



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)

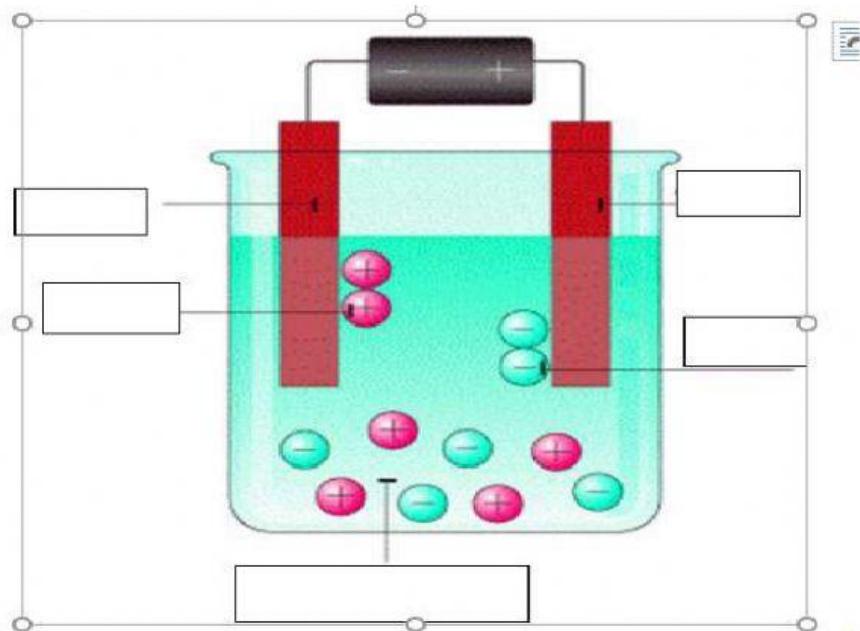
ELEKTROLIT

elektrode tempat terjadinya reaksi
oksidasi

BATERAI/
AKUMULATOR

elektrode tempat terjadinya reaksi
reduksi

LENGKAPI GAMBAR DIBAWAH INI



Pada elektrolisis cairan $MgCl_2$, pada katode dan anode berturut dibebaskan ...

- a. H_2 dan Cl_2
- b. H_2 dan O_2
- c. Mg dan Cl_2
- d. Mg dan H_2
- e. Mg dan O_2

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

- a. H_2 dan Cl_2
- b. H_2 dan O_2
- c. Na dan Cl_2
- d. Na dan H_2
- e. Na dan O_2