

PERIODICKÝ ZÁKON

Vlastnosti prvků se periodicky mění v závislosti na protonovém čísle jejich atomů

Periodická soustava prvků (PSP)

Prvky seřazeny podle vzrůstajícího protonového čísla.

Vodorovné řady = **periody** (1-7)

➤ Číslo udává počet vrstev elektronů v obalu atomu

Svislé sloupce = **skupiny** (I.-VIII. A – B nebo 1 – 18)

➤ Ve skupině jsou zařazeny prvky podobných vlastností.

➤ Číslo skupiny s označením A udává počet valenčních elektronů

Většina prvků v PSP jsou **kovy**

- Pevné skupenství (mimo Hg)
- Vedou teplo
- Vedou elektrický proud

Malá část jsou **nekovy**

- Nevedou teplo ani el. proud
- Jsou křehké

Polokovy mají některé vlastnosti kovů a některé nekovů