

Proses Elektrolisis : Faktor Kepekatan Elektrolit

Nota:

- 1 Tentukan elektrolit sama ada pekat atau cair, $0.0001 \text{ mol dm}^{-3}$ dikira **cair** dan 1.0 mol dm^{-3} dikira **pekat**
- 2 Pemilihan ion seperti ion klorida, ion bromida sahaja terlibat dalam faktor kepekatan elektrolit ini
- 3 Hasil di bawah **sahaja berbeza namun hasil di katod adalah sama** memandangkan pemilihan ion untuk dinyahcas di katod masih melihat kedudukan ion paling bawah dalam Siri Elektrokimia iaitu ion yang mudah untuk dinyahcas



Pemilihan ion di anod dan di katod

Ion natrium

Ion klorida

Ion hidrogen

Ion hidroksida

Ion-ion yang bergerak ke anod	Ion-ion yang bergerak ke katod
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

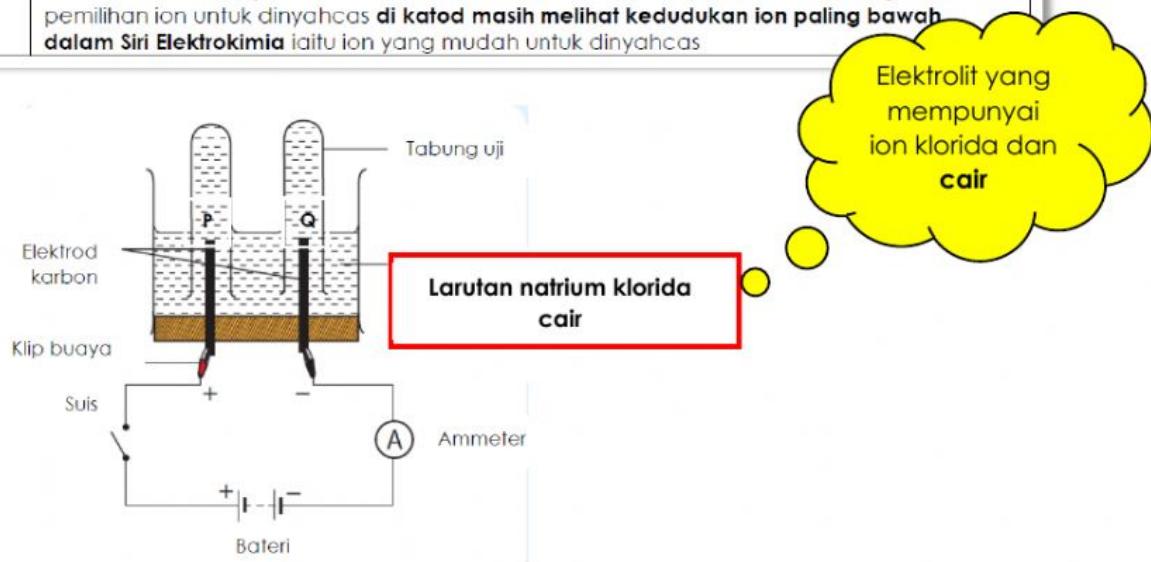
Ion-ion yang dinyahcaskan di anod dan di katod

Ion yang dinyahcas/dipilih di anod	Ion yang dinyahcas/dipilih di katod
Pilih ion yang berada di atas dalam Siri Elektrokimia	Pilih ion yang berada di bawah dalam Siri Elektrokimia
<input type="checkbox"/> Ion natrium <input type="checkbox"/> Ion klorida <input type="checkbox"/> Ion hidrogen <input type="checkbox"/> Ion hidroksida	<input type="checkbox"/> Ion natrium <input type="checkbox"/> Ion klorida <input type="checkbox"/> Ion hidrogen <input type="checkbox"/> Ion hidroksida

Proses Elektrolisis : Jika larutan digunakan ialah cair, rujuk faktor kedudukan ion dalam SEK

Nota:

- 1 Tentukan elektrolit sama ada pekat atau cair, $0.0001 \text{ mol dm}^{-3}$ dikira **cair** dan 1.0 mol dm^{-3} dikira **pekat**
- 2 Pemilihan ion seperti ion klorida, ion bromida sahaja terlibat dalam faktor kepekatan elektrolit ini
- 3 Hasil di bawah **sahaja berbeza namun hasil di katod adalah sama** memandangkan pemilihan ion untuk dinyahcas di katod masih melihat **kedudukan ion paling bawah dalam Siri Elektrokimia** iaitu ion yang mudah untuk dinyahcas



Pemilihan ion di anod dan di katod

Ion natrium

Ion klorida

Ion hidrogen

Ion hidroksida

Ion-ion yang bergerak ke anod	Ion-ion yang bergerak ke katod
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

Ion-ion yang dinyahcaskan di anod dan di katod

Ion yang dinyahcaskan/dipilih di anod	Ion yang dinyahcaskan/dipilih di katod																
Pilih ion yang berada di bawah dalam Siri Elektrokimia	Pilih ion yang berada di bawah dalam Siri Elektrokimia																
<table border="1"> <tr><td></td><td>Ion natrium</td></tr> <tr><td></td><td>Ion klorida</td></tr> <tr><td></td><td>Ion hidrogen</td></tr> <tr><td></td><td>Ion hidroksida</td></tr> </table>		Ion natrium		Ion klorida		Ion hidrogen		Ion hidroksida	<table border="1"> <tr><td></td><td>Ion natrium</td></tr> <tr><td></td><td>Ion klorida</td></tr> <tr><td></td><td>Ion hidrogen</td></tr> <tr><td></td><td>Ion hidroksida</td></tr> </table>		Ion natrium		Ion klorida		Ion hidrogen		Ion hidroksida
	Ion natrium																
	Ion klorida																
	Ion hidrogen																
	Ion hidroksida																
	Ion natrium																
	Ion klorida																
	Ion hidrogen																
	Ion hidroksida																

