Tuliskan reaksi yang terjadi pada katoda dan anoda jika :

1. larutan $NaNO_3$ direksikan dengan menggunakan elektroda C,

Katoda :

Anoda : $A : 2H_2O \rightarrow 4H^+ + 4e^- + O_2$

2. larutan $CuSO_4$ direksikan dengan menggunakan elektroda Cu

Katoda :

Anoda :

3. larutan $Cu(NO_3)_2$ direksikan dengan menggunakan elektroda C,

Katoda :

Anoda :

4. larutan K_2SO_4 direksikan dengan menggunakan elektrode alumunium

Katoda : $K : 2H_2O + 2e^- \rightarrow 2OH^- + H_2$

Anoda :

LIVEWORKSHEETS

K : $2H_2O + 2e^- \rightarrow 2OH^- + H_2$

K : $Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu$

A : $Cu \rightarrow Cu^{2+} + 2e +$

K : $Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu$

A : $2H_2O \rightarrow 4H^+ + 4e^- + O_2$

Anoda : $Al \rightarrow Al^{3+} + 3e$

LIVEWORKSHEETS