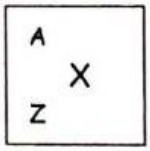
5. Unsur-unsur dalam **kumpulan** yang sama mempunyai **sifat kimia** yang **sama**. Contoh, natrium dan kalium dalam kumpulan 1 mempunyai sifat-sifat kimia yang sama.
6. Suatu atom, X boleh diwakilkan seperti berikut:

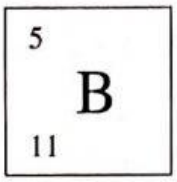


A - Nombor proton
Z - Jisim atom relatif
X - Simbol unsur

7. Setiap unsur mempunyai **nombor proton** tersendiri. Bagi **atom neutral**, bilangan proton adalah **sama** dengan bilangan elektron.

6. Antara yang berikut, yang manakah benar tentang unsur-unsur dalam Kumpulan 2 dalam Jadual Berkala Unsur Moden?
A Mempunyai sifat fizik yang sama
B Mempunyai sifat kimia yang sama
C Mempunyai bilangan proton yang sama
D Mempunyai bilangan elektron yang sama

7. Rajah di bawah menunjukkan suatu unsur dalam Jadual Berkala Unsur Moden.

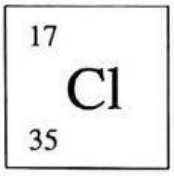


Berapakah nombor proton bagi unsur itu?
A 5
B 6
C 11
D 16

TIP PENTING

1. Bagi menjawab **soalan 7**, anda perlu tahu **persamaan** unsur-unsur yang terdapat dalam kumpulan yang sama.
2. Bagi menjawab **soalan 9 - 11**, anda perlu tahu nombor proton ialah bilangan proton yang terkandung dalam suatu atom. Bilangan **elektron** adalah **sama** dengan bilangan **proton** dalam atom neutral.

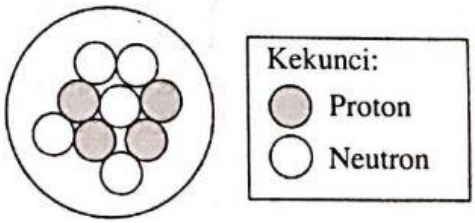
8. Rajah di bawah menunjukkan simbol atom unsur klorin.



Berapakah bilangan elektron bagi atom unsur klorin itu?
A 16
B 17
C 18
D 35

9. Nombor proton dan nombor nukleon bagi atom P masing-masing ialah 11 dan 23. Berapakah bilangan elektron bagi atom P?
A 11 **B** 12
C 23 **D** 34

10. Rajah di bawah menunjukkan nukleus bagi suatu atom.



Berapakah bilangan elektron dalam atom ini?
A 3
B 4
C 5
D 9

LIVEWORKSHEETS