

Lösungen:

Fe + REDM1 stärker	{Co ²⁺ , 2Cl ⁻ } _{aq} OXM2 stärker	→	{Fe ²⁺ , 2Cl ⁻ } _{aq} OXM1 schwächer	+	Co RED2 schwächer
Cu + REDM1 schwächer	{Ni ²⁺ , SO ₄ ²⁻ } _{aq} OXM2 schwächer	geht nicht	{Cu ²⁺ , SO ₄ ²⁻ } _{aq} OXM1 stärker	+	Ni RED2 stärker
3Cu + REDM1 stärker	2{Au ³⁺ , 3Cl ⁻ } _{aq} OXM2 stärker	→	3{Cu ²⁺ , 2Cl ⁻ } _{aq} OXM1 schwächer	+	2Au RED2 schwächer
Au + REDM1 schwächer	3{Ag ⁺ , NO ₃ ⁻ } _{aq} OXM2 schwächer	geht nicht	{Au ³⁺ , 3NO ₃ ⁻ } _{aq} OXM1 stärker	+	3Ag RED2 stärker
Pb + REDM1 stärker	{Cu ²⁺ , 2Cl ⁻ } _{aq} OXM2 stärker	→	{Pb ²⁺ , 2Cl ⁻ } _{aq} OXM1 schwächer	+	Cu RED2 schwächer
Mg + REDM1 schwächer	2{Na ⁺ , Cl ⁻ } _{aq} OXM2 schwächer	geht nicht	{Mg ²⁺ , 2Cl ⁻ } _{aq} OXM1 stärker	+	2Na RED2 stärker
Mg + REDM1 stärker	{Hg ²⁺ , 2NO ₃ ⁻ } _{aq} OXM2 stärker	→	{Mg ²⁺ , 2NO ₃ ⁻ } _{aq} OXM1 schwächer	+	Hg RED2 schwächer