

Dati		Calcoli	
0,4987	g mix	0,00253	mol KMnO_4
0,108	M KMnO_4	0,00632	mol $\text{CaC}_2\text{O}_4 = \text{mol Ca}^{2+}$
23,4	mL KMnO_4	0,809	g CaC_2O_4
0,0980	M EDTA	162,3	% CaC_2O_4
43,6	mL EDTA	0,00427	mol EDTA = mol $\text{Ca}^{2+} + \text{mol Mg}^{2+}$
128,10	MM CaC_2O_4	-0,00205	mol $\text{Mg}^{2+} = \text{mol MgSO}_4$
120,37	MM MgSO_4	-0,246	g MgSO_4
		-49,4	% MgSO_4

112,9	% totale
IMPOSSIBILE	

Dati		Calcoli	
0,4987	g mix	0,000253	mol KMnO_4
0,0108	M KMnO_4	0,000632	mol $\text{CaC}_2\text{O}_4 = \text{mol Ca}^{2+}$
23,4	mL KMnO_4	0,0809	g CaC_2O_4
0,0980	M EDTA	16,2	% CaC_2O_4
43,6	V EDTA	0,00427	mol EDTA = mol $\text{Ca}^{2+} + \text{mol Mg}^{2+}$
128,10	MM CaC_2O_4	0,00364	mol $\text{Mg}^{2+} = \text{mol MgSO}_4$
120,37	MM MgSO_4	0,438	g MgSO_4
		87,9	% MgSO_4

104,1	% totale
IMPOSSIBILE	

Dati		Calcoli	
0,4987	g mix	0,00253	eq $\text{KMnO}_4 = \text{eq CaC}_2\text{O}_4 = \text{eq Ca}^{2+}$
0,108	N KMnO_4	0,00126	mol $\text{CaC}_2\text{O}_4 = \text{mol Ca}^{2+}$
23,4	mL KMnO_4	0,162	g CaC_2O_4
0,0980	M EDTA	32,5	% CaC_2O_4
43,6	mL EDTA	0,00427	mol EDTA = mol $\text{Ca}^{2+} + \text{mol Mg}^{2+}$
128,10	MM CaC_2O_4	0,00301	mol $\text{Mg}^{2+} = \text{mol MgSO}_4$
120,37	MM MgSO_4	0,362	g MgSO_4
		72,6	% MgSO_4

105,1	% totale
IMPOSSIBILE	

Dati		Calcoli	
0,4987	g mix	0,000253	eq $\text{KMnO}_4 = \text{eq CaC}_2\text{O}_4 = \text{eq Ca}^{2+}$
0,0108	N KMnO_4	0,000126	mol $\text{CaC}_2\text{O}_4 = \text{mol Ca}^{2+}$
23,4	mL KMnO_4	0,0162	g CaC_2O_4
0,0980	M EDTA	3,25	% CaC_2O_4
43,6	mL EDTA	0,00427	mol EDTA = mol $\text{Ca}^{2+} + \text{mol Mg}^{2+}$
128,10	MM CaC_2O_4	0,00415	mol $\text{Mg}^{2+} = \text{mol MgSO}_4$
120,37	MM MgSO_4	0,499	g MgSO_4
		100,1	% MgSO_4

103,3	% totale
IMPOSSIBILE	