LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

LARUTAN ELEKTROLIT
DAN NON ELEKTROLIT

NAMA :

KELAS :

LIVEWORKSHEETS

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 Drag and Drop : Tarik option jawaban lalu letakkan pada bagian paragraph yang kosong

LIVEWORKSHEETS

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. $C_6H_{12}O_6$ dan $CO(NH_2)_2$
E. HCN dan H_2S

LIVEWORKSHEETS

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

A. NaOH (aq)
B. NaBr (aq)
C. H_2SO_4 (aq)
D. $C_6H_{12}O_6$ (aq)
E. HNO_3 (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)

LIVEWORKSHEETS

SOAL ISIAN 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 .....

LIVEWORKSHEETS

SOAL MENJODOHKAN

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

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS