

în general în verde; dar devin mai de tot albe când se deshidrată.

Aceste săruri aș o mare trăsere a se oxida la aer, și lasă a se densne și precipitat ca voașoa de sare de peroxidă de feră basik. Se compoartă în kîșlă xpmștop kă diferinți reaktivă.

Potass. — Precipitat albe verziș, nesolubil într'în prisos de reaktiv, transformîndu-se, la aer, mai întiș în hidrată verde de oxidă magnetik, și dăpă așee în hidrată de sesqui-oxidă de feră care este galben.

Sod. — Așeeș reaktiv.

Ammoniac. — Precipitat verziș, solubil într'în prisos de ammoniac. Likoșoarea esnșș la aer se xrvșș, și lasă a se densne și precipitat galben. Presenșșia chlorhydratului de ammoniac împiedikă likoșoarea a fi precipitată.

Carbonat alkalini, phosphat alkalini. — Precipitat albe înverzind la aer.

Cyanoferrură de potassium. — Precipitat albe, devenind albastre la aer dăpă mai șslă timp, și nșmaș dekăt șșbt influenșșa chlorului.

Cyanoferridă de potassium. — Precipitat albastre.

Tannin. — Nș se formă de o kam-dată precipitat; likoșoarea esnșș la aer devine albastre negrișoas.

Chlorură de aur. — Precipitat de aș metalik.

Acidă azotică. — Kolorașșie erșș, mai kă șeamă inkăzind; șșea se transformă în sare la maximum.

Acidă sulfhidrică. Nș dă precipitat; dăka acidă este enerșșik, în presenșșia acetatilor, se formă și precipitat negre de sulfură de feră.

Permanganată de potass. — Disolășșiea așșști șșri se dekoloră nșmaș dekăt, și șșea de protoxidă de feră se transformă în sare de fer în maximum.

Sulfhydrată de ammoniac. — Precipitat negre de sulfură de feră, nesolubil într'în prisos de reaktiv.