

**LEMBAR KERJA
PESERTA DIDIK (LKPD)**

NAMA :
KELAS :

SEL ELEKTROLISIS

TUJUAN PEMBELAJARAN

Setelah mengikuti kegiatan pembelajaran ini, diharapkan peserta didik dapat:

1. Menjelaskan konsep sel elektrolisis
2. Menjelaskan reaksi oksidasi-reduksi dalam sel elektrolisis.
3. Menuliskan reaksi yang terjadi pada katoda dan anoda suatu larutan atau leburan dengan elektroda inert dan elektroda aktif

IDENTIFIKASI MASALAH

Perhatikan penjelasan materi dengan mengklik video di bawah ini

SOAL

Setelah kalian memperhatikan penjelasan materi lewat tangan video di atas, jawab pertanyaan di bawah ini

- a. Pada sel elektrolisis terdapat dua elektroda yakni kutub positif (+) sebagai..... tempat terjadinya reaksi.....kutub negatif (-) sebagai.....tempat terjadinya reaksi.....
- b. Pada elektrolisis larutan elektrolit (elektroda C) yang mengalami reaksi di anoda adalah sedangkan di katoda yang mengalami reaksi adalah.....
- c. Pada elektrolisis leburan elektrolit (elektroda C) yang mengalami reaksi di anoda adalah sedangkan di katoda yang mengalami reaksi adalah.....
- d. Pada elektrolisis larutan elektrolit (elektroda Fe) yang mengalami reaksi di anoda adalah sedangkan di katoda yang mengalami reaksi adalah.....
- e. Pada elektrolisis leburan elektrolit (elektroda Fe) yang mengalami reaksi di anoda adalah sedangkan di katoda yang mengalami reaksi adalah.....
- f. Larutan NaCl jika dielektrolisis dengan menggunakan elektroda C
reaksi di anoda.....
reaksi di katoda.....

- g. Larutan CuSO_4 jika dielektolisis dengan menggunakan elektroda C
reaksi di anoda.....
reaksi di katoda.....
- h. Larutan NaCl jika dielektolisis dengan menggunakan elektroda Fe
reaksi di anoda.....
reaksi di katoda.....
- i. Larutan CuSO_4 jika dielektolisis dengan menggunakan elektroda Fe
reaksi di anoda.....
reaksi di katoda.....
- j. Larutan NaCl jika dielektolisis dengan menggunakan elektroda Fe
reaksi di anoda.....
reaksi di katoda.....