

Lösungen zu volumetrischen Prüfungen.

Temperatur 15°.

Acidum hydrochloricum volumetricum.

Normalsalzsäure.

146 g Salzsäure (spec. Gew. 1,124) mit Wasser zum Liter verdünnt.

1 g reinen, frisch geglühten Natriumcarbonats muß 18,8 cem dieser Säure zur Sättigung verbrauchen.

Liquor Amyli volumetricus.

Jodzinkstärkelösung.

Vier Gramm Stärke	4
Zwanzig Gramm Zinkchlorid	20
Hundert Gramm Wasser	100

werden unter Ersatz des verdampfenden Wassers gekocht, bis das Stärkemehl fast vollständig gelöst ist.

Dann werden

Zwei Gramm reinen, trockenen Zinkjodids	2
---	---

zugefetzt, die Flüssigkeit zum Liter verdünnt und filtrirt.

Farblose, nur wenig opalisirende Flüssigkeit.

Liquor Argenti nitrici volumetricus.

Zehntel-Normalsilberlösung.

17 g geschmolzenen Silbernitrats zum Liter in Wasser gelöst.

Liquor Jodi volumetricus.

Zehntel-Normaljodlösung.

Zwölf und siebenzehntel Gramm trockenen reinen Jods 12,7
 und
 Zwanzig Gramm Kaliumjodid 20
 werden zum Liter in Wasser gelöst.

Liquor Kalii bromati volumetricus.

Kaliumbromidlösung.

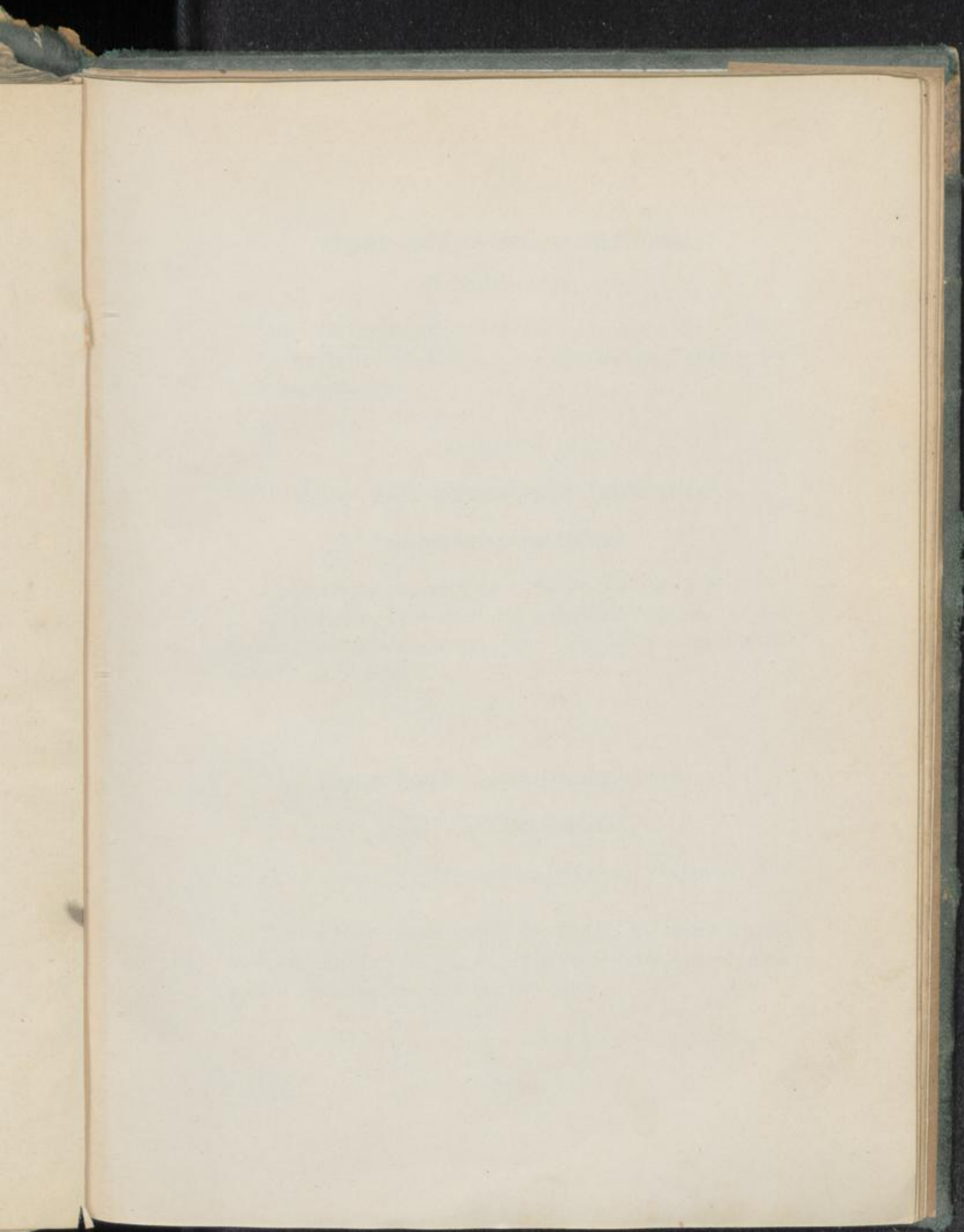
5,94 g reinen, trockenen Kaliumbromids werden zum Liter in Wasser gelöst.

