

FAKTOR MEMPENGARUHI HASIL ELEKTROLISIS

FACTORS AFFECTING THE PRODUCTS IN ELECTROLYSIS

Semakin tinggi kedudukan sesuatu logam dalam siri elektrokimia, semakin mudah atom logam tersebut menderma elektron.
The higher the position of a metal in the electrochemical series, the easier it is for the metal to donate electron(s).

Kedudukan ion dalam siri elektrokimia
Position of ions in the electrochemical series

FAKTOR MEMPENGARUHI PEMILIHAN ION UNTUK DINYAHCAS
FACTORS AFFECTING THE SELECTION OF IONS TO BE DISCHARGED

Kepekatan elektrolit
Concentration of electrolyte

Ion negatif yang lebih pekat dalam elektrolit adalah lebih cenderung dipilih untuk dinyahcas pada anod.
Negative ions which are more concentrated in an electrolyte are more likely to be discharged at the anode.

Jenis logam anod sama dengan jenis ion logam dalam elektrolit:

The anode metal is the same as the metal ion in the electrolyte:

Anod: atom logam akan mengion untuk membentuk ion positif

Anode: the metal atoms will ionise to form positive ions

Katod: ion logam akan dinyahcas dan membentuk atom logam

Cathode: the metal ions will discharge to form atoms of the metal

Kepekatan ion logam dalam elektrolit tidak berubah.

The concentration of metal ions in the electrolyte does not change.

Jenis elektrod
Types of electrode

Jenis logam anod tidak sama dengan jenis ion logam dalam elektrolit:

The anode metal is not the same as the metal ion in the electrolyte:

Anod: atom logam tidak akan melarut ke dalam elektrolit. Ion negatif dalam elektrolit pula dinyahcas di anod

Anode: the atoms of the anode do not dissolve in the electrolyte. Negative ions in the electrolyte are discharged at the anode.

Katod: ion yang kurang elektropositif akan dipilih untuk dinyahcas

Cathode: the less electropositive ion will be selected to be discharged