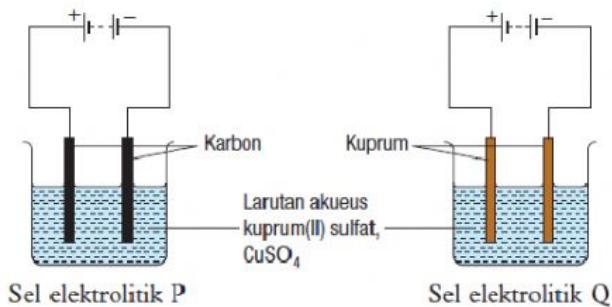




Praktis Sumatif 6

*Jawab soalan yang berikut:*

1. Rajah 1 menunjukkan susunan radas untuk mengkaji elektrolisis larutan akueus kuprum(II) sulfat,  $\text{CuSO}_4$  dengan menggunakan elektrod berlainan seperti yang ditunjukkan dalam sel elektrolitik P dan sel elektrolitik Q.



## Rajah 1

- (a) Nyatakan maksud elektrolisis.

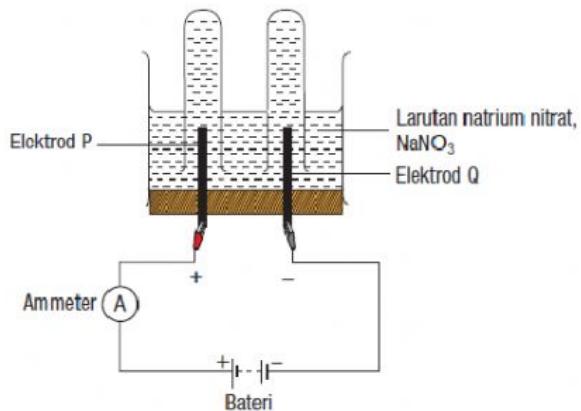
(b) Nyatakan semua ion yang hadir dalam larutan akueus kuprum(II) sulfat.

(c) Namakan ion yang dinyahcas pada anod dan pada katod dalam sel elektrolitik yang berikut:

(i) sel elektrolitik P pada anod:	(ii) sel elektrolitik Q 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,  $\text{NaNO}_3$ , 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.