

Lembar Kerja Peserta Didik Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit

DISCOVERY LEARNING



NAMA :

KELAS:

KELOMPOK:

Data Collecting



Lakukan percobaan daya hantar larutan elektrolit dan non elektrolit melalui link lab virtual pada interaktif chemsite. Isilah hasil dari percobaan yang telah dilakukan pada tabel data pengamatan berikut ini :

DATA PENGAMATAN

| NO | LARUTAN | GELEMBUNG | NYALA LAMPU |
|----|---|-----------|-------------|
| 1. | Asam klorida | | |
| 2. | Natrium Hidroksida | | |
| 3. | Asam nitrat (HNO_3) | | |
| 4. | Ammonia (NH_3) | | |
| 5. | Glukosa ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) | | |
| 6. | Urea (CHN_2O) | | |
| 7. | Asam asetat | | |
| 8. | Garam (NaCl) | | |

Data Processing



Untuk lebih memahami lagi terkait percobaan yang telah dilakukan, jawablah pertanyaan dibawah ini !

1. Gejala apakah yang menandai adanya hantaran arus listrik dari percobaan yang telah dilakukan?

Jawab :

2. Berdasarkan hasil data pengamatan tersebut, manakah sampel yang tergolong larutan elektrolit dan sampel yang tergolong larutan non elektrolit?

Jawab :

3. Manakah larutan yang tergolong elektrolit kuat dan elektrolit lemah? Mengapa larutan tersebut digolongkan ke dalam larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah?

Jawab :

4. Mengapa hasil pengamatan larutan elektrolit kuat lampu menyala terang dan banyak gelembung sedangkan pada larutan elektrolit lemah nyala lampunya redup dan hanya ada sedikit gelembung?

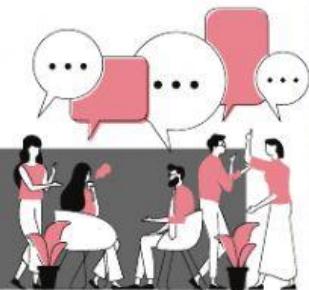
Jawab :

Verification



Setelah menjawab pertanyaan periksalah jawabanmu. Bandingkan jawabanmu dengan teori yang ada. Kemudian presentasikanlah jawaban tersebut secara berkelompok!

Generalization



Jika saat presentasi terdapat kelompok lain yang menanggapi, tulislah tanggapannya dibawah. Kemudian buatlah kesimpulan dari hasil diskusi!