

Copper is less active than Zinc, that's why it can't replace from sulphate.

**Table 6.1 Activity Series of Metals in Aqueous Solution**

Li(s)	→	Li <sup>+</sup> (aq)	+	e <sup>-</sup>	Most easily oxidized
K(s)	→	K <sup>+</sup> (aq)	+	e <sup>-</sup>	
Ba(s)	→	Ba <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Sr(s)	→	Sr <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Ca(s)	→	Ca <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Na(s)	→	Na <sup>+</sup> (aq)	+	e <sup>-</sup>	
Mg(s)	→	Mg <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Al(s)	→	Al <sup>3+</sup> (aq)	+	3 e <sup>-</sup>	
Mn(s)	→	Mn <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Zn(s)	→	Zn <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Cr(s)	→	Cr <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Fe(s)	→	Fe <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Cd(s)	→	Cd <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Co(s)	→	Co <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
V(s)	→	V <sup>3+</sup> (aq)	+	3 e <sup>-</sup>	
Ni(s)	→	Ni <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Sn(s)	→	Sn <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Pb(s)	→	Pb <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
H <sub>2</sub> (g)	→	2 H <sup>+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Cu(s)	→	Cu <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Ag(s)	→	Ag <sup>+</sup> (aq)	+	e <sup>-</sup>	
Hg(l)	→	Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Pd(s)	→	Pd <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Pt(s)	→	Pt <sup>2+</sup> (aq)	+	2 e <sup>-</sup>	
Au(s)	→	Au <sup>3+</sup> (aq)	+	3 e <sup>-</sup>	Least easily oxidized