

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 MgCl_2

Katoda	
Anoda	
Sel	

2. Larutan H_2SO_4

Katoda	
Anoda	
Sel	





Latihan Soal

Petunjuk : Isi jawaban pada kotak yang disediakan!

1. Tuliskan reaksi elektrolisis larutan 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 Na_2SO_4 dengan elektroda inert

Jawab :

