

KIMIA T4 BAB 4 JADUAL BERKALA UNSUR

SOALAN STRUKTUR 5

cikguadlan@smkserisetia

NAMA :

1 Jadual 1 menunjukkan unsur-unsur dalam Kala 3.

Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl
----	----	----	----	---	---	----

Jadual 1

(a) Nyatakan satu unsur yang boleh membentuk oksida amfoterik

..... [1 markah]

(b) Nyatakan unsur-unsur yang boleh mengalir arus elektrik

..... [1 markah]

(i) Ramalkan perubahan saiz atom bagi unsur apabila bergerak merentasi kala dari Na ke Cl

..... [1 markah]

(ii) Jelaskan jawapan anda

.....

..... [2 markah]

2 Pernyataan di atas menunjukkan sifat fizik bagi unsur Z.

Unsur Z ialah pepejal pada suhu bilik dan mempunyai permukaan berkilat. Unsur itu mempunyai takat lebur yang tinggi dan merupakan pengalir elektrik baik. Unsur Z boleh membentuk ion berwarna.

(a) Apakah nama yang diberikan kepada unsur Z dalam Jadual Berkala Unsur

..... [1 markah]

(b) Nyatakan dua lagi sifat istimewa bagi unsur Z.

.....

..... [2 markah]