

# LKPD

## Uji Daya Hantar Listrik Larutan Menggunakan Virtual Lab

Mata Pelajaran: Kimia



### A. Identitas Peserta Didik

Nama: \_\_\_\_\_

Kelas: \_\_\_\_\_

No. Absen: \_\_\_\_\_

Kelompok: \_\_\_\_\_

Tanggal: \_\_\_\_\_

### B. Tujuan Pembelajaran

1. Mengamati daya hantar listrik beberapa larutan melalui virtual lab.
2. Menentukan ciri larutan elektrolit kuat, elektrolit lemah, dan non-elektrolit.
3. Mengelompokkan larutan berdasarkan kondisi nyala lampu dan gelembung gas.
4. Menuliskan alasan pengelompokan berdasarkan hasil pengamatan.

### C. Petunjuk Penggunaan Virtual Lab

1. Buka link virtual lab berikut: <https://edu.budiesinfo.com/dayahantar/#/>
2. Amati alat uji daya hantar listrik pada simulasi.
3. Pilih larutan yang tersedia satu per satu.
4. Amati kondisi nyala lampu dan ada atau tidaknya gelembung gas.
5. Catat hasil pengamatan pada tabel berikut.
6. Tentukan jenis larutan dan tuliskan alasan pengelompokan.

### D. Tabel Hasil Pengamatan

No.	Nama Larutan	Kondisi Nyala Lampu	Gelembung Gas	Jenis Larutan	Alasan Pengelompokan
1.					
2.					
3.					
4.					
5.					
6.					
7.					
8.					



#### Keterangan

- Lampu terang + banyak gelembung gas = elektrolit kuat
- Lampu redup + sedikit gelembung gas = elektrolit lemah
- Lampu tidak menyala + tidak ada gelembung gas = non-elektrolit

### E. Pertanyaan Analisis

1. Larutan apa saja yang termasuk elektrolit kuat?  
\_\_\_\_\_
2. Larutan apa saja yang termasuk elektrolit lemah?  
\_\_\_\_\_
3. Larutan apa saja yang termasuk non-elektrolit?  
\_\_\_\_\_
4. Apa hubungan antara jumlah ion dalam larutan dan kemampuan menghantarkan listrik?

### F. Kesimpulan

---

---

---

---

---