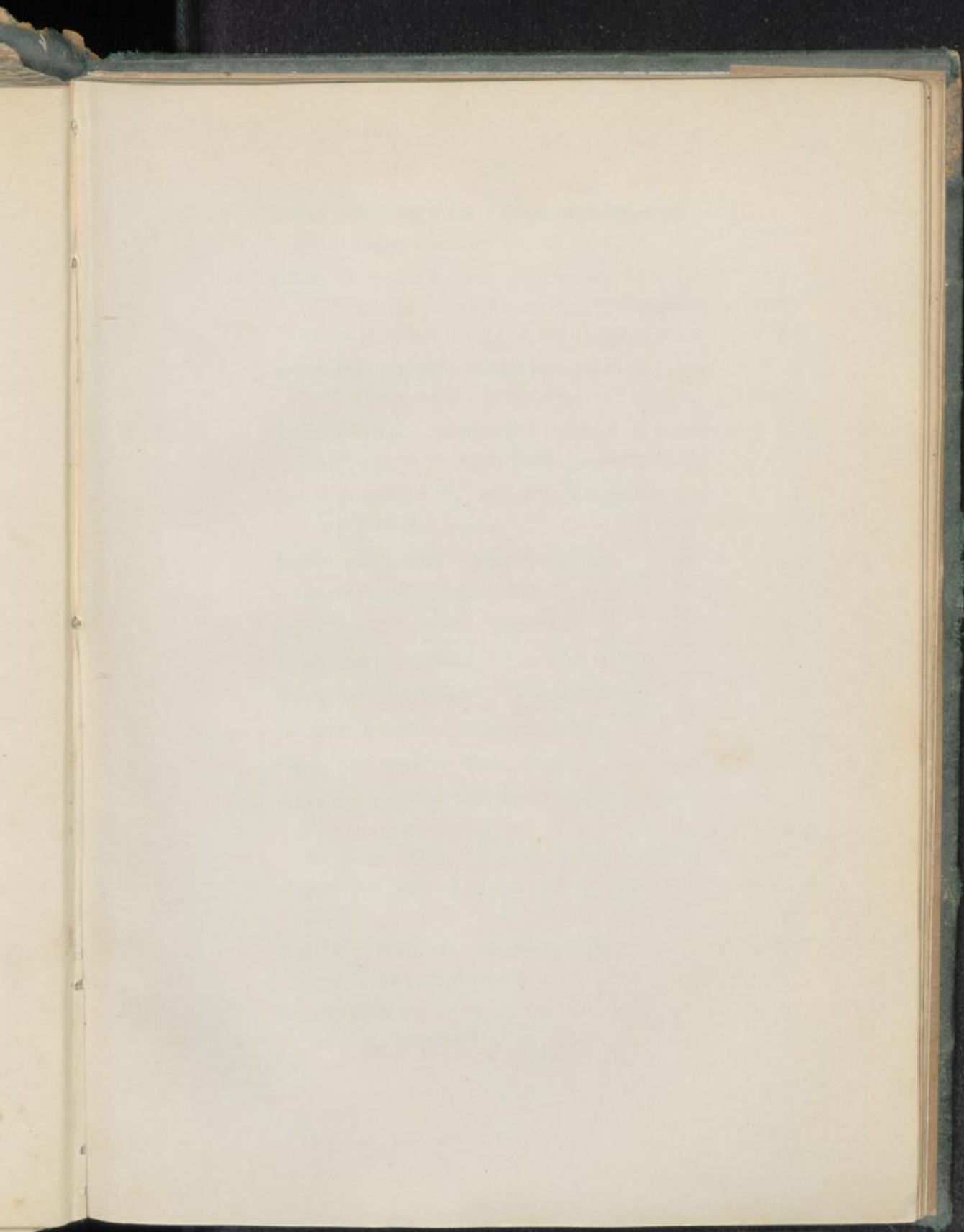
— **Chloroformium.** Chloroform.

