

NAMA: _____ TINGKATAN: _____

Periodic Table of the Elements

The periodic table is organized into groups (columns) and periods (rows). The groups are labeled at the top: 1 (IA), 2 (IIA), 3 (IIIB), 4 (IVB), 5 (VB), 6 (VIB), 7 (VIIB), 8 (VIII), 9 (VIII), 10 (VIII), 11 (IB), 12 (IIB), 13 (IIIA), 14 (IVA), 15 (VA), 16 (VIA), 17 (VIIA), 18 (VIIIA).

The elements are color-coded into categories:

- Alkali Metals:** Group 1 (IA)
- Alkaline Earths:** Group 2 (IIA)
- Transition Metals:** Groups 3 (IIIB) to 10 (VIII)
- Post-Transition Metals:** Groups 11 (IB) to 12 (IIB)
- Non-Metals:** Groups 13 (IIIA) to 16 (VIA)
- Halogens:** Group 17 (VIIA)
- Noble Gases:** Group 18 (VIIIA)
- Lanthanides:** Series 57-71
- Actinides:** Series 89-103

1. Bagaimanakah unsur-unsur dalam Jadual Berkala disusun?
2. Nyatakan bilangan kumpulan yang terdapat di dalam Jadual Berkala.
3. Unsur- unsur dalam Kumpulan 8 dikenali sebagai
4. Nyatakan dalam kumpulan mana terletaknya unsur
 - a) Logam:
 - b) Peralihan:
 - c) Gas halogen:
 - d) Gas nadir
5. Nyatakan empat contoh unsur yang berada dalam kumpulan 18.