

Sel Kimia

SEL GALVANI

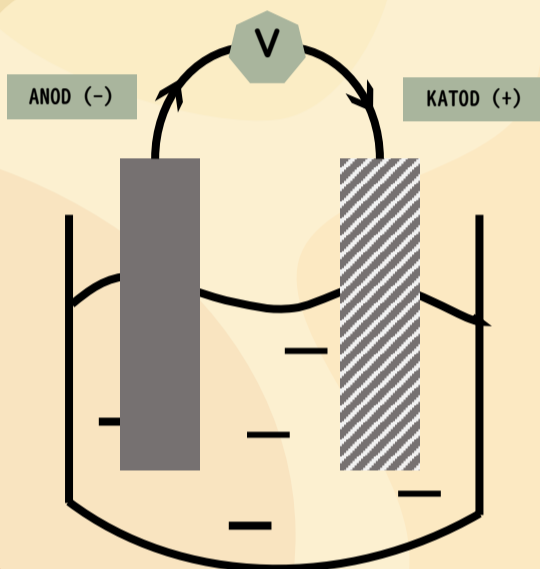
@izzatirazalii

Menukarkan tenaga kimia kepada tenaga elektrik

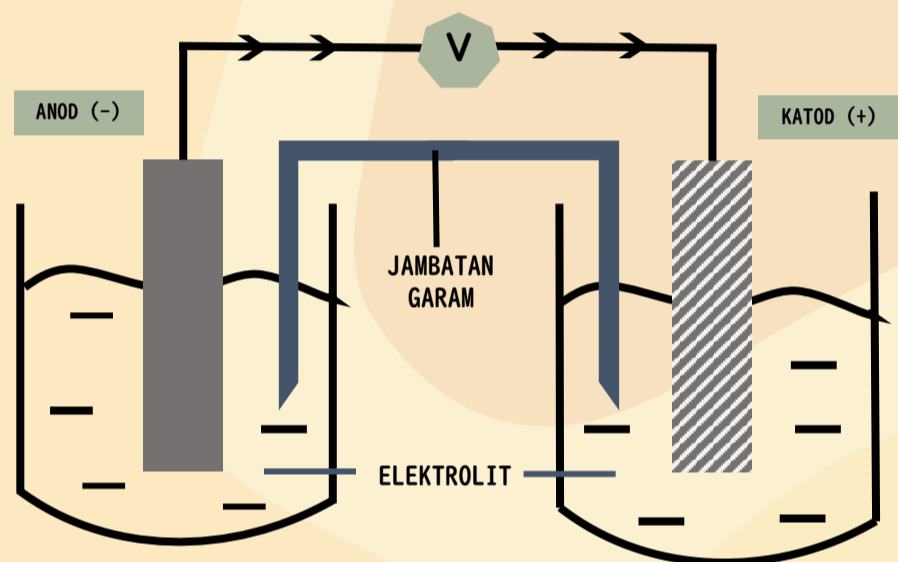
Menggunakan dua elektrod logam yang berbeza kereaktifan.

Pergerakan elektron dari terminal negatif ke terminal positive.

SEL RINGKAS



SEL DANIEL



PENGOKSIDAAN (ANOD) MELEPASKAN ELEKTRON

PEMILIHAN ELEKTROD LOGAM :

Nilai E^0 :
Lebih Negatif/
Kurang Positif

Logam :
Lebih
Elektropositif
(cenderung melepaskan
elektron)

MERUPAKAN AGEN PENURUNAN

PERSAMAAN SETENGAH (contoh) :



PEMERHATIAN :
ELEKTROD MENIPIS

PENURUNAN (KATOD) TERIMA ELEKTRON

PEMILIHAN ELEKTROD LOGAM :

Nilai E^0 :
Lebih Positif/
Kurang Negatif

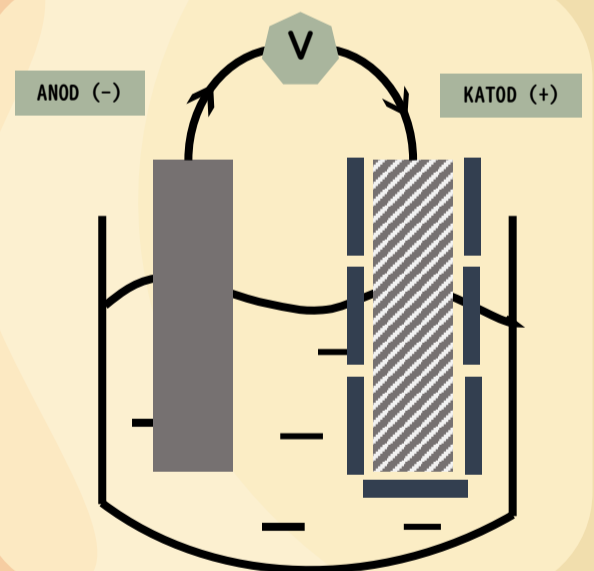
Logam :
Lebih
Elektronegatif
(cenderung menerima
elektron)

MERUPAKAN AGEN PENGOKSIDAAN

PERSAMAAN SETENGAH (contoh) :



PEMERHATIAN :
> PEPEJAL KELABU / PERANG
(KUPRUM SAHAJA) TERBENTUK.
> ELEKTROD MENEBAL.



Kedua dua elektrod logam direndamkan di dalam larutan elektrolit.

Nilai E^0 : Refer to Siri Keupayaan Elektrod.

NOTASI SEL

ELEKTROD ANOD | KATION ANOD || KATION KATOD | ELEKTROD KATOD

VOLTAN SEL

$$\text{VOLTAN SEL} = E^0 \text{ KATOD} - E^0 \text{ ANOD}$$

