

Penyusun : Qiftiatus Sya'idah

Modul Latihan Kimia kelas XII

# SEL ELEKTROLISIS

Nama :

Kelas :





## Latihan Soal

### Contoh

Tuliskan reaksi elektrolisis larutan NaCl (dengan elektroda inert)

|                                                                                    |                                                                                                                                                 |
|------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| $\text{NaCl (aq)} \rightarrow \text{Na}^+ \text{ (aq)} + \text{Cl}^- \text{ (aq)}$ |                                                                                                                                                 |
| Katoda                                                                             | $2 \text{H}_2\text{O(l)} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 \text{ (g)} + 2 \text{OH}^- \text{ (aq)}$                                         |
| Anoda                                                                              | $2\text{Cl}^- \text{ (aq)} \rightarrow \text{Cl}_2 \text{ (g)} + 2\text{e}^-$                                                                   |
| Sel                                                                                | $2 \text{H}_2\text{O(l)} + 2\text{Cl}^- \text{ (aq)} \rightarrow \text{H}_2 \text{ (g)} + 2 \text{OH}^- \text{ (aq)} + \text{Cl}_2 \text{ (g)}$ |



Tuliskan reaksi elektrolisis berikut dengan elektrode inert (grafit)

#### 1. Larutan $\text{MgCl}_2$

|        |  |
|--------|--|
|        |  |
| Katoda |  |
| Anoda  |  |
| Sel    |  |

#### 2. Larutan $\text{H}_2\text{SO}_4$

|        |  |
|--------|--|
|        |  |
| Katoda |  |
| Anoda  |  |
| Sel    |  |





## Latihan Soal

Petunjuk : Isi jawaban pada kotak yang disediakan!

1. Tuliskan reaksi elektrolisis larutan  $\text{CuSO}_4$  dengan elektrode Fe di katode dan elektrode Cu di anoda

Jawab :

2. Tuliskan reaksi elektrolisis larutan perak nitrat dengan elektrode besi di anode dan elektrode perak di katode

Jawab :

3. Tuliskan reaksi elektrolisis larutan  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  dengan elektroda inert

Jawab :

