

Obtención de Óxido Cuproso Naranja con Sulfato Ferroso como agente reductor.



2FeSO4.7H2O+	CuSO4.5H2O+	Cu(OH)2=	Cu2O+	Fe2(SO4)3+	20H2O
555.70	249.54	97.54	143.08	399.70	360.00
1945.00	873.41	341.40	500.79	1398.99	1260.03

En un tanque, provisto de agitador, disolver en 7,000 litros de agua 1950 kilos de sulfato ferroso, 875 kilos de sulfato de cobre. Agregar 345 kilos de hidróxido de cobre. Calentar. La reacción se evidenciará al variar el color de verde a naranja. Ésta termina cuando ya no hay presencia de la coloración típica azul del cobre en la solución.