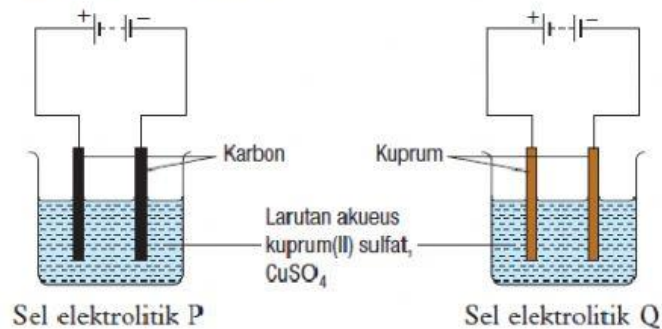




Praktis Sumatif 6

Jawab soalan yang berikut:

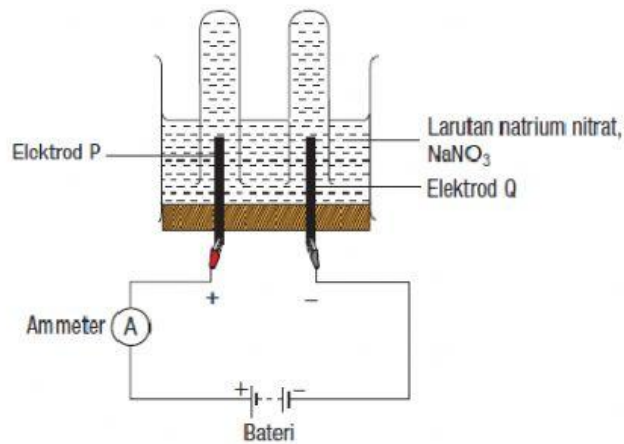
1. Rajah 1 menunjukkan susunan radas untuk mengkaji elektrolisis larutan akueus kuprum(II) sulfat, CuSO_4 dengan menggunakan elektrod berlainan seperti yang ditunjukkan dalam sel elektrolitik P dan sel elektrolitik Q.



Rajah 1

- (a) Nyatakan maksud elektrolisis.
- (b) Nyatakan semua ion yang hadir dalam larutan akueus kuprum(II) sulfat.
- (c) Namakan ion yang dinyahcas pada anod dan pada katod dalam sel elektrolitik yang berikut:
- | | |
|------------------------|-------------------------|
| (i) sel elektrolitik P | (ii) sel elektrolitik Q |
| pada anod: | pada anod: |
| pada katod: | pada katod: |
- (d) Namakan satu contoh aplikasi elektrolisis dalam industri yang mengaplikasikan konsep elektrolisis dalam sel elektrolitik Q.

2. Rajah 2 menunjukkan susunan radas untuk mengkaji elektrolisis larutan akueus natrium nitrat, NaNO_3 , dengan menggunakan elektrod karbon yang berlabel P dan Q.



Rajah 2

- (a) (i) Nyatakan semua kation yang hadir dalam elektrolit.
- (ii) Nyatakan semua anion yang hadir dalam elektrolit.
- (b) Elektrod yang manakah yang bertindak sebagai anod?
- (c) Namakan ion yang dipilih untuk dinyahcas pada:
- (i) elektrod P:
- (ii) elektrod Q:
- (d) Terangkan jawapan anda dalam 2(c)(ii) berdasarkan pemilihan ion untuk dinyahcas.