



Tombol kembali ke e-lkpd sebelumnya:

ANALISIS

Fase 4: Mendorong siswa mengumpulkan data untuk menguji hipotesis



Percobaan Daya Hantar Listrik Larutan



Petunjuk:

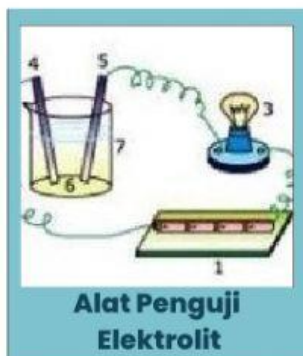
1. Buatlah kelompok dengan jumlah sesuai yang diinstruksikan guru.
2. Lakukan percobaan maupun pengamatan dan tulis hasilnya di e-lkpd ini.
3. Jawablah pertanyaan pada lembar kerja dengan baik dan benar.
4. Gunakan sumber pendukung lain, seperti buku ajar dan internet!
5. Jika menemukan kesulitan dalam menyelesaikan tugas, konsultasikan ke guru.

Alat dan Bahan:

- **Alat:**



Gelas Kimia



Alat Penguji Elektrolit

- **Bahan:** Asam klorida, air pdam, air garam, larutan gula, air jeruk, natrium hidroksida, air sungai, asam cuka, alkohol, air telaga



Langkah Kerja



Fase 5: Merumuskan Penjelasan atau kesimpulan



Hasil Pengamatan

Tuliskan hasil pengamatan berdasarkan percobaan yang telah dilakukan dalam bentuk tabel! Manakah larutan yang termasuk elektrolit kuat, lemah, dan non elektrolit

Bahan yang diuji	Rumus	Keadaan Lampu	Banyaknya gelembung	Termasuk larutan?
Asam Klorida	HCl			
Air pdam	H ₂ O			
Air garam	NaCl			
Larutan gula	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁			
Air jeruk	C ₆ H ₈ O ₆			
Natrium Hidroksida	NaOH			
Air sungai	H ₂ O			
Asam cuka	CH ₃ COOH			
Alkohol	C ₂ H ₅ OH			
Air telaga	H ₂ O			



Analisis

1. Bagaimana cara membedakan larutan elektrolit kuat, larutan elektrolit lemah, dan non elektrolit

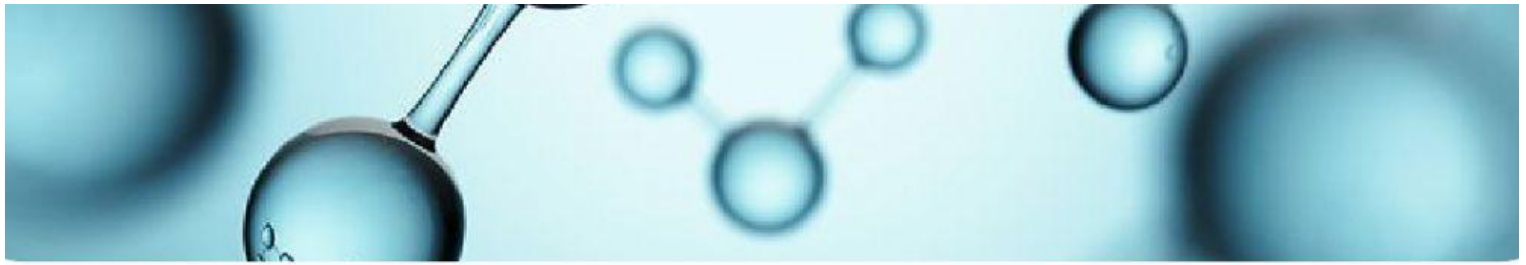
2. Larutan apasaja yang termasuk larutan elektrolit kuat, larutan elektrolit lemah, dan larutan non elektrolit?

3. Mengapa larutan elektrolit dapat menghantarkan arus listrik?



Kesimpulan

Buatlah suatu kesimpulan terhadap percobaan daya hantar listrik yang telah kalian lakukan!



EKSPLANASI

Fase 6: Merefleksikan suatu masalah



Berpikir Kritis

Bekasi Jaya Banjir Sedada, Listrik Padam

Danu Damajati - detikNews

Rabu, 01 Jan 2020 05:22 WIB



Dapatkah kalian mengaitkan fenomena di awal tadi pada uji daya hantar listrik larutan elektrolit dan non elektrolit yang sudah dipraktikkumkan?

