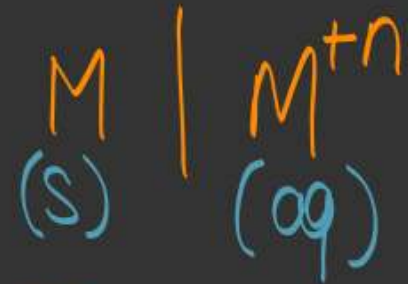


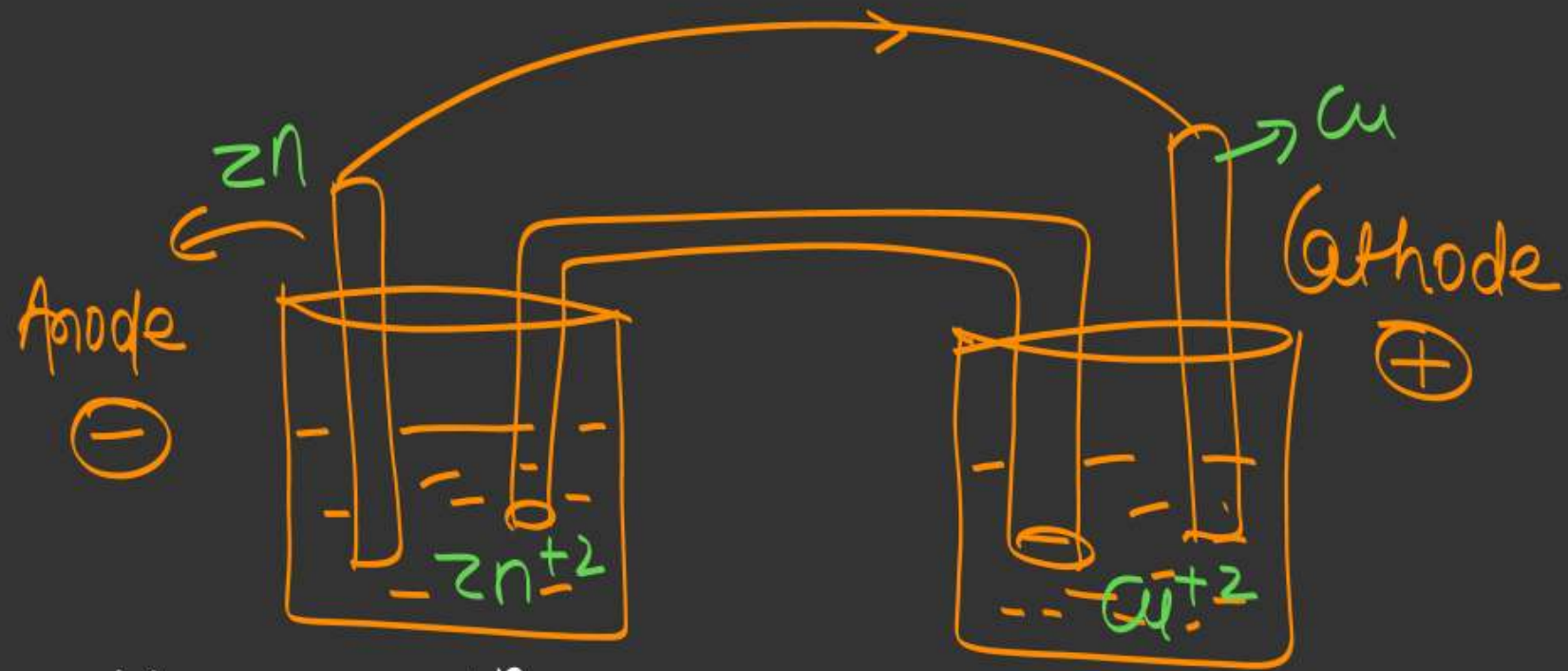
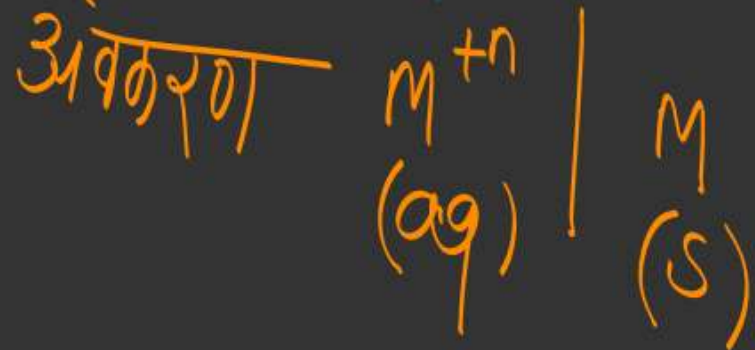
# सेल - निरूपण

