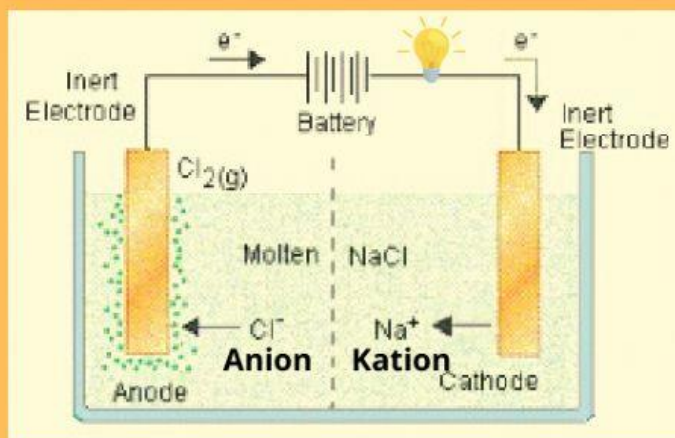




Latihan 3

CARA LARUTAN ELEKTROLIT MENGHANTARKAN ARUS LISTRIK

Pada gambar di samping saat elektroda di hubungkan sumber arus listrik, maka larutan NaCl akan terionisasi menjadi ion Na^+ dan Cl^- . Ion Cl^- (anion) akan bergerak menuju anoda (elektroda positif) membentuk Cl_2 dengan melepaskan elektron, kemudian elektron bergerak melewati lampu menuju katoda (elektroda negatif) dan ditangkap ion Na^+ (kation).



Anode	Katode	Anion	Kation	Lampu

Latihan 4

SENYAWA PEMBENTUK LARUTAN ELEKTROLIT DAN NON ELEKTROLIT

NO	NAMA SENYAWA	RUMUS KIMIA	JENIS IKATAN	JENIS LARUTAN
1.	Urea	$\text{CO}(\text{NH}_2)_2$		
2.	Gula	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$		
3.	Etanol	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$		
4.	Glukosa	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$		
5.	Asam Cuka	CH_3COOH		
6.	Asam Klorida	HCl		
7.	Natrium Klorida	NaCl		
8.	Kalsium Karbonat	CaCO_3		
9.	Kalium Hidroksida	KOH		
10.	Natrium Hidroksida	NaOH		