

LKPD KIMIA: Sel Volta, Redoks, dan Korosi

Identitas

Nama:

Kelas:

Tanggal:

Kelompok:

Tujuan Pembelajaran

- 1 Menjelaskan konsep oksidasi dan reduksi.
- 2 Mengidentifikasi reaksi redoks.
- 3 Menjelaskan prinsip kerja sel volta.
- 4 Menentukan anoda dan katoda.
- 5 Menjelaskan korosi dan pencegahannya.

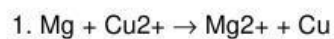
Dasar Teori

Reaksi Redoks: Oksidasi adalah pelepasan elektron, reduksi adalah penerimaan elektron.

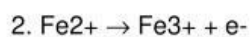
Sel Volta: Mengubah energi kimia menjadi listrik.

Korosi: Kerusakan logam akibat reaksi dengan lingkungan.

Kegiatan 1: Redoks



Oksidasi: Reduksi:



Oksidasi/Reduksi:



Oksidasi/Reduksi:

Kegiatan 2: Sel Volta



Anoda:

Katoda:

Arah elektron:

Kegiatan 3: Korosi

Jelaskan proses korosi dan cara pencegahannya:

Latihan Soal

- 1 Reaksi oksidasi adalah...
- 2 Elektron mengalir dari...
- 3 Korosi menghasilkan...

Kesimpulan

.....