



PERUBAHAN SIFAT FIZIK APABILA MERENTASI KALA 3

CHANGES IN PHYSICAL PROPERTIES ACROSS PERIOD 3



Bilangan petala berisi elektron sama / Same number of shells filled with electrons

Jejari atom berkurang / Atomic radius decreases

Saiz atom berkurang / Atomic size decreases

Nombor proton bertambah / Proton number increases

Keelektronegatifan bertambah / Electronegativity increases

Apabila merentasi Jadual Berkala Unsur dari kiri ke kanan, **bilangan proton semakin bertambah** dan menyebabkan daya tarikan nukleus terhadap elektron dalam petala semakin kuat. Oleh itu, **saiz atom berkurang**, manakala **keelektronegatifan bertambah**.

Across the Periodic Table of Elements from left to right, the **number of protons increases** and causes the attraction forces between nucleus and electrons to increase. Due to that, the **atomic size decreases** while the **electronegativity increases**.

JADUAL BERKALA UNSUR
PERIODIC TABLE OF ELEMENTS

Metalloid mempunyai sifat logam dan bukan logam. Metalloid merupakan konduktor elektrik yang lemah. Namun, pada suhu tinggi, metalloid menjadi konduktor elektrik yang baik. **Silikon** ialah contoh metalloid yang digunakan dalam **semikonduktor**.

Metalloids have the properties of metals and non-metals. Metalloids are weak electrical conductors. However, at high temperatures, metalloids become good electrical conductors. **Silicon** is an example of metalloid that is used in **semiconductors**.