

Tabelle VI.

Einteilung der wichtigsten Metalle nach ihrem Verhalten zu den Gruppenreagentien.

Salzsäure fällt aus sauren *) Lösungen	Schwefelwasserstoff fällt aus angesäuerten *) Lösungen	Schwefelammonium fällt aus den mit Ammoniak und Salmiak versetzten Lösungen	Ammonium- carbonat fällt bei Gegenwart von Salmiak und Salmiak	Ammonium- phosphat fällt bei Gegenwart von Ammoniak und Salmiak	Durch specielle Reagentien werden nachgewiesen:
Chlorverbindungen: als	Schwefelverbindungen, in Schwefelammonium unlöslich:	als Schwefel- ver- bindungen:	als Oxyd- hydrate:	als Phosphate und Oxalate:	als Carbonate:
Blei, $PbCl_2$, krystallin., in heissem H_2O löslich. Silber, $AgCl$, käsig, in NH_4OH löslich. Quecksilber (oxydul), Hg_2Cl_2 , pulverig, wird durch NH_4OH schwarz.	Quecksilber, Hg_2S , { schw., HgS , { Silber, Ag_2S , schwarz. Blei, PbS , schwarz. Kupfer, CuS , schwarz. Wismuth, Bi_2S_3 , braun. Cadmium, CdS , gelb.	Nickel, NiS , Cobalt, CoS , Eisen, FeS , Mangan, MnS , bleichfarbig. Zink, ZnS , weiss.	Aluminiolum, $Al(OH)_3$, weiss, Chrom, $Cr(OH)_3$, blaugrün.	Strontium, $SrCO_3$, weiss. Calcium, $CaCO_3$, weiss.	Magnesium, $MgCO_3$, + $6H_2O$, Baryum, $BaCO_3$, weiss. Strontium, $SrCO_3$, weiss. Calcium, $CaCO_3$, weiss.
Silber- u. Quecksilberoxydul- Verbindungen werden durch HCl vollständig gelöst, u. die Chlorverbindungen vor- zuziehen mit NH_4OH durch Er- hitzen auflöst werden. Bei weil dagegen durch HCl nur unvollständig auflösen.	Prüfung sich in der wässrigen Lösung leicht reduzierbare Oxyde oder Salze. z. B. BiO_2 , BiO_3 , BiO_4 , BiO_5 , BiO_6 , BiO_7 , BiO_8 , BiO_9 , BiO_{10} , BiO_{11} , BiO_{12} , BiO_{13} , BiO_{14} , BiO_{15} , BiO_{16} , BiO_{17} , BiO_{18} , BiO_{19} , BiO_{20} , BiO_{21} , BiO_{22} , BiO_{23} , BiO_{24} , BiO_{25} , BiO_{26} , BiO_{27} , BiO_{28} , BiO_{29} , BiO_{30} , BiO_{31} , BiO_{32} , BiO_{33} , BiO_{34} , BiO_{35} , BiO_{36} , BiO_{37} , BiO_{38} , BiO_{39} , BiO_{40} , BiO_{41} , BiO_{42} , BiO_{43} , BiO_{44} , BiO_{45} , BiO_{46} , BiO_{47} , BiO_{48} , BiO_{49} , BiO_{50} , BiO_{51} , BiO_{52} , BiO_{53} , BiO_{54} , BiO_{55} , BiO_{56} , BiO_{57} , BiO_{58} , BiO_{59} , BiO_{60} , BiO_{61} , BiO_{62} , BiO_{63} , BiO_{64} , BiO_{65} , BiO_{66} , BiO_{67} , BiO_{68} , BiO_{69} , BiO_{70} , BiO_{71} , BiO_{72} , BiO_{73} , BiO_{74} , BiO_{75} , BiO_{76} , BiO_{77} , BiO_{78} , BiO_{79} , BiO_{80} , BiO_{81} , BiO_{82} , BiO_{83} , BiO_{84} , BiO_{85} , BiO_{86} , BiO_{87} , BiO_{88} , BiO_{89} , BiO_{90} , BiO_{91} , BiO_{92} , BiO_{93} , BiO_{94} , BiO_{95} , BiO_{96} , BiO_{97} , BiO_{98} , BiO_{99} , BiO_{100} , BiO_{101} , BiO_{102} , BiO_{103} , BiO_{104} , BiO_{105} , BiO_{106} , BiO_{107} , BiO_{108} , BiO_{109} , BiO_{110} , BiO_{111} , BiO_{112} , BiO_{113} , BiO_{114} , BiO_{115} , BiO_{116} , BiO_{117} , BiO_{118} , BiO_{119} , BiO_{120} , BiO_{121} , BiO_{122} , BiO_{123} , BiO_{124} , BiO_{125} , BiO_{126} , BiO_{127} , BiO_{128} , BiO_{129} , BiO_{130} , BiO_{131} , BiO_{132} , BiO_{133} , BiO_{134} , BiO_{135} , BiO_{136} , BiO_{137} , BiO_{138} , BiO_{139} , BiO_{140} , BiO_{141} , BiO_{142} , BiO_{143} , BiO_{144} , BiO_{145} , BiO_{146} , BiO_{147} , BiO_{148} , BiO_{149} , BiO_{150} , BiO_{151} , BiO_{152} , BiO_{153} , BiO_{154} , BiO_{155} , BiO_{156} , BiO_{157} , BiO_{158} , BiO_{159} , BiO_{160} , BiO_{161} , BiO_{162} , BiO_{163} , BiO_{164} , BiO_{165} , BiO_{166} , BiO_{167} , BiO_{168} , BiO_{169} , BiO_{170} , BiO_{171} , BiO				