Faktor 2 : Kedudukan Ion dalam Siri Elektrokimia

Kedudukan ion dalam siri elektrokimia

Konsep

- Logam disusun mengikut kecenderungan atomnya .....
- Semakin tinggi kedudukan sesuatu logam dalam siri elektrokimia, semakin mudah atom logam .....
- Semakin rendah kedudukan sesuatu logam dalam siri elektrokimia, semakin .....

Siri Kation

Ion ....., K^+
Ion ....., Na^+
Ion .....,Ca^{2+}
Ion .....,Mg^{2+}
Ion ....., Al^{3+}
Ion ....., Zn^{2+}
Ion ....., Fe^{2+}
Ion ....., Pb^{2+}
Ion hidrogen, H^+
Ion Kuprum, Cu^{2+}

Semakin mudah dinyahcas

Siri Anion

Ion ....., F^-
Ion ....., SO_4^{2-}
Ion ....., NO_3^-
Ion ....., Cl^-
Ion ....., Br^-
Ion iodida, I^-
Ion hidroksida , OH^-

Contoh

Elektrolisis larutan natrium sulfat

Katod		Anod
	Ion hadir	
	Ion dipilih	
	hasil	

Elektrolisis larutan kuprum(II) sulfat

Katod		Anod
	Ion hadir	
	Ion dipilih	
	hasil	

LIVEWORKSHEETS