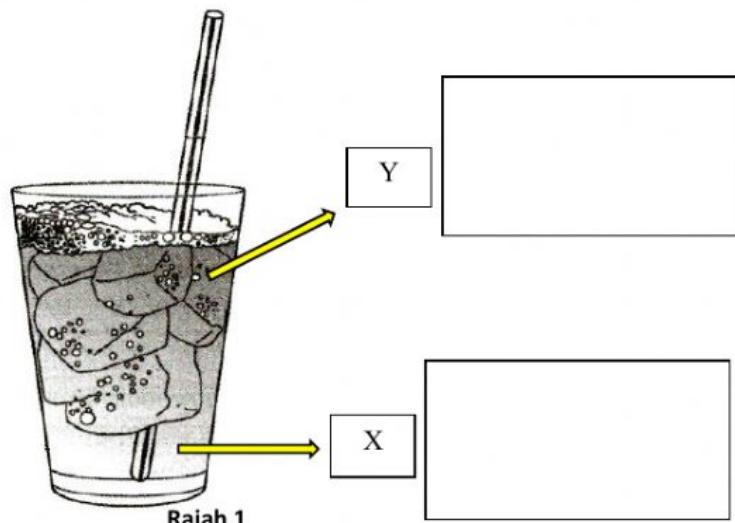
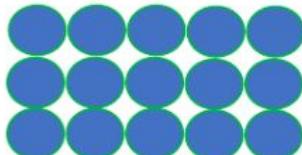


Arahan : Jawab SEMUA soalan.

1. Rifqi telah menuangkan satu tin minuman berkarbonat ke dalam gelas seperti yang ditunjukkan pada Rajah 1.

- (a) Berdasarkan Rajah 1 di atas, seretkan susunan zarah-zarah yang betul dalam setiap keadaan jirim yang berlabel Y dan Z.



[2 markah]

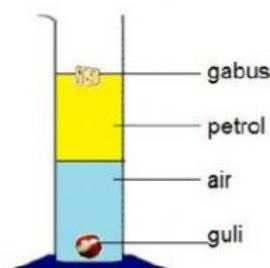
- (b) Kelaskan yang berikut kepada jirim dan bukan jirim.

*CAHAYA	*AIR	*TANAH	*BUNYI
---------	------	--------	--------

JIRIM	BUKAN JIRIM
*	*

[4 markah]

2. Alex menjalankan satu aktiviti untuk mengkaji sifat fizik jirim yang berbeza. Dia telah memasukkan petrol, gabus dan guli ke dalam sebuah silinder berisi air dan pemerhatian seperti rajah di bawah diperoleh.



Tuliskan susunan ketumpatan keempat-empat bahan itu dalam urutan menurun.

	→		→		→	
--	---	--	---	--	---	--

[4 markah]

3. Nyatakan perubahan keadaan jirim yang berlaku dalam kehidupan harian seperti yang ditunjukkan di bawah.

PENYEJATAN

PENDIDIHAN

KONDENSASI

PEMEJALWAPAN

Pembentukan awan.	Ubat gegat mengecil.	Air dipanaskan dalam cerek.	Penyediaan garam daripada air laut.
			

(4 markah)

4. Semua unsur di dunia ini dapat disusun secara teratur dalam Jadual Berkala. Lengkapkan petak-petak tentang Jadual Berkala.

