Sel Elektrolisis

Nama:

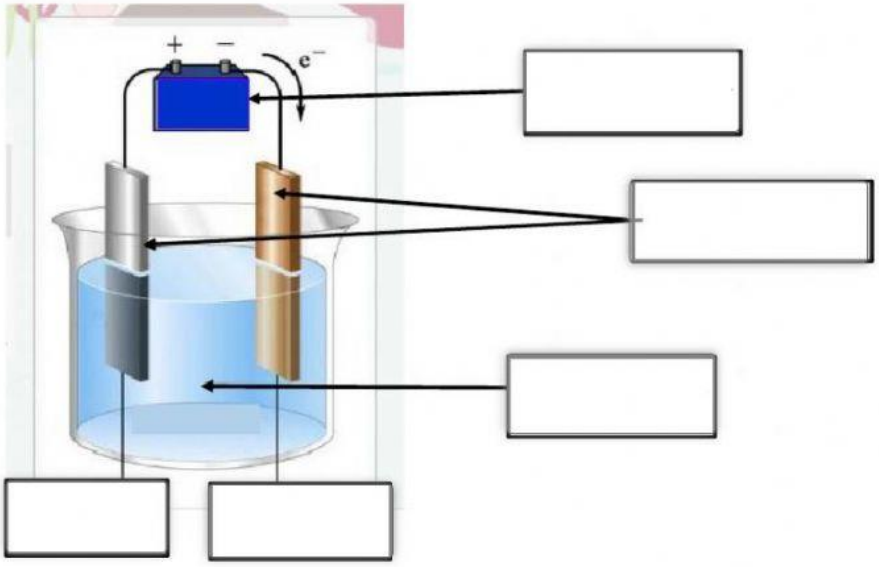
Kelas:

Tujuan:
Peserta didik dapat menentukan bagian dari sel elektrolisisi serta dapat menentukan reaksi yang terjadi di anoda dan di anoda

Petunjuk:
1. Simak video di bawah ini untuk menjawab soal nomor 2 sampai 5

2. Tarik kata di bawah ini dan letakkan pada kotak yang ada di gambar dengan benar !

Elektroda | Katoda | Anoda | Sel Kering | Elektrolit



© 2021 Erpina Indrawati

LIVEWORKSHEETS

3. Hubungkan dengan tanda panah pada nama istilah dan arti yang sesuai dalam sel elektrolisis !

Katoda	☐	☐ **Mengubah listrik menjadi rekasi kimia**
Anoda	☐	☐ **Ion yang bermuatan negatif**
Kation	☐	☐ **Ion yang bermuatan positif**
Anion	☐	☐ **Kutub positif (+) dalam sel elektrolisis**
Sel Elektrolisis	☐	☐ **Kutub negatif (-) dalam sel elektrolisis**
		☐ **Mengubah reaksi kimia menjadi listrik**

4. Jika larutan $MgCl_2$ di elektrolisis dengan menggunakan elektroda karbon (C), maka rekasi yang terjadi di anoda adalah . . .

   a. **$Mg^{2+} + 2\ e^- \rightarrow Mg$**
   b. **$2\ H_2O \rightarrow 4\ H^+ + 4\ e^- + O_2$**
   c. **$2\ Cl^- \rightarrow Cl_2 + 2\ e^-$**
   d. **$2\ H_2O + 2\ e^- \rightarrow 2\ OH^- + H_2$**

5. Jika larutan $MgCl_2$ di elektrolisis dengan menggunakan elektroda karbon (C), maka rekasi yang terjadi di katoda adalah . . .

   a. **$Mg^{2+} + 2\ e^- \rightarrow Mg$**
   b. **$2\ H_2O \rightarrow 4\ H^+ + 4\ e^- + O_2$**
   c. **$2\ Cl^- \rightarrow Cl_2 + 2\ e^-$**
   d. **$2\ H_2O + 2\ e^- \rightarrow 2\ OH^- + H_2$**

© 2021 Erpina Indrawati

LIVEWORKSHEETS