→ ऐनोड की बाएँ तरफ लिखते हैं

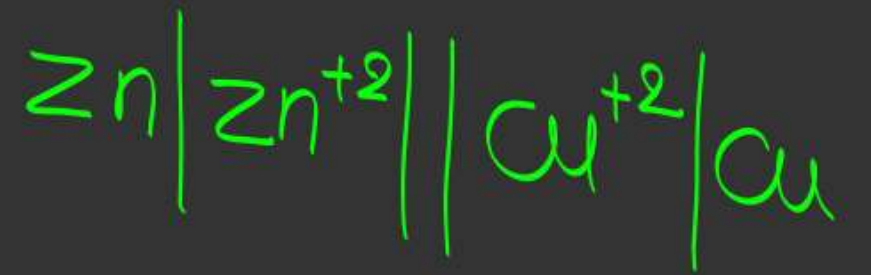


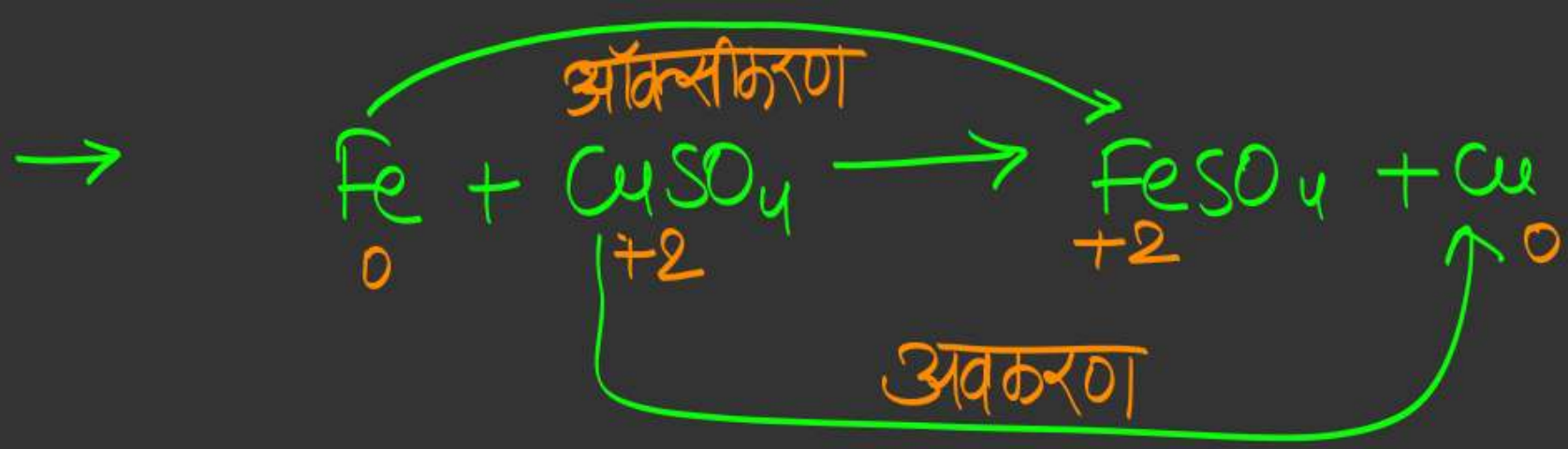
→ जैसे के लिए - Pt

→ कैथोड की दाएँ तरफ दर्शाते हैं

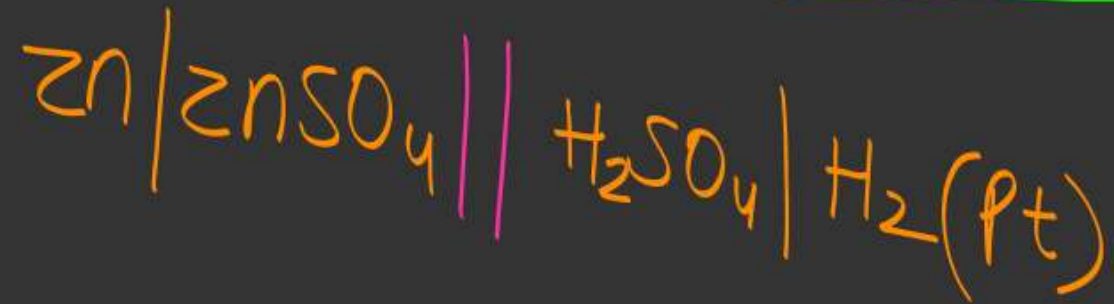
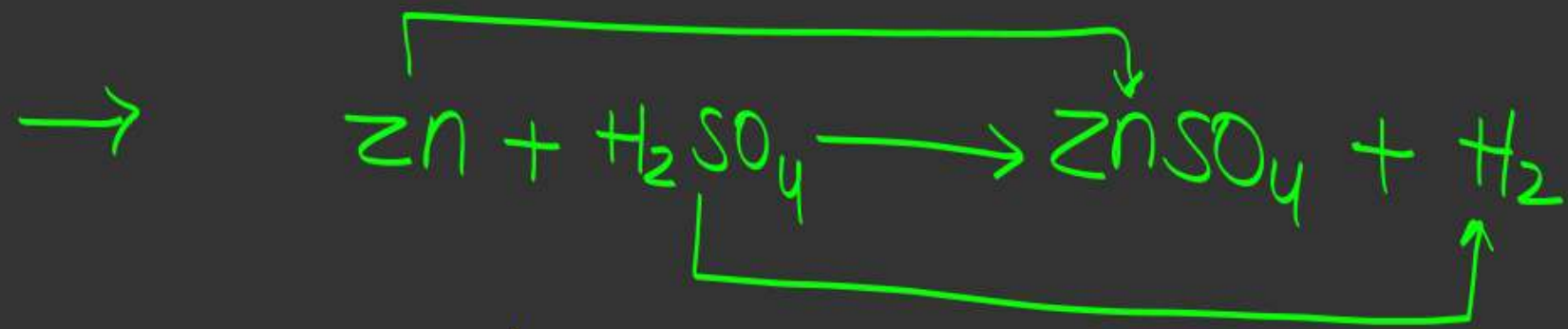


→ ऐनोड और कैथोड को || द्वारा अलग करते हैं





एनोड || कैथोड



\* इलेक्ट्रोड-विभव (EP)

ⓔ OP & RP  $E_{\text{cell}} = E_R - E_L$

\* मानक इलेक्ट्रोड-विभव (SEP)

ताप = 298K / 25°C  $E^\circ$   
 सांद्रता = 1M

