

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

.....

SOAL MENJODOKAN

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

Tidak dapat menghantarkan arus listrik

Alkohol

Menghantarkan sedikit arus listrik

Asam sianida

Menghantarkan arus listrik sangat baik

SOAL BENARSALAH

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 [red box] yang merupakan suatu partikel yang bermuatan [red box]. Pada zat padat, elektron mengalir melalui bahan [red box] tetapi electron tidak dapat mengalir melalui bahan [red box]. Selain itu, zat cair dapat menghantarkan arus listrik disebut [red box].

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 [red box] 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. [red box] adalah suatu zat yang ketika dilarutkan dalam air akan menghasilkan larutan yang dapat menghantarkan arus listrik. [red box] adalah suatu zat yang ketika dilarutkan dalam air akan menghasilkan larutan yang tidak dapat menghantarkan arus listrik.

pelarut

larutan

**non
elektrolit**

elektrolit

zat terlarut