SOAL PILIHAN BERGANDA

1. Pada sel volta, perubahan energi yang terjadi adalah ...

A. energi kimia menjadi energi listrik

B. energi listrik menjadi energi kimia

C. energi panas menjadi energi kimia

D. energi panas menjadi energi Listrik

E. energi Listrik menjadi energi panas

2. Pada sel volta, aliran elektron terjadi dari ...

A. katoda ke anoda

B. anoda ke katoda

C. larutan elektrolit ke katoda

D. larutan elektrolit ke anoda

E. jembatan garam

3. Potensial sel standar (E° sel) dari reaksi antara Zn dan Cu adalah 1,10 V. Jika potensial elektroda Zn adalah -0,76 V, maka potensial elektroda Cu adalah ...

A. -1,86 V

B. -0,34 V

C. 0,34 V

D. 1,10 V

E. 1,86 V

SOAL ESSAY

1. Jelaskan proses kerja sel volta dalam mengubah energi kimia menjadi energi listrik. 1Berikan penjelasan dengan contoh sel volta sederhana, seperti sel Daniell yang menggunakan elektroda Zn dan Cu.

2. Dalam sel volta, reaksi oksidasi dan reduksi terjadi di elektroda yang berbeda. Jelaskan perbedaan antara anoda dan katoda pada sel volta, termasuk jenis reaksi dan arus elektron yang terjadi pada masing-masing elektroda.

SOAL BENAR SALAH

Berilah tanda centang pada kolom benar atau salah

LIVEWORKSHEETS

Pernyataan	Benar	Salah
Jembatan garam berfungsi untuk menjaga keseimbangan muatan dalam larutan elektrolit pada sel volta.		

LIVEWORKSHEETS