LKS KIMIA

SEL ELEKTROLISIS

NAMA :

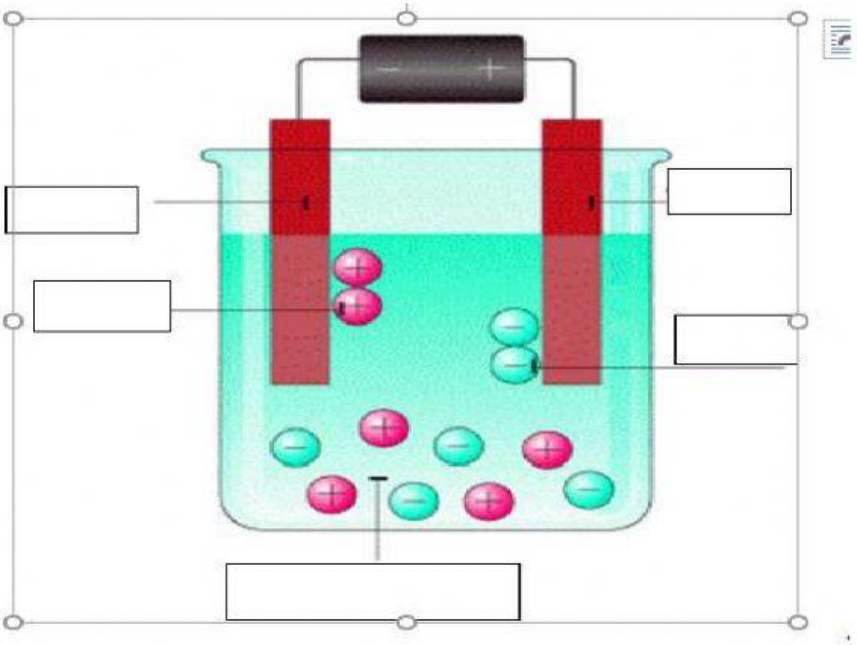
KELAS :

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

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS