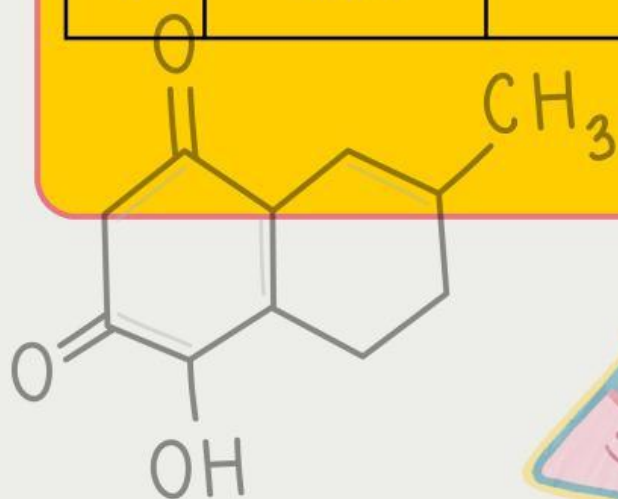




Data Collection

Setelah Melakukan praktikum sederhana yuk isi tabel pengamatan berikut.

No	Nama zat	Nyala Lampu (Terang /redup /mati)	Gelembung gas (ada / tidak)	Klasifikasi Sementara
1	Air			
2	Gula			
3	Garam			





Data Processing

Jawablah pertanyaan berikut berdasarkan tabel hasil praktikum.

Larutan mana saja yang dapat menghantarkan listrik dengan kuat? Mengapa?

.....
.....

Larutan mana yang hanya menyalakan lampu redup atau hanya menghasilkan sedikit gelembung?

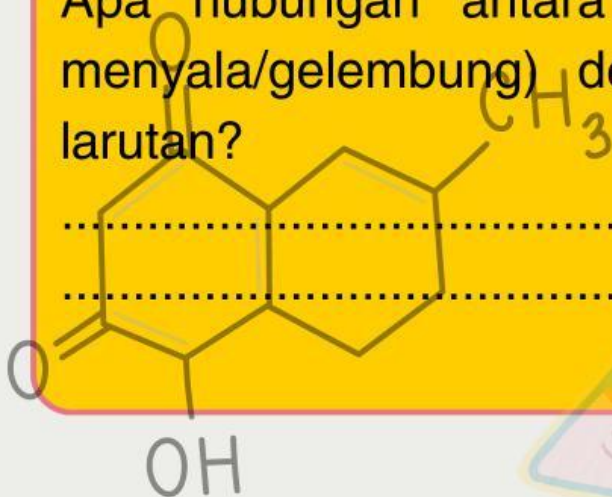
.....
.....

Larutan mana yang tidak menyalakan lampu? Mengapa?

.....
.....

Apa hubungan antara gejala yang tampak (lampu menyala/gelembung) dengan keberadaan ion dalam larutan?

.....
.....





Verification

Apa perbedaan elektrolit kuat, elektrolit lemah, dan non-elektrolit berdasarkan teori ionisasi?

.....

.....

.....

.....

.....

Cocokkan hasil percobaanmu dengan teori tersebut. Apakah ada yang tidak sesuai? Jelaskan.

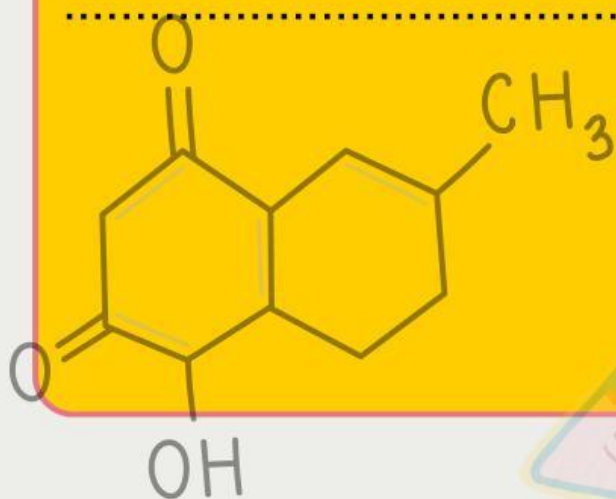
.....

.....

.....

.....

.....





Generalization

Tuliskan kesimpulan akhir tentang:

Ciri-ciri larutan elektrolit kuat:

.....

.....

.....

Ciri-ciri larutan elektrolit lemah:

.....

.....

.....

Ciri-ciri larutan non-elektrolit:

.....

.....

.....

Faktor utama yang menentukan kemampuan suatu larutan menghantarkan listrik:

.....

.....

.....





Refleksi

Apa hal baru yang kamu pelajari hari ini?

.....

.....

.....

Bagian mana yang menurutmu paling menantang?

.....

.....

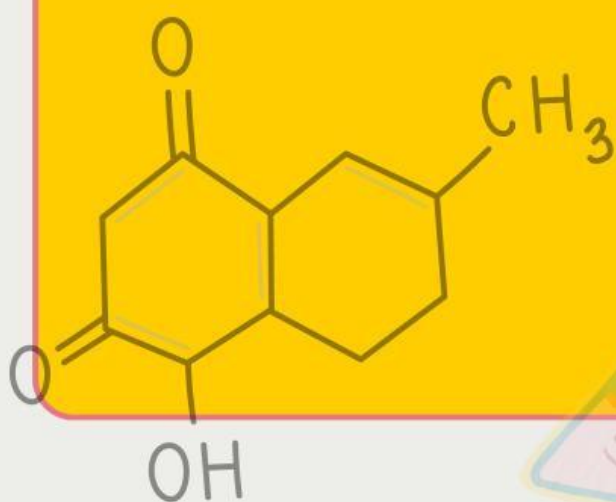
.....

Bagaimana kamu menjelaskan konsep ini kepada temanmu?

.....

.....

.....



**SEMANGATTTTTTTTTT
YOU CAN DO IT**

