

	HCl	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> C <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> S	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S	NH <sub>4</sub> OH	KOH	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	K <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	KI	Na(AcO)	Sel./Spec.
Ag <sup>+</sup>	++ <i>rozp. v NH<sub>4</sub>OH</i>	—	+	++	++	(+) <i>rozp. na bezb. G</i>	++	++	++	++	++ <i>ozp. v thioisranu</i>	++	<b>Cervený chroman</b> AgCl rozp. v NH <sub>4</sub> OH
Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup>	++ <i>NH<sub>4</sub>OH černá</i>	—	++	++	++	++ <i>šedá, koloidní Hg</i>	++ <i>(post. černá Hg)</i>	++	++	++	(+)	++	Sraž. Cl NH <sub>4</sub> OH černá
Pb <sup>2+</sup>	+ <i>rozp. za horka</i>	++ <i>černá s H<sub>2</sub>S</i>	+	++	++	++	(+)	+	++	++	(+)	(+)	Chlorid, jodid rozp. za horka Sírán černá pokap. H <sub>2</sub> S
Ba <sup>2+</sup>	—	++	—	—	—	—	—	++	++	++	—	—	<b>Plamen-zelená</b> Rhodizonan na papíře +HCl skvrna zčervená
Sr <sup>2+</sup>	—	+	+	—	—	—	—	++	++	+	—	—	<b>Plamen-karmínová</b> Rhodizonan na papíře +HCl skvrna zmizí
Ca <sup>2+</sup>	—	+	++	—	—	—	+	++	++	—	—	—	<b>Plamen-čihliva</b> Sraženina s (COOH) <sub>2</sub> po vysrážení kovů sulfidem
Hg <sup>2+</sup>	—	—	(+) <i>oxalátosloučeniny</i>	++	++	++ <i>(amidokompl.)</i>	++ <i>(HgO)</i>	++	++	++	(+) <i>na žlutý O<sub>2</sub>Hgl<sub>4</sub><sup>2-</sup></i>	—	Reakce s I <sup>-</sup> v přítomnosti CuI
Cu <sup>2+</sup>	—	—	(+) <i>oxalátosloučeniny</i>	++	++	(+) <i>aminokomplexy</i>	++	++	++	++	++ <i>(Cu)</i>	—	<b>Hexakvanoželeznatan</b> <i>(ruší Fe<sup>3+</sup>)</i>
Cd <sup>2+</sup>	—	—	—	++ <i>maskov. KCN</i>	++	(+) <i>rozp. na bezb. G</i>	++	++	++	+	—	—	Žlutý CdS s H <sub>2</sub> S po maskování CN
Bi <sup>3+</sup>	—	—	(+) <i>oxalátosloučeniny</i>	++	++	++	++	++	++	++	(+) <i>rozp. v nadb.</i>	++	Bismuthiol
Sb <sup>3+</sup>	—	—	—	++	(+) <i>rozp. thiokompl.</i>	++	(+) <i>antimonitany</i>	++	+	+	+	++	Oranžový sulfid
Sn <sup>2+</sup>	—	—	—	++	++	++	(+)	+	+	+	—	++	Silně redukční vlastnosti roztoku
Fe <sup>3+</sup>	—	—	—	— <i>zákal od síry</i>	++	++	++	++	++	+	—	—	<b>SCN- krvavá</b> <b>Berlínská modř</b>
Cr <sup>3+</sup>	—	—	—	—	++ <i>hydroxid-menší citl.</i>	(+) <i>rozp. v NH<sub>4</sub>OH</i>	(+)	++	+	+	—	—	<b>Oxidace H<sub>2</sub>O<sub>2</sub></b> <b>v prostř. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>
Al <sup>3+</sup>	—	—	—	—	++ <i>(hydroxid)</i>	++	(+) <i>bezbarvá</i>	+	++	+	—	—	<b>Jako hinitan v prostředi</b> <b>kys. octové s manganem</b> <b>nebo alizarinem</b>
Co <sup>2+</sup>	—	—	—	—	++ <i>(menší citlivost)</i>	(+) <i>rozp. v nadb.</i>	++ <i>post. hnědne</i>	++	++	+	—	—	S SCN <sup>-</sup> : lze vytřepat do etheru
Ni <sup>2+</sup>	—	—	—	—	++	(+) <i>rozp. v nadb.</i>	++	++	(+)	+	—	—	<b>Dimethyldioxim</b> <b>v prostř. NH<sub>4</sub>OH</b>
Mn <sup>2+</sup>	—	—	—	—	++ <i>postupně hnědne</i>	+	++ <i>(hnědne)</i>	++ <i>pleťová</i>	++	+	—	—	<b>Oxidace na MnO<sub>4</sub></b> <b>(dodržet postup!)</b>
Zn <sup>2+</sup>	—	—	—	+	++	(+) <i>aminokomplexy</i>	(+)	++	++	+	—	—	Bílý ZnS s H <sub>2</sub> S po maskování CN
Mg <sup>2+</sup>	—	—	—	—	+	+	++	++	++	—	—	—	Bílá sraženina NH <sub>4</sub> MgPO <sub>4</sub>
Na <sup>+</sup> , K <sup>+</sup>	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	<b>plamenová zk.:</b> <b>Na oranž., K fialová</b>
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	<b>Nesslerovo číř.</b> <b>v parách zalkal.vz.</b>

**Vysvětlivky:** + nedokonalé srážení ++ dokonalé srážení (+) sraženina se rozpouští v nadbytku činidla (barva původní sraženiny představuje pozadí buňky a barva vznikajícího roztoku je barevné zvýraznění textu)