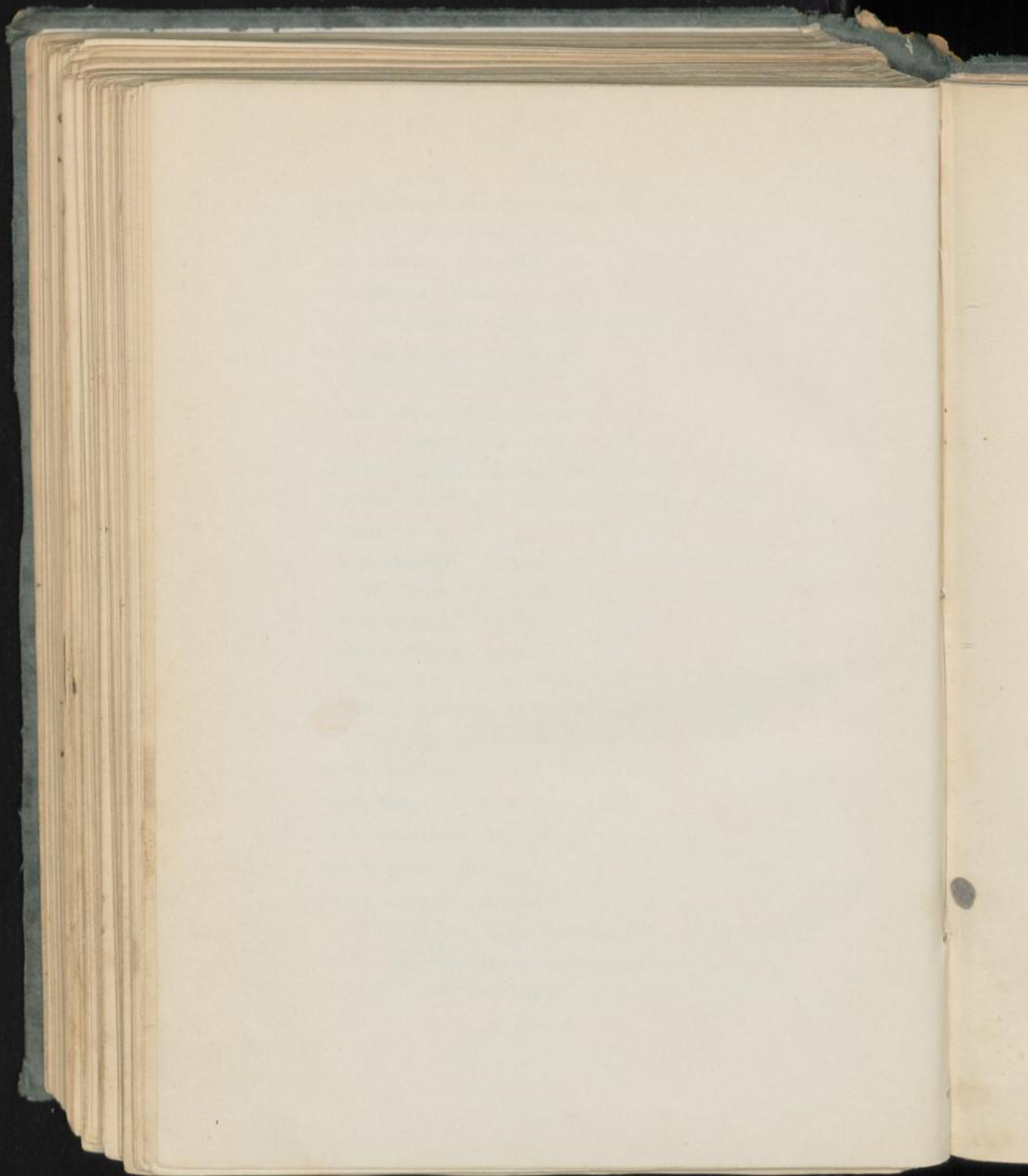
**Ferrum sulfuricum.** Ferrosulfat.

Bei Bedarf in 2 Theilen Wasser zu lösen.

**Hydrargyrum bichloratum.** Quecksilberchlorid.

In 19 Theilen Wasser gelöst.





- **Kalium chromicum flavum.** Gelbes Kaliumchromat.  
In 9 Theilen Wasser gelöst.
- Kalium ferricyanatum.** Kaliumferricyanat.  
Bei Bedarf sind die vorher gewaschenen Krystalle in 9 Theilen Wasser zu lösen.
- Kalium ferrocyanatum.** Kaliumferrocyanat.  
In 9 Theilen Wasser gelöst.
- **Kalium jodatum.** Kaliumjodid.  
Bei Bedarf in 9 Theilen Wasser zu lösen.
- Kalium permanganicum.** Kaliumpermanganat.  
Die volumetrische Lösung.
- Kalium sulfocyanatum.** Kaliumsulfocyanat.  
In 19 Theilen Wasser gelöst.
- Liquor Ammonii caustici.** Ammoniak.
- Liquor Ammonii sulfurati.** Schwefelammonium.
- Liquor Ferri sesquichlorati.** Eisenchloridlösung.
- **Liquor Kalii acetic.** Kaliumacetatlösung.
- Liquor Natri caustici.** Natronlauge.
- **Magnesium hydricum puliforme.** Breiförmiges Magnesiumhydrat.  
Der aus einer Lösung von 3 Theilen Magnesiumsulfat in 20 Theilen Wasser durch Natronlauge erhaltene, gut ausgewaschene und mit Wasser auf 10 Theile gebrachte Niederschlag.
- Magnesium sulfuricum.** Magnesiumsulfat.  
In 9 Theilen Wasser gelöst.
- **Natrium aceticum.** Natriumacetat.  
In 4 Theilen Wasser gelöst.

**Natrium carbonicum.** Natriumcarbonat.

In 4 Theilen Wasser gelöst.

— **Natrium metallicum.** Natriummetall.

**Natrium phosphoricum.** Natriumphosphat.

In 19 Theilen Wasser gelöst.

— **Natrium sulfurosum.** Natriumsulfit.

Bei Bedarf in 9 Theilen Wasser zu lösen.

— **Solutio Amyli.** Stärkелösung.

Bei Bedarf durch Schütteln eines Stückchens weißer Oblate mit heißem Wasser und Filtration zu bereiten.

— **Solutio Jodi.**

Die volumetrische Lösung.

**Spiritus.** Weingeist.

**Spiritus absolutus.** Absoluter Weingeist.

Von 0,795 bis 0,800 spec. Gewicht.

— **Stannum raspatum.** Zinnfeile.

— **Zincum.** Zink.

Es sei frei von Arsen.

