

Tabelle III.

Prüfungen auf trockenem Wege. B.

Verhalten	Die meisten Salze der Alkalien, einige der alkalischen Erden. — [Borsäure Salze und Alumen bilden sich beim Schmelzen auf. — Viele Verbindungen gehen beim Schmelzen Wasser ab (auf seine Reaction zu untersuchen). — Manche Salze (z. B. Chloralkalien, Baryumnitrat u. s. w.) deceptiren beim Erhitzen.]														
Im offenen	Die Erden, Kieselsäure, viele Silikate u. s. w.														
trocknen	Wasser, Jod, Schwefel; Ammoniak, Quecksilber-, Arsen-Verbindungen u. s. w.														
Reagens-	Gelb: ZnO (leuchtet); SnO_2 ; Sb_2O_3 . — Braun: PbO (schmelzbar); Bi_2O_3 ; chromsaure Salze. — Schwarz: HgO ; Fe_2O_3 ; organische Verbindungen (durch Abscheidung von Kohle) u. s. w.														
rohr beim Erhitzen.	<table><tr><td>schwarz</td><td>braun</td><td>roth</td><td>gelb</td><td>grün</td><td>weiss</td><td>farblos</td></tr><tr><td>$Hg, Ag, Pb, Bi, Cu, Fe, Ni, Co$</td><td>$Sn$ (Stainoverbindungen)</td><td>Sb</td><td>As, Sn (Stainverb.), Cd</td><td>Cr, Mn</td><td>Zn</td><td>Al, Erden, Alkalien</td></tr></table>	schwarz	braun	roth	gelb	grün	weiss	farblos	$Hg, Ag, Pb, Bi, Cu, Fe, Ni, Co$	Sn (Stainoverbindungen)	Sb	As, Sn (Stainverb.), Cd	Cr, Mn	Zn	Al , Erden , Alkalien
schwarz	braun	roth	gelb	grün	weiss	farblos									
$Hg, Ag, Pb, Bi, Cu, Fe, Ni, Co$	Sn (Stainoverbindungen)	Sb	As, Sn (Stainverb.), Cd	Cr, Mn	Zn	Al , Erden , Alkalien									

Die meisten Salze der Alkalien, einige der alkalischen Erden. — [Borure Salze und Alumin bilden sich beim Schmelzen auf. — Viele Verbindungen gehen beim Schmelzen Wasser ab (auf seine Reaction zu untersuchen). — Manche Salze (z. B. Chloralkalien, Natriumnitrat u. s. w.) deceptiren beim Erhitzen.]

Die Erden, Kieselsäure, viele Silikate u. s. w.

Wasser, Jod, Schwefel; Ammoniak, Quecksilber, Arsen-Verbindungen u. s. w.

Gelb: ZnO (leuchtet); SnO_2 ; Sb_2O_3 ; — Braun: PbO (schmelzbar); Bi_2O_3 ; chromsaure Salze. — Schwarz: HgO ; FeO ; organische Verbindungen (durch Abcheidung von Kohle) u. s. w.

Erhitzen.	Mit einigen Körnern Natrium-Asymulfit.
-----------	--

Es ersonnen: | Salpetersäure, chlorsäure, überchlorsäure, jodsaure, bromsaure Salze u. s. w.

	Hepar	Kinddurch- geruch	Metallkorn ¹⁾ mit Beschlag	Metallkorn ²⁾ ohne Beschlag	Beschlag ohne Metallkorn	gefärbte Schmelze
Beim Glühen	Alle	Die meisten	Metall spröde	glänzend, ductil	Zn, weiss (hässl. gelb), Cd, braunroth.	Mn: grün, Cr oder S (s. Hepar) gelb.
mit Soda oder Soda + Cyan- kalium ²⁾ im Reductionsfuss	Schwefel- verbindun- gen. (Die befeuchtete Masse schwärzt. Mauken Ag.)	Arsen- verbin- dungen.	Sb, Beschlag: weiss, plüschig. Bi, Beschlag: braungelb.	Pb, Beschlag: gelb. Ag, { weiss. Sn, { Cu, roth.		

1) Diese Prüfung bezieht sich auf Verbindungen von nicht-metallischem Ansehen. Freie Metalle können direkt, ohne die genannten Reduktionsmittel, mit dem Löhrohr behandelt werden. Sie zeigen dann selbstverständlich in Bezug auf Beschläge dieselben Erscheinungen, die hier angegeben sind.

Was Schmelzbarkeit betrifft, so sind v. d. Löhrober von den Metallen

[illegible]

(3) Die Metallchloride und ihre Eigenschaften werden am besten erkannt, wenn man die Schmelzprobe (nach der Behandlung vor dem Lötlöcher) mit Wasser, sofern sie löslich sind, versetzen bei der Verdünnung z. Th. zu Oxide, die sich an dem kalten Stängel der Kugel rasch absetzen (persönlich). Letztere, sofern sie löslich sind, versetzen bei der Verdünnung z. Th. zu Oxide, die sich an dem kalten Stängel der Kugel rasch absetzen (persönlich).

	Blauwe Masse (unverschleiert)	Große Masse	Fluoreszierende Masse	Violette Masse	Braune Masse	Große Masse
Mit $\text{Co(NO}_3)_2$ befehmet und stark geglätt gelben:	Phosphor- säure, Borsäure, Kieselsäure Alkoholen.	Thonerde, Kieselerde, Silikate, Phosphorsäure Erden.	Zinkoxyd (gelbgrün), Zinkoxyd (blaugrün), Antimonoryd (schmutzgrün).	Phosphorsäure und Arsenäure Magnesium.	Baryt.	Kalk, Strontian, Magnesium.