

TUGAS

LARUTAN ELEKTROLIT DAN NON ELEKTROLIT



Sekarang, tugas kalian adalah membuat sebuah alat uji elektrolit sederhana dan lakukan percobaan untuk menentukan larutan elektrolit maupun non elektrolit

MERUMUSKAN MASALAH

Percobaan ini dilakukan untuk mengetahui zat yang bersifat elektrolit dan non elektrolit. Sebelumnya, apa masalah yang dapat kalian dirumuskan?

Jawab :

MERUMUSKAN HIPOTESIS

Hipotesis adalah jawaban sementara terhadap masalah yang masih bersifat praduga karena masih harus dibuktikan kebenarannya. Hipotesis ilmiah mencoba mengutarakan jawaban sementara terhadap masalah yang kan diteliti.

Berdasarkan hasil pengamatan , maka apa hipotesis yang dapat kalian rumuskan?

Jawab :

Mengumpulkan Data

Untuk melakukan percobaan sederhana mengenai larutan elektrolit dan non elektrolit berdasarkan hipotesis yang sudah kalian buat, maka rancanglah percobaanmu!

JUDUL PERCOBAAN :

TUJUAN PERCOBAAN :

DASAR TEORI :

ALAT DAN BAHAN



ALAT :

BAHAN :

MENGUJI HIPOTESIS

Berdasarkan, hasil literasi dan alat bahan yang sudah kalian pilih, maka buatlah prosedur kerja untuk menguji hipotesis yang sudah kalian buat!

PROSEDUR KERJA

Setelah melakukan percobaan, maka catatlah hasil percobaan tersebut, buat tabel pengamatan untuk mengisi data pengamatan !



DATA PENGAMATAN

| No | Nama zat/ sample | Hasil pengamatan | | larutan |
|----|------------------|------------------|-------------|---------|
| | | Gelembunggas | Nyala lampu | |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |

Berdasarkan data hasil pengamatan, maka buatlah

KESIMPULAN



PERTANYAAN

(diisi per individu)

1. Mengapa senyawa ionic dapat menghantarkan listrik?

Jawab :

2. Sebutkan beberapa contoh senyawa ionic!

Jawab :

3. Mengapa es batu dan tanah (padatan) tidak dapat menghantarkan listrik?

Jawab

4. Dari hasil pengamatan, sebutkan zat/larutan apa saja yang termasuk larutan elektrolit !

Jawab :