



X je měkký bílý kov s vysokou elektrickou a tepelnou vodivostí.

X1 je bílá, ve vodě dobře rozpustná látka.

X2 černo-šedá, ve vodě prakticky nerozpustná dvouprvková sloučenina prvku X. Vzácně se vyskytuje i jako minerál v přírodě.

X3 hnědo-černá dvouprvková sloučenina prvku X. Rozpustná v silných kyselinách.

X4 bílá, ve vodě téměř nerozpustná látka. Rozpouští se v roztoku amoniaku, podobně jako **X6** a na rozdíl od **X5**.

X5 žlutá, ve vodě téměř nerozpustná látka. Rozpouští se v roztocích kyanidů stejně jako **X4** a **X6**.

X6 světle žlutá, ve vodě téměř nerozpustná látka. Rozpouští se v roztocích kyanidů, stejně jako **X5** a **X4**.

X7 bílá, ve vodě velmi dobře rozpustná komplexní sloučenina prvku X.

X8 bílá, ve vodě velmi dobře rozpustná komplexní sloučenina prvku X.

X4-6 jsou světlocitlivé sloučeniny, přičemž podstupují stejnou reakci jako je **R8**.

R9, **R10** a **R12** dávají vznik stejné, komplexní, ve vodě rozpustné sloučenině.

R12 se používala při těžbě nejen kovu X. Později se od této metody kvůli toxicitě kyanidů ustoupilo.