

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

LARUTAN ELEKTROLIT DAN NON ELEKTROLIT

OLEH:

SEFTY ANGGRAENI, ST

NAMA :

KELAS :

PETUNJUK PENGISIAN LKPD

Lembar Kerja Peserta Didik ini terdiri dari 5 tipe soal

1. Soal Pilihan Ganda : klik option jawaban yang kamu anggap benar
2. Soal Isian Singkat : langsung ketikkan jawabannya di kotak yang sudah tersedia
3. Soal Menjodohkan : Tarik garis dari kiri ke kanan sesuai pasangan jawaban yang benar
4. Soal Benar Salah : klik pada kotak yang tersedia disamping kiri kata benar atau salah
5. Soal Dragand Drop : Tarik option jawaban lalu letakkan pada bagian paragraph yang kosong

SOAL PILIHAN GANDA

1. Senyawa berikut yang termasuk larutan elektrolit kuat adalah

- A. fruktosa (aq)
- B. gula (aq)
- C. garam dapur (aq)
- D. urea (aq)
- E. glukosa (aq)

2. Senyawa berikut yang tidak dapat menghantarkan arus listrik adalah

- A. CH_3COOH dan KBr
- B. NaOH dan MgCl_2
- C. HCl dan H_2SO_4
- D. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ dan $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
- E. HCN dan H_2S

3. Jika dilakukan pengujian larutan elektrolit, larutan yang tidak menyebabkan lampu menyala adalah

- A. NaOH (aq)
- B. NaBr (aq)
- C. H₂SO₄ (aq)
- D. C₆H₁₂O₆ (aq)
- E. HNO₃ (aq)

4. Senyawa berikut yang tidak dapat menghantarkan arus listrik adalah

- A. NaCl (l)
- B. NaCl (s)
- C. KBr(aq)
- D. KCl (aq)
- E. KCl (l)

SOALISIAN SINGKAT

01

Jenis larutan yang zat terlarutnya mengalami ionisasi Sebagian termasuk larutan

02

Larutan yang dapat menghantarkan arus listrik disebut

03

HCl dan HBr termasuk jenis larutan elektrolit

04

Peristiwa terurainya molekul senyawa kovalen menjadi ion-ion disebut

SOALMENJODOHKAN

Berdasarkan reaksi ionisasi suatu zat, ada zat yang terionisasi sempurna, terionisasi sebagian, dan tidak terionisasi sama sekali. Kemampuan ionisasi zat ini dapat dikaitkan dengan kemampuan suatu larutan dalam menghantarkan arus listrik. Jika diberikan beberapa contoh larutan seperti, alkohol, asam klorida, dan asam sianida. Jodohkan larutan-larutan tersebut sesuai kemampuannya dalam menghantarkan arus listrik.

Asam
klorida

Alkohol

Asam
sianida

Tidak dapat
menghantarkan
arus listrik

Menghantarkan
sedikit arus listrik

Menghantarkan
arus listrik sangat
baik



SOAL BENAR SALAH

Elektrolit adalah zat yang jika dilarutkan dalam air akan terurai menjadi atom-atom

Benar

Salah

Air sirup adalah larutan yang dapat menghantarkan arus listrik

Benar

Salah

Asam sulfat dapat digunakan sebagai air aki pada kendaraan bermotor

Benar

Salah

SOAL DRAG AND DROP

Arus listrik timbul dikarenakan adanya aliran yang merupakan suatu partikel yang bermuatan Pada zat padat, elektron mengalir melalui bahan tetapi electron tidak dapat mengalir melalui bahan Selain itu,zat cair dapat menghantarkan arus listrik disebut

konduktor

elektrolit

negatif

elektron

isolator

SOAL DRAG AND DROP

terdiri atas dua komponen, yaitu pelarut dan zat terlarut. adalah zat yang jumlahnya lebih sedikit, sedangkan merupakan zat yang jumlahnya lebih banyak. Larutan bisa berwujud gas, padat, atau cair. Semua zat terlarut yang larut dalam air termasuk ke dalam salah satu dari dua golongan berikut: elektrolit dan nonelektrolit. adalah suatu zat yang ketika dilarutkan dalam air akan menghasilkan larutan yang dapat menghantarkan arus listrik. adalah suatu zat yang ketika dilarutkan dalam air akan menghasilkan larutan yang tidak dapat menghantarkan arus listrik.

pelarut

larutan

non
elektrolit

elektrolit

zat terlarut