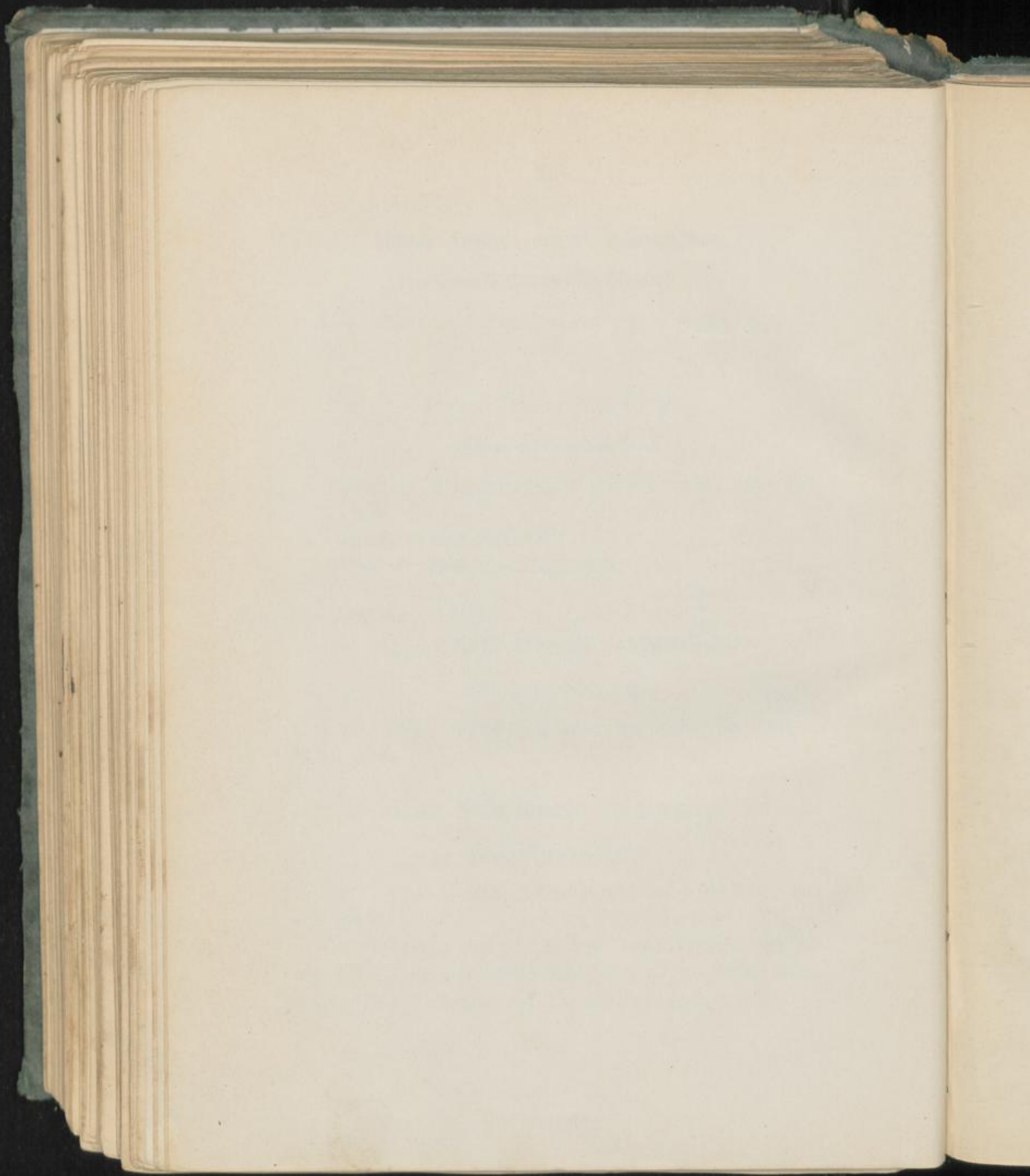
Liquor Kalii bromici volumetricus.

