

अंकलप

18/05/22

Part (2) Electrolysis

Electrolytes	Cation	Cathode rxn	v.b	F.M	$Z = \frac{F.M}{F}$
$ZnCl_2$	Zn^{2+}	$Zn^{2+} + 2e^- \rightarrow Zn(s)$	2	$\frac{65.3}{2} \text{ g/eq}$	$\frac{65.3}{2F}$
$CuCl_2$	Cu^{2+}	$Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu(s)$	2	$\frac{63.5}{2} \text{ g/eq}$	$\frac{63.5}{2F}$
Cu_2Cl_2	Cu^+	$Cu^+ + e^- \rightarrow Cu(s)$	1	$\frac{63.5}{1} \text{ g/eq}$	$\frac{63.5}{F}$
$FeCl_2$	Fe^{2+}	$Fe^{2+} + 2e^- \rightarrow Fe(s)$	2	$\frac{56}{2} \text{ g/eq}$	$\frac{56}{2F}$
$FeBr_3$	Fe^{3+}	$Fe^{3+} + 3e^- \rightarrow Fe(s)$	3	$\frac{56}{3} \text{ g/eq}$	$\frac{56}{3F}$
$AgCl$	Ag^+	$Ag^+ + e^- \rightarrow Ag(s)$	1	$\frac{108}{1} \text{ g/eq}$	$\frac{108}{F}$

Some gas

	$N_2(g)$
v.b	2
F.M	$\frac{2}{2} \text{ g/eq}$
Z	$\frac{1}{F}$