

PERIODICKÁ SOUSTAVA PRVKŮ

Periodický zákon

„Vlastnosti prvků jsou periodicky závislé na protonovém čísle jejich atomů.“

- vlastnosti prvků se pravidelně (periodicky) opakují
- podstata je v uspořádání valenční vrstvy

Periodická soustava prvků

- grafické vyjádření periodického zákona

7 period (vodorovných řad)

- