



Energi kimia dalam buah, diubah menjadi energi listrik!

Hasil rancangan



Dengan memanfaatkan buah-buahan, kita bisa membuat sumber listrik sederhana yang ramah lingkungan!

Simak video dibawa ini untuk menambah pemahaman mu



<https://youtu.be/ADYx14FocLI?si=RpfhiwiTkR1CA4gE>

Aktivitas

1. Hubungkanlah dengan tanda panah Pasangan komponen dengan perannya

Komponen		Peran	
Buah	☐	☐	Elektrolit
Zn	☐	☐	Tempat oksidasi
Cu	☐	☐	Tempat reduksi
Kabel	☐	☐	Jalur aliran elektron
LED	☐	☐	Menggunakan energi listrik

2. Tentukan apakah pernyataan berikut benar atau salah.

- a. Buah dapat berperan sebagai media elektrolit.
- b. Elektron mengalir melalui kabel dari anoda menuju katoda.
- c. Oksidasi terjadi di katoda.
- d. Penambahan jumlah sel dapat meningkatkan tegangan rangkaian seri.

Salah

Benar

3. Lengkapilah kalimat berikut:

Pada baterai buah, reaksi kimia menghasilkan _____ yang kemudian mengalir melalui rangkaian luar dan menghasilkan _____.

Tabel pengamatan

Buah	Jumlah buah	Tegangan terukur (V)	Kondisi lampu LED

5. Jika LED belum menyala dengan baik, menurut kelompokmu faktor apa yang perlu diperbaiki pada rancangan? Jelaskan.

Answer:

KESIMPULAN

Lengkapi kesimpulan dibawah ini!

Berdasarkan kegiatan yang telah dilakukan, saya dapat menyimpulkan bahwa baterai buah dapat menghasilkan energi listrik karena