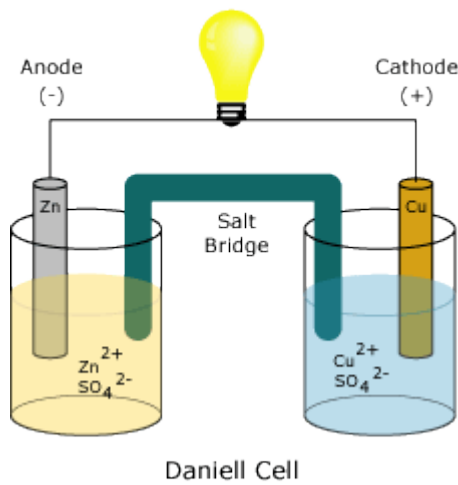


## විද්‍යුත් රසායනික කෝෂ

සම්මත ඉලෙක්ට්‍රොඩ දෙකක් ශ්‍රේණිගතව සම්බන්ධ කිරීමෙන් ලැබෙන පද්ධතිය සම්මත විද්‍යුත් රසායනික කෝෂයක් ලෙස හඳුන්වයි.

උදා : ඩැනියෙල් කෝෂය

Zn හා Cu ඉලෙක්ට්‍රොඩ සම්බන්ධ කිරීමෙන් ඩැනියෙල් කෝෂය ලබාගනී. කෝෂය සෑදීමට හවුල් වන ඉලෙක්ට්‍රොඩ අර්ධ කෝෂ ලෙස හඳුන්වයි.



## කෝෂයක් IUPAC ක්‍රමයට සටහන් කිරීම

සම්මත ඩැනියෙල් කෝෂය පහත ආකාරයට සටහන් කෙරේ.



මෙහිදී පළමුව සටහන් කරනු ලබන්නේ විද්‍යුත් රසායනික ශ්‍රේණියේ ඉහලින් පිහිටි ඉලෙක්ට්‍රොඩයයි.

Find more at: [chemistrysabras.weebly.com](http://chemistrysabras.weebly.com)  
twitter: ChemistrySabras

## කෝෂයක විද්‍යුත් ගාමක බලය (E.M.F)

කෝෂය සෑදී ඇති ඉලෙක්ට්‍රෝඩ දෙකෙහි විභව අන්තරය කෝෂයේ විද්‍යුත් ගාමක බලය ලෙස හඳුන්වයි. IUPAC ක්‍රමයට සටහන් කළ කෝෂයේ දකුණු පස ඉලෙක්ට්‍රෝඩයේ ඉලෙක්ට්‍රෝඩ විභවයෙන්, වම්පස ඉලෙක්ට්‍රෝඩයේ විභවය අඩු කිරීමෙන් කෝෂයේ විද්‍යුත් ගාමක බලය ලබාගත හැක.

$$E.M.F = E_{R.H.S} - E_{L.H.S}$$

උදා : ඩැනියෙල් කෝෂයේ විද්‍යුත් ගාමක බලය සෙවීම



ඉහත දක්වා ඇත්තේ Zn හා Cu ඉලෙක්ට්‍රෝඩ වල ඉලෙක්ට්‍රෝඩ විභවයන් වේ. කෝෂය, IUPAC ක්‍රමයට සරලව සටහන් කරන්නේ පහත පරිදි වේ.



$$\begin{aligned} E.M.F &= E_{R.H.S} - E_{L.H.S} \\ &= +0.34 - (-0.76) \\ &= 1.10 \text{ V} \end{aligned}$$

ඉහත සඳහන් කෝෂයේ Zn ඉලෙක්ට්‍රෝඩය අසල පහත ප්‍රතික්‍රියාව සිදු වේ. එනම් ඔක්සිකරණය සිදු වේ.



Cu ඉලෙක්ට්‍රෝඩය අසල පහත ප්‍රතික්‍රියාව සිදු වේ. එනම් ඔක්සිහරණය සිදුවේ.



එම නිසා ඉලෙක්ට්‍රෝන ධාරාව Zn ඉලෙක්ට්‍රෝඩයේ සිට Cu ඉලෙක්ට්‍රෝඩයට ගමන් කරයි.

මෙහිදී ඔක්සිහරණය වන Cu ඉලෙක්ට්‍රෝඩය **කැතෝඩය** ලෙසද, ඔක්සිකරණය වන Zn ඉලෙක්ට්‍රෝඩය **ඇනෝඩය** ලෙසද හඳුන්වයි.

සම්පූර්ණ කෝෂ ප්‍රතික්‍රියාව ලබා ගැනීමට ඉහත ඔක්සිකරණ හා ඔක්සිහරණ ප්‍රතික්‍රියා දෙක එකතු කරනු ලැබේ.



Find more at: [chemistrysabras.weebly.com](http://chemistrysabras.weebly.com)  
twitter: ChemistrySabras