Proses Elektrolisis : Faktor Kepekatan Elektrolit

Nota:

- 1 Tentukan elektrolit sama ada pekat atau cair, $0.0001 \text{ mol dm}^{-3}$ dikira **cair** dan 1.0 mol dm^{-3} dikira **pekat**
- 2 Pemilihan ion seperti ion klorida, ion bromida sahaja terlibat dalam faktor kepekatan elektrolit ini
- 3 Hasil di bawah **sahaja berbeza namun hasil di katod adalah sama** memandangkan pemilihan ion untuk dinyahcas di katod masih melihat kedudukan ion paling bawah dalam Siri Elektrokimia iaitu ion yang mudah untuk dinyahcas



Pemilihan ion di anod dan di katod

Ion natrium

Ion bromida

Ion hidrogen

Ion hidroksida

Ion-ion yang bergerak ke anod	Ion-ion yang bergerak ke katod
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

Ion-ion yang dinyahcaskan di anod dan di katod

Ion yang dinyahcaskan/dipilih di anod	Ion yang dinyahcaskan/dipilih di katod
Pilih ion yang berada di atas dalam Siri Elektrokimia	Pilih ion yang berada di bawah dalam Siri Elektrokimia
<input type="checkbox"/> Ion natrium <input type="checkbox"/> Ion bromida <input type="checkbox"/> Ion hidrogen <input type="checkbox"/> Ion hidroksida	<input type="checkbox"/> Ion natrium <input type="checkbox"/> Ion bromida <input type="checkbox"/> Ion hidrogen <input type="checkbox"/> Ion hidroksida

Cikgu Abadi

Proses Elektrolisis : Jika larutan digunakan ialah cair, rujuk faktor kedudukan ion dalam SEK

Nota:

- 1 Tentukan elektrolit sama ada pekat atau cair, $0.0001 \text{ mol dm}^{-3}$ dikira **cair** dan 1.0 mol dm^{-3} dikira **pekat**
- 2 Pemilihan ion seperti ion klorida, ion bromida sahaja terlibat dalam faktor kepekatan elektrolit ini
- 3 Hasil di bawah **sahaja berbeza namun hasil di katod adalah sama** memandangkan pemilihan ion untuk dinyahcas di katod masih melihat **kedudukan ion paling bawah dalam Siri Elektrokimia** iaitu ion yang mudah untuk dinyahcas



Pemilihan ion di anod dan di katod

Ion natrium

Ion bromida

Ion hidrogen

Ion hidroksida

Ion-ion yang bergerak ke anod	Ion-ion yang bergerak ke katod
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

Ion-ion yang dinyahcaskan di anod dan di katod

Ion yang dinyahcaskan/dipilih di anod	Ion yang dinyahcaskan/dipilih di katod																
Pilih ion yang berada di bawah dalam Siri Elektrokimia	Pilih ion yang berada di bawah dalam Siri Elektrokimia																
<table border="1"> <tr><td></td><td>Ion natrium</td></tr> <tr><td></td><td>Ion bromida</td></tr> <tr><td></td><td>Ion hidrogen</td></tr> <tr><td></td><td>Ion hidroksida</td></tr> </table>		Ion natrium		Ion bromida		Ion hidrogen		Ion hidroksida	<table border="1"> <tr><td></td><td>Ion natrium</td></tr> <tr><td></td><td>Ion bromida</td></tr> <tr><td></td><td>Ion hidrogen</td></tr> <tr><td></td><td>Ion hidroksida</td></tr> </table>		Ion natrium		Ion bromida		Ion hidrogen		Ion hidroksida
	Ion natrium																
	Ion bromida																
	Ion hidrogen																
	Ion hidroksida																
	Ion natrium																
	Ion bromida																
	Ion hidrogen																
	Ion hidroksida																

Pemerhatian dan Hasil yang berlaku di anod atau di katod

<u>Ion yang dipilih</u>	<u>Pemerhatian</u>			<u>Inferens/Hasil</u>
Ion hidrogen di katod		Gelembung gas tidak berwarna terhasil Gelembung gas berwarna kuning-kehijauan terhasil Enapan perang terbentuk		Gas hidrogen terbebas Gas klorin terbebas Gas oksigen terbebas Logam kuprum terbentuk
Ion hidroksida di anod		Gelembung gas tidak berwarna terhasil Gelembung gas berwarna kuning-kehijauan terhasil Enapan perang terbentuk		Gas hidrogen terbebas Gas klorin terbebas Gas oksigen terbebas Logam kuprum terbentuk
Ion klorida di anod		Gelembung gas tidak berwarna terhasil Gelembung gas berwarna kuning-kehijauan terhasil Enapan perang terbentuk		Gas hidrogen terbebas Gas klorin terbebas Gas oksigen terbebas Logam kuprum terbentuk
Ion kuprum di katod		Gelembung gas tidak berwarna terhasil Gelembung gas berwarna kuning-kehijauan terhasil Enapan perang terbentuk		Gas hidrogen terbebas Gas klorin terbebas Gas oksigen terbebas Logam kuprum terbentuk
Ion argentum di katod		Gelembung gas tidak berwarna terhasil Gelembung gas berwarna kuning-kehijauan terhasil Pepejal kelabu terbentuk		Gas hidrogen terbebas Gas klorin terbebas Logam argentum terbentuk
Ion bromida di anod		Gelembung gas tidak berwarna terhasil Larutan perang terbentuk Enapan perang terbentuk		Gas hidrogen terbebas Gas bromin terbebas Logam argentum terbentuk