

## Sel Elektrolisis



Nama:



Kelas:

**Tujuan:**

Peserta didik dapat menentukan bagian dari sel elektrolisis serta dapat menentukan reaksi yang terjadi di anoda dan di katoda

**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 !

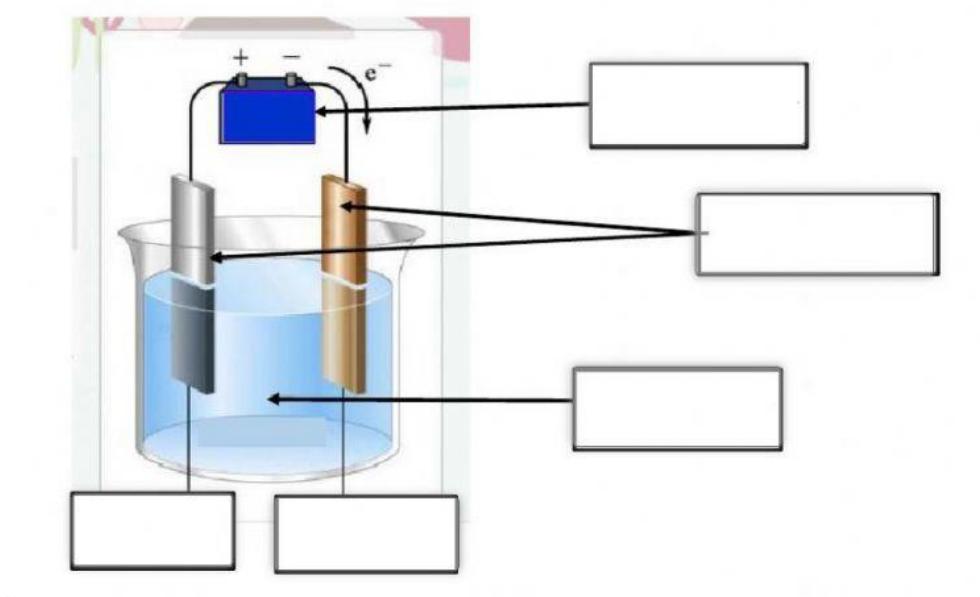
Elektroda

Katoda

Anoda

Sel Kering

Elektrolit



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

Katoda	<input type="checkbox"/>	Mengubah listrik menjadi reaksi kimia
Anoda	<input type="checkbox"/>	Ion yang bermuatan negatif
Kation	<input type="checkbox"/>	Ion yang bermuatan positif
Anion	<input type="checkbox"/>	Kutub positif (+) dalam sel elektrolisis
Sel Elektrolisis	<input type="checkbox"/>	Kutub negatif (-) dalam sel elektrolisis
		Mengubah reaksi kimia menjadi listrik

4. Jika larutan  $\text{MgCl}_2$  di elektrolisis dengan menggunakan elektroda karbon (C), maka reaksi yang terjadi di anoda adalah ...

- a.  $\text{Mg}^{2+} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Mg}$
- b.  $2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 4 \text{H}^+ + 4 \text{e}^- + \text{O}_2$
- c.  $2 \text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2 \text{e}^-$
- d.  $2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{e}^- \rightarrow 2 \text{OH}^- + \text{H}_2$

5. Jika larutan  $\text{MgCl}_2$  di elektrolisis dengan menggunakan elektroda karbon (C), maka reaksi yang terjadi di katoda adalah ...

- a.  $\text{Mg}^{2+} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Mg}$
- b.  $2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 4 \text{H}^+ + 4 \text{e}^- + \text{O}_2$
- c.  $2 \text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2 \text{e}^-$
- d.  $2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{e}^- \rightarrow 2 \text{OH}^- + \text{H}_2$