# BAB I PENDAHULUAN

## 1.1. Latar Belakang

Elektrokimia adalah cabang ilmu kimia yang mempelajari hubungan antara reaksi kimia dan arus listrik. Elektrokimia memiliki banyak aplikasi dalam kehidupan sehari-hari, termasuk dalam proses produksi logam, baterai, sel bahan bakar, dan proses elektrolisis. Selain itu, elektrokimia juga digunakan dalam pengolahan limbah, analisis kualitatif dan kuantitatif, serta dalam bidang medis.

Sebagai bagian dari ilmu kimia, elektrokimia telah mengalami perkembangan pesat dalam beberapa dekade terakhir. Terdapat berbagai penemuan baru dan pengembangan teknologi dalam bidang ini, seperti pengembangan sel bahan bakar dan baterai yang lebih efisien dan ramah lingkungan.

Makalah dengan tema elektrokimia dapat membahas berbagai topik, seperti Reaksi Reduksi dan Oksidasi , Konduksi Metalik dan Elektrolitik, elektrolisis. Dalam makalah tersebut, dapat dibahas pula tentang contoh soal dan pembahasan Elektrolisis.

## 1.2. Rumusan Masalah

1. Apa itu Reaksi Reduksi dan Oksidasi?
2. Apa itu Konduksi Metalik dan Elektrolitik?
3. Apa itu Elektrolisis dan Contoh soal dan pembahasan elektrolisis

## 1.3. Tujuan Pembahasan

1. Agar dapat mengetahui dan mengenal Reaksi Reduksi dan Oksidasi
2. Menggambarkan konduksi metalik dan elektrolik dalam elektro kimia.