Gas nadir

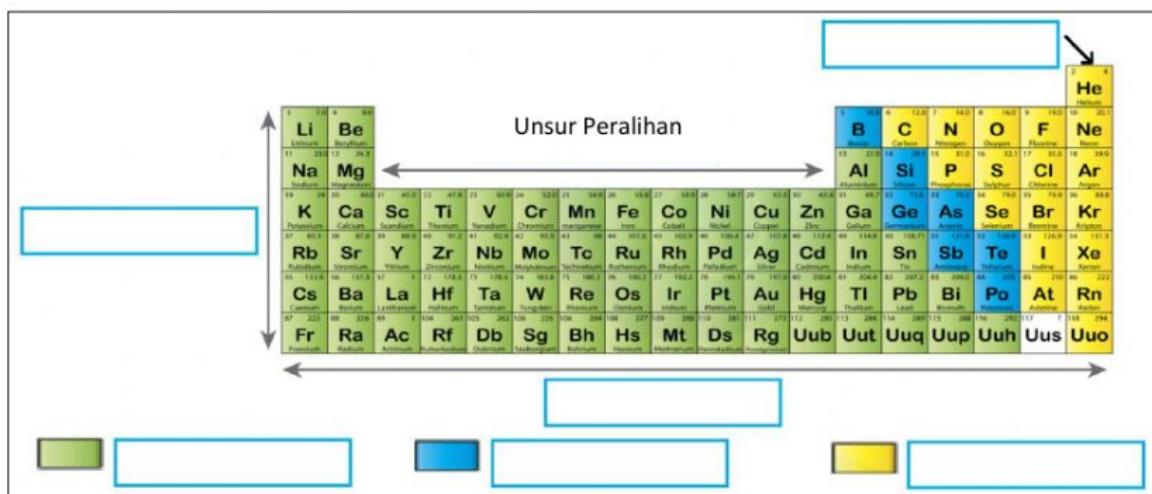
Kala

Logam

Bukan logam

Separa logam

Kumpulan



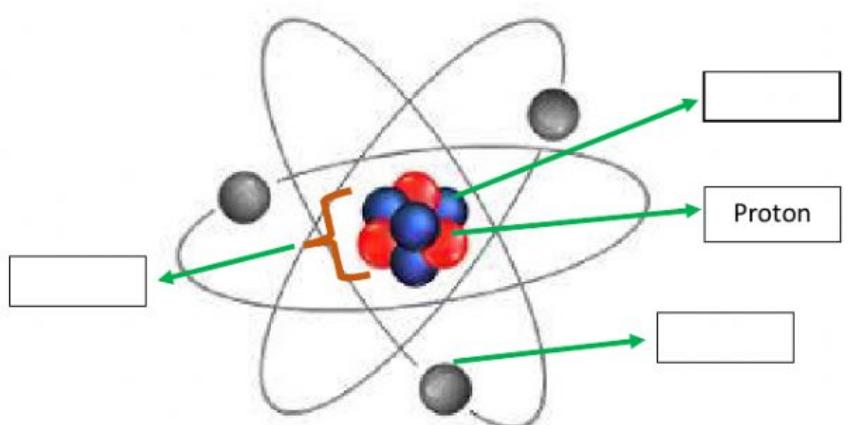
[6 markah]

4. Labelkan struktur atom dengan menggunakan perkataan yang diberi di bawah.

Nukleus

Elektron

Neutron



[3 markah]

5. Tuliskan sama ada pernyataan di bawah adalah berkaitan dengan **ATOM** atau **MOLEKUL**.

Pernyataan	Atom / Molekul
(i) Zarah paling kecil dalam unsur	
(ii) Tidak dapat dipisahkan kepada bahan yang lebih ringkas	
(iii) Terikat secara kimia	
(iv) Terdiri daripada dua atau lebih atom yang sama atau berlainan.	

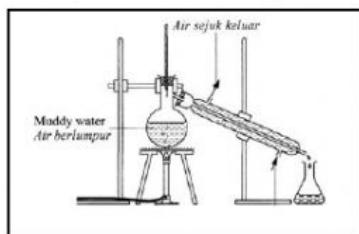
[4 markah]

6. Pilih **BENAR** atau **PALSU** pada pernyataan di bawah untuk perbezaan logam dengan bukan logam.

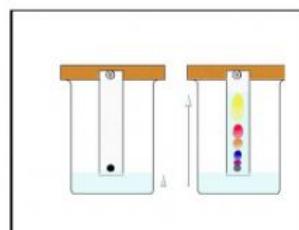
a) Logam merupakan konduktor haba yang baik tetapi konduktor elektrik yang lemah.	
b) Logam tidak boleh dilenturkan atau mudah patah.	
c) Logam mempunyai takat lebur dan takat didih yang tinggi.	

[3 markah]

7. Suatu campuran boleh diasingkan dengan menggunakan kaedah fizikal seperti yang ditunjukkan di bawah.



P



Q



R

•Kromatografi

•Penyulingan

•Pengapungan

- a) Berdasarkan rajah di atas, **labelkan** nama kaedah pengasingan campuran.

P: Q: R :

[3 markah]

- b) Nyatakan kaedah pengasingan yang sesuai untuk mengasingkan campuran berikut.

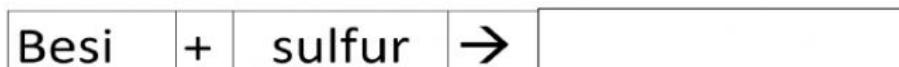
Campuran	Kaedah pengasingan
(i) Campuran pasir dan air	
(ii) Besi dan sulfur	
(iii) Campuran lumpur dan air	

[3 markah]

- c) Tindak balas logam dan bukan logam menghasilkan sebatian. **Lengkapkan persamaan** di bawah untuk menunjukkan hasil tindak balas

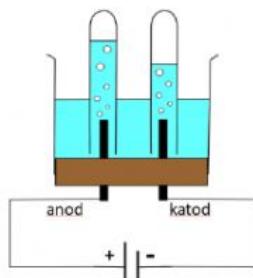
Besi sulfida

Besi oksida



[2 markah]

- d) Namakan gas yang dikumpulkan di anod dan katod dalam proses elektrolisis di bawah:



ELEKTROD	JENIS GAS
a) Anod	
b) Katod	

[2 markah]