



**LKS KIMIA**  
**SEL ELEKTROLISIS**

**NAMA :**

**KELAS :**

**PASANGKAN PERNYATAAN-PERNYATAAN DIBAWAH INI**

ANODA

zat yang dapat menghantarkan listrik

KATODA

Sumber listrik yang menyuplai arus  
searah (dc)

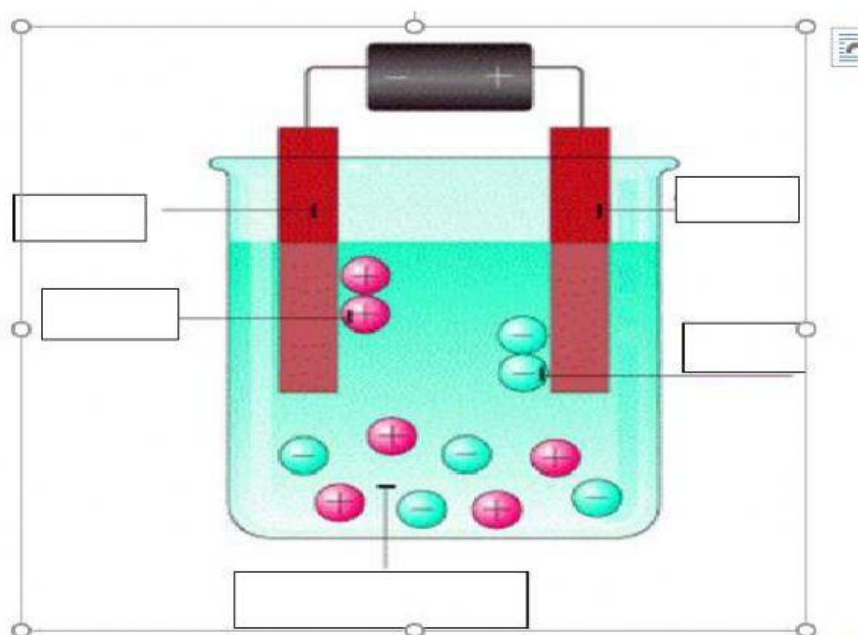
ELEKTROLIT

elektrode tempat terjadinya reaksi  
oksidasi

BATERAI/  
AKUMULATOR

elektrode tempat terjadinya reaksi  
reduksi

**LENGGAPI GAMBAR DIBAWAH INI**



Pada elektrolisis cairan  $\text{MgCl}_2$ , pada katode dan anode berturut dibebaskan ...

- a.  $\text{H}_2$  dan  $\text{Cl}_2$
- b.  $\text{H}_2$  dan  $\text{O}_2$
- c.  $\text{Mg}$  dan  $\text{Cl}_2$
- d.  $\text{Mg}$  dan  $\text{H}_2$
- e.  $\text{Mg}$  dan  $\text{O}_2$

Pada elektrolisis cairan natrium klorida, pada katode dan anode berturut-turut dibebaskan ...

- a.  $\text{H}_2$  dan  $\text{Cl}_2$
- b.  $\text{H}_2$  dan  $\text{O}_2$
- c.  $\text{Na}$  dan  $\text{Cl}_2$
- d.  $\text{Na}$  dan  $\text{H}_2$
- e.  $\text{Na}$  dan  $\text{O}_2$