

1 Rajah di bawah menunjukkan sebahagian daripada Jadual Berkala Unsur Moden. Lengkapkan petak yang diberikan. / The diagram below shows parts of the Modern Periodic Table of Elements. Complete the boxes given. **TP1**

Logam <i>Metals</i>	Kumpulan <i>Group</i>	Gas nadir <i>Inert gases</i>	Bukan logam <i>Non-metals</i>	Halogen <i>Halogen</i>
Nombor proton <i>Proton number</i>	Separuh logam <i>Semi-metals</i>	Kala <i>Period</i>	Unsur peralihan <i>Transition elements</i>	

Praktis Mandiri

(a) []

(b) []

(c) []

(d) []

(e) []

(f) []

(g) [] []

(h) [] []

(i) [] []

LIVEWORKSHEETS

- 2 Pilih jawapan yang betul tentang unsur-unsur dalam Jadual Berkala Unsur Moden. **TP1**
Choose the correct answers about the elements in the Modern Periodic Table of Elements.
- (a) Unsur-unsur disusun dalam Jadual Berkala Unsur Moden berdasarkan (nombor proton, nombor nukleon)./Elements are arranged in the Modern Periodic Table of Elements according to their (proton numbers, nucleon numbers).
- (b) Kumpulan (1, 18) mengandungi unsur-unsur yang paling reaktif manakala Kumpulan (1, 18) mengandungi unsur-unsur yang paling kurang reaktif.
Group (1, 18) has the most reactive elements while Group (1, 18) has the least reactive elements.
- (c) Unsur-unsur dalam (kala, kumpulan) yang sama menunjukkan sifat kimia yang sama.
The elements in the same (period, group) show the same chemical properties.
- 3 Berpandukan Jadual Berkala Unsur Moden di 1, tandakan (✓) unsur yang mempunyai nombor proton yang terbesar./Based on the Modern Periodic Table of Elements in 1, tick (✓) the element which has the biggest proton number. **TP1**
- Nitrogen/Nitrogen (N) Klorin/Chlorine (Cl) Kalsium/Calcium (Ca)
- 4 Daripada maklumat di 1, hitung nombor nukleon bagi atom fluorin (F) jika atom itu mempunyai 10 neutron dalam nukleusnya./From the information in 1, calculate the nucleon number for fluorine (F) atom if the atom has 10 neutrons in its nucleus. **TP3/KBAT**

(atom fluorin mempunyai nombor proton
