

Bahagian A : Item Berstruktur

1.

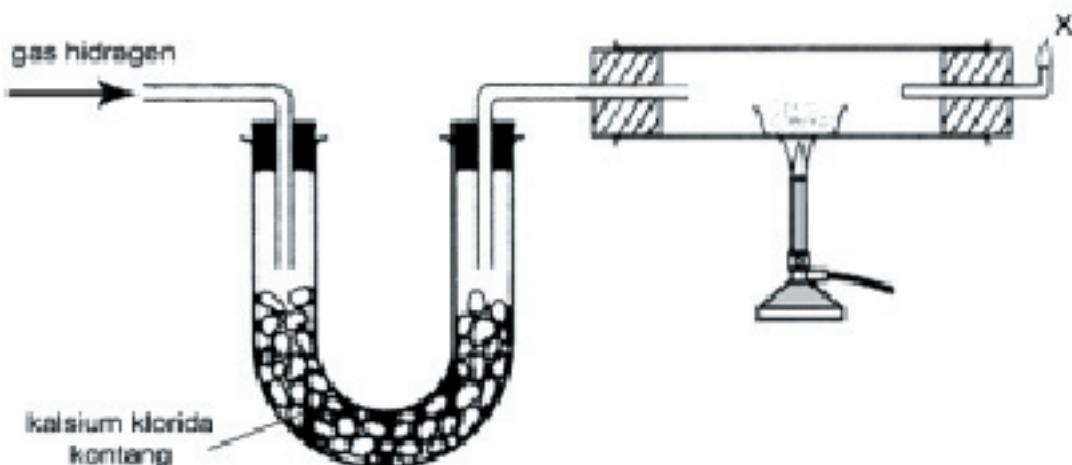
Unsur	Susunan elektron
W	2.1
X	2.8.1
Y	2.8.8.1

Jadual memberikan susuana elektron bagi atom W, X dan Y.

Dalam suatu eksperimen , seorang pelajar membandingkan kereaktifan tindak balas unsur W, unsur X dan unsur Y dengan air. Ketulan logam itu masing-masing diletakkan di atas permukaan air dalam besen yang berbeza. Dalam setiap kes, kecergasan tindak balas dibandingkan.

- a) i) Nyatakan hipotesis bagi eksperimen itu. (2 markah)
ii) Nyatakan semua boleh ubah serta jenisnya dalam eksperimen ini. (4 markah)
- b) Jadualkan semua pemerhatian yang dijangkakan dari eksperimen ini. (3 markah)
- c) Berdasarkan permukaan di (b) , nyatakan inferens yang dapat dibuat bagi setiap pemerhatian. (3 markah)
- d) Nyatakan kesimpulan bagi eksperimen itu (2 markah)
- e) Unsur rubidium mempunyai susunan elektron 2.8.18.8.1. Ramalkan bagaimana unsur rubidium bertindak balas dengan air. (2 markah)
- f) Selain daripada tindak balas dengan air, nyatakan dua cara lain untuk membandingkan kereaktifan di antara unsur-unsur W, X dan Y (4 markah)

2.



Satu eksperimen dijalankan seperti susunan radas di atas.

- a) Apakah tujuan menjalankan eksperimen ini? (2 markah)
- b) Nyatakan bagaimana gas hidrogen boleh disediakan dalam makmal. (4 markah)
- c) Apakah kegunaan kalsium klorida kontang dalam radas di atas. (2 markah)
- d) Mengapakah gas yang berlebihan perlu dinyalakan di X. (2 markah)
- e) Nyatakan langkah-langkah berjaga-jaga dalam eksperimen ini. (2 markah)
- f) Lukiskan susunan radas bagi menentukan formula empiri bagi magnesium oksida. (4 markah)

Bahagian B : Item Respon Terbuka

1. Takat lebur bagi naftalena adalah 69°C . Tuliskan satu eksperimen bagi menentukan takat lebur bagi naftalena.

Penerangan anda haruslah mempunyai perkara-perkara berikut:

- a) Tujuan eksperimen
- b) Hipotesis
- c) Semua boleh ubah yang terlibat
- d) Senarai bahan, alat radas dan susunan radas
- e) Kaedah eksperimen
- f) Penjadualan anda

(12 markah)