

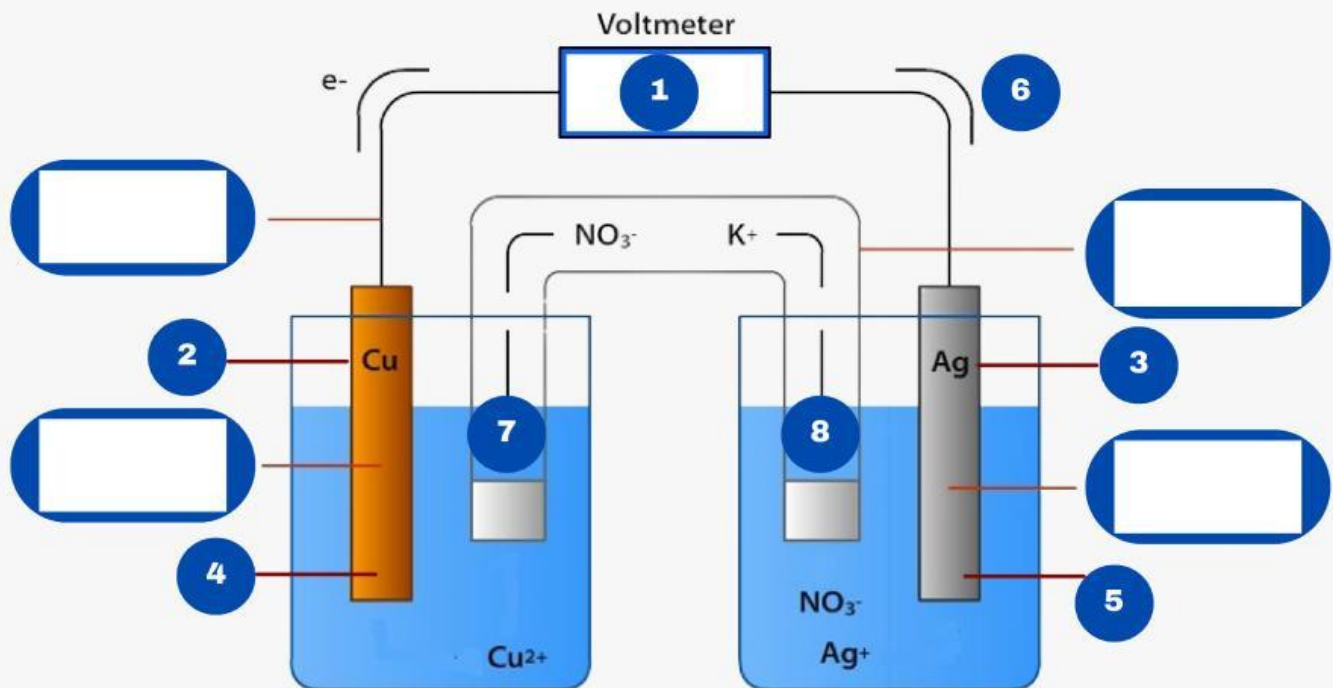
Nama :

No Abs:

Kelas :

SEL VOLTA

Letakkan pada bagian komponen yang sesuai dari gambar sel volta berikut!



NOTASI SEL

/ || /

Geser bagian ini pada gambar di atas !

Kabel

Anoda

Jembatan
Garam

Cu

2Ag

Katoda

Cu²⁺

2Ag⁺

Keterangan:

$E_o \text{ red Cu}^{2+}/\text{Cu} = 0,34 \text{ V}$

$E_o \text{ red Ag}^{+}/\text{Ag} = 0,80 \text{ V}$

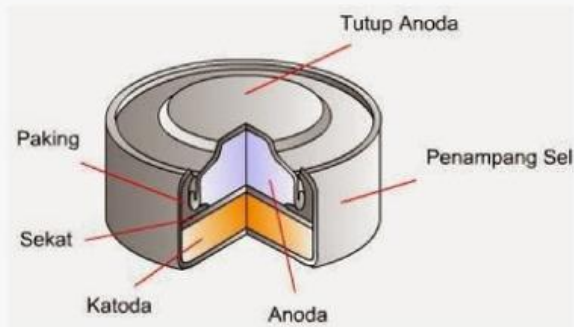
Elektroda Cu menggunakan Elektrolit CuSO₄

Elektroda Ag menggunakan Elektrolit AgNO₃

Isi jawabannya berdasarkan gambar di atas!

- 1 Potensial Sel pada gambar di atas adalah Volt
- 2 Elektrotroda ini bermuatan (Positif/Negatif)
- 3 Elektrotroda ini bermuatan (Positif/Negatif)
- 4 Logam ini mengalami reaksi (Oksidasi/Reduksi)
- 5 Logam ini mengalami reaksi (Oksidasi/Reduksi)
- 6 Elektron mengalir dari logam ke (Ag/Cu)
- 7 Ion penstabil dari jembatan garam (K^+ / NO_3^-)
- 8 Ion penstabil dari jembatan garam (K^+ / NO_3^-)
- Elektroda yang semakin tipis (Ag/Cu)
- Elektroda yang semakin tebal (Ag/Cu)

Baterai Perak Oksida



Pasangkan bagian yang sesuai antar kiri dan kanan !

Anoda

Mengalirkan elektron dari anoda ke katoda melalui sirkuit luar

Katoda

Tempat di mana terjadi reaksi oksidasi dan elektron dilepaskan

Elektrolit

Mencegah kontak langsung antara anoda dan katoda tetapi memungkinkan ion bergerak bebas

Sekat (separator)

Medium yang memungkinkan pergerakan ion-ion untuk menyelesaikan sirkuit dalam sel

Penghubung eksternal (kabel)

Tempat di mana terjadi reaksi reduksi dan elektron diterima