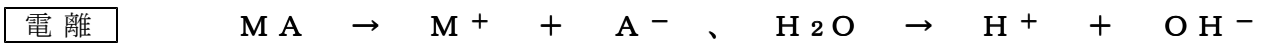


＜電気分解－化学反応式のまとめ＞



陰極

電解質が	酸	塩基	塩
$M^+ > H^+$ のとき	$2H^+ + 2e^- \rightarrow H_2$	$2H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$	
$H^+ > M^+$ のとき	$M^+ + e^- \rightarrow M$		

陽極

電解質が	塩基	酸	塩
$A^- > OH^-$ のとき	$4OH^- \rightarrow 2H_2O + O_2 + 4e^-$	$2H_2O \rightarrow O_2 + 4e^- + 4H^+$	
$OH^- > A^-$ のとき	$2A^- \rightarrow A_2 + 2e^-$		