

KATALISIS HETEROGEN DENGAN MEKANISME LANGMUIR-HINSHELWOOD SEBAGAI MODEL REAKSI ELEKTROLISIS NaCl

Deskripsi Lengkap: <https://lib.ui.ac.id/detail?id=20436666&lokasi=lokal>

Abstrak

Reaksi heterogen adalah reaksi yang berlangsung dalam suatu sistem yang heterogen, yaitu di dalamnya terdapat dua fasa atau lebih. Reaksi elektrolisis adalah reaksi larutan elektrolit yang bergantung pada arus listrik melalui media penghantar berupa logam elektroda sebagai energi pengaktifannya. Karena reaksi elektrolisis ini melibatkan 2 jenis fasa (yaitu fasa cair dan fasa padat, dengan fasa padat berarus listrik sebagai katalis), maka reaksi elektrolisis ini dapat digolongkan reaksi terkatalisis heterogen. Elektrolisis NaCl melibatkan dua pereaksi yang sejenis, dan kedua pereaksi tersebut harus teraktifkan pada permukaan elektroda, sehingga mekanisme elektrolisis NaCl ini lebih sesuai dimodelkan dengan mekanisme Langmuir-Hinshelwood. Laju reaksi elektrolisis NaCl tersebut dipengaruhi oleh faktor proses adsorpsi pereaksi ke permukaan, dan faktor posisi pereaksi yang teradsorpsi pada permukaan.