Kaliumbromatlösung.

1,667 g reinen, trockenen Kaliumbromats werden mit Wasser zum Liter gelöst.

Die Mischung von je 50 cem dieser beiden Lösungen entwickelt nach Zusatz von 5 cem Schwefelsäure (1,836—1,840) so viel Brom, daß 0,0469 g Carbonsäure als Tribromphenol gebunden werden.





Liquor Kalii hydrici volumetricus.**Normalkalilösung.**

Reine und kohlenstofffreie Kalilauge.

1 g Oxalsäure muß 15,9 cem der volumetrischen Kalilösung zur Sättigung verbrauchen.

Liquor Kalii permanganici volumetricus.**Kaliumpermanganatlösung.**

1 g Kaliumpermanganat wird in Wasser zum Liter gelöst.

0,1 g reinsten Eisendrahtes muß nach seiner Auflösung in verdünnter Schwefelsäure 56,2 cem dieser Lösung bis zum Eintritt der rothen Farbe verbrauchen.

Liquor Natrii chlorati volumetricus.**Zehntel-Normalkochsalzlösung.**

5,85 g reinen, trockenen Kochsalzes werden mit Wasser zum Liter gelöst.

10 cem dieser Lösung müssen nach Zusatz von einigen Tropfen Kaliumchromatlösung 10 cem der volumetrischen Silberlösung bis zum Eintritt einer schwachen Röthung verbrauchen.

Liquor Natrii thiosulfurici volumetricus.**Sehtel-Normalnatriumthiosulfatlösung.**

- 24,8 g Natriumthiosulfat werden in Wasser zum Liter gelöst.
- 0,3 g Jod müssen 23,6 cem dieser Lösung bis zur Entfärbung verbrauchen. •

Solutio Phenolphthaleini.**Phenolphthaleinlösung.**

- | | |
|--|-----|
| Ein Gramm Phenolphthalein | 1 |
| wird in | |
| Hundert Gramm verdünnten Weingeistes | 100 |
| gelöst. | |
- Die Lösung sei farblos.

Tinctura Coccionellae.**Cochinille-Tinctur.**

- | | |
|--|-----|
| Drei Gramm gepulverter Cochenille | 3 |
| Fünzig Cubikcentimeter Weingeist | 50 |
| Zweihundert Cubikcentimeter Wasser | 200 |
- werden macerirt und filtrirt.
- Die Lösung sei rothgelb. Dieser Farbstoff dient als Indicator bei der volumetrischen Bestimmung der Alkali-Carbonate.
-

