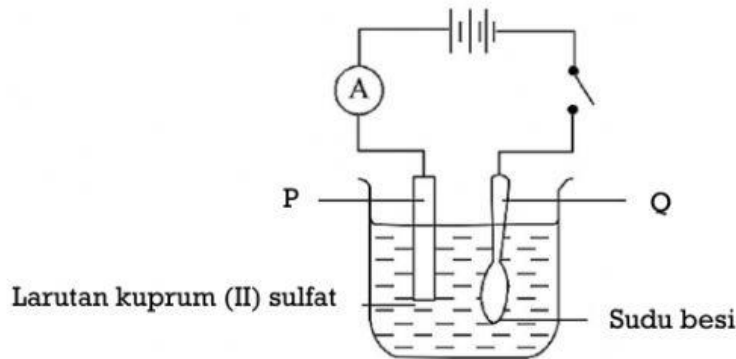


LATIHAN (APLIKASI ELEKTROLISIS DALAM INDUSTRI)

1. Rajah 1 menunjukk susunan radas bagi satu proses elektrolisis.



Rajah 1

- a. Namakan proses di atas.

.....

- b. Pilih logam yang sesuai digunakan di P.

.....

- c. Eksperimen dijalankan dan selepas 10 minit hasil eksperimen dicatatkan.

- i. Apakah yang berlaku kepada jisim sudu?

.....

- ii. Apakah yang berlaku pada P di akhir eksperimen?

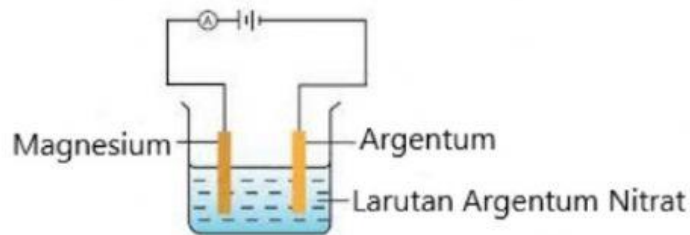
.....

- d. Cadangkan **satu** cara untuk mendapatkan hasil penyaduran yang bermutu.

.....

2. Rajah 2 menunjukkan susunan radas bagi satu sel kimia.

Bacaan voltmeter: 1.8v



Rajah 2

a. Berdasarkan Rajah 2, logam manakah yang berfungsi sebagai anod dan katod?

Anod :

Katod :

b. Berdasarkan pemerhatian, bacaan voltmeter bagi sel kimia magnesium-argentum ialah 1.8 V.

Argentum kemudian digantikan dengan kuprum.

Ramalkan bacaan voltmeter yang baru jika elektrod adalah magnesium-kuprum.

.....

c. Terangkan jawapan anda di atas.

.....

d. Nyatakan arah pergerakan elektron dalam sel kimia tersebut.

.....