LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD) DIGITAL

Nama Peserta Didik :

Kelas :

No Absen :

Petunjuk :

Bacalah dan pahami materi berikut ini :

Daya Hantar Listrik Pada Larutan

Larutan adalah campuran homogen dari dua zat atau lebih. Larutan tersusun dari pelarut (solvent) dan zat terlarut (solute). Berdasarkan daya hantar listriknya, sifat larutan dapat dipengaruhi oleh jenis zat yang terlarut dalam suatu larutan. Zat yang dapat larut dalam air dibedakan menjadi elektrolit dan non-elektrolit. Perbedaan ini berdasarkan adanya daya hantar listrik pada larutan.

Untuk lebih jelasnya silahkan kalian simak video youtube berikut ini :

A. Pilihlah Jawaban Yang Paling Benar

1. Larutan berikut ini yang tergolong larutan elektrolit

   A. Alkohol

   B. Air gula

   C. Air garam dapur

   D. Urea

   E. Glukosa

2. Pasangan larutan berikut yang tergolong non elektrolit adalah ....

   A. Urea dan air minum

   B. Urea dan gula

   C. Asam asetat dan amoniak

   D. Garam dapur dan asam sulfat

   E. Air laut dan garam dapur

B. Pasangkanlah gambar berikut dengan nama yang terdapat pada kolom di bawah !

ELEKTROLIT KUAT

ELEKTROLIT LEMAH

NON ELEKTROLIT

C. Berilah nama dari rumus kimia berikut ini !

D. Carilah pasangan yang sesuai dengan cara menarik garis !

Asam Sulfat	NH_4OH
Natrium Klorida	H_2SO_4
Amonium Hidroksida	NaCl

Jika sudah selesai klik ***FINISH*** dan ***PILIH*** via email agar nilai bias dicek oleh guru melalui email : *shintakimia16@gmail.com*