



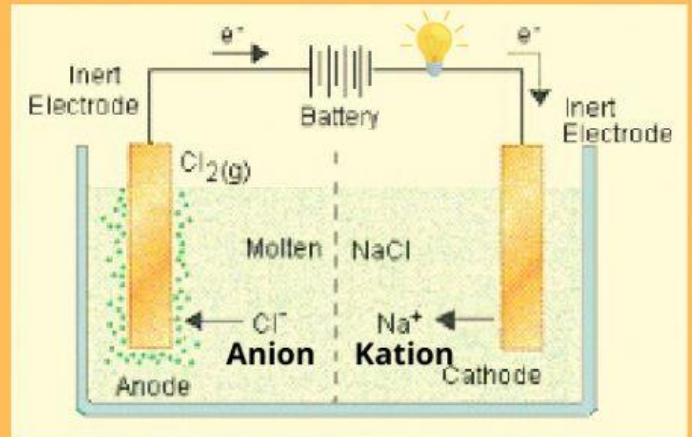
## Latihan 3

NAMA:

KELAS:

### CARA LARUTAN ELEKTROLIT MENGHANTARKAN ARUS LISTRIK

Pada gambar di samping saat elektroda di hubungkan sumber arus listrik, maka larutan NaCl akan terionisasi menjadi ion  $\text{Na}^+$  dan  $\text{Cl}^-$ . Ion  $\text{Cl}^-$  (anion) akan bergerak menuju anoda (elektroda positif) membentuk  $\text{Cl}_2$  dengan melepaskan elektron, kemudian elektron bergerak melewati lampu menuju katoda (elektroda negatif) dan ditangkap ion  $\text{Na}^+$  (kation).



Anode	Katode	Anion	Kation	Lampu
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

## 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	$\text{CH}_3\text{COOH}$		
6.	Asam Klorida	$\text{HCl}$		
7.	Natrium Klorida	$\text{NaCl}$		
8.	Kalsium Karbonat	$\text{CaCO}_3$		
9.	Kalium Hidroksida	$\text{KOH}$		
10.	Natrium Hidroksida	$\text{NaOH}$		