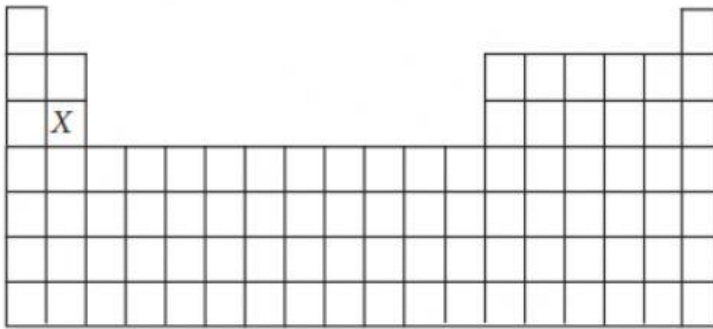


Rajah 3 menunjukkan satu unsur dalam Jadual Berkala Unsur Moden.



nota:

- turus **menegak** ialah kumpulan
- baris **mengufuk** ialah kala

- nota: cara penulisan kedudukan unsur kumpulan _____, kala _____

[1 mark/markah]

- Apakah sifat logam bagi unsur X?

[1 mark/markah]

- Tulis susunan elektron bagi atom unsur X.

[1 mark/markah]

- nota: untuk 20 unsur pertama dalam jadual berkala, bilangan elektron pada setiap petala adalah seperti berikut:
petala pertama= maksima 2 elektron
petala seterusnya= maksima 8 elektron

contoh 1 unsur dengan **nombor proton 20**, susunan elektronnya ialah

- Berdasarkan maklumat di bawah, tentukan kedudukan bagi unsur R, S dan T pada Jadual Berkala Unsur Moden dalam Rajah 3.

19	18	6
R	S	T
39	40	12

nota: letakkan unsur R, S, T pada kedudukan yang tepat pada Jadual Berkala Unsur Moden Rajah 3.