\* जब ताप 298K हो और 1M सांद्रता वाले विलयन में इलेक्ट्रोड रखा गया हो, तब जो इलेक्ट्रोड विभव का मान होगा वही मानक इलेक्ट्रोड विभव कहलाता है।

\* नर्नस्ट का समीकरण

$$E = E^{\circ} - \frac{2.303 RT}{nF} \log K$$

जहाँ

$E$  = इलेक्ट्रोड विभव

$E^{\circ}$  = मानक इलेक्ट्रोड विभव

$R$  = गैस नियतांक

$T$  = ताप

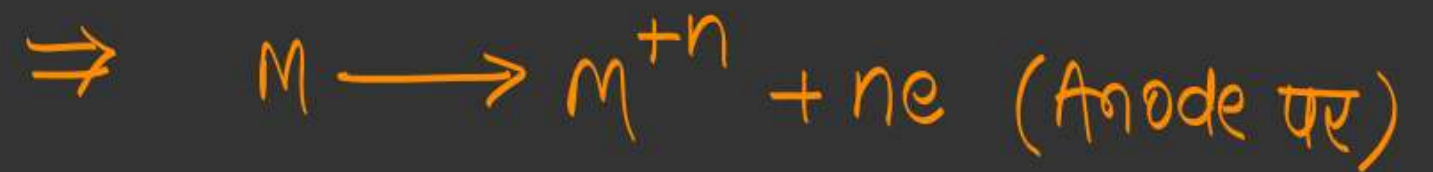
$n$  = त्याग/ग्रहण इलेक्ट्रॉनों सं०

$F$  = फि.

$K$  = साम्य-स्थिरांक



$$K = \frac{[C]^c [D]^d}{[A]^a [B]^b}$$



$$K = \frac{[M^{+n}] [e]^n}{[M]}$$

$$K = \frac{[M]}{[M^{+n}]}$$

$$E = E^{\circ} - \frac{2.303 RT}{nF} \log [M^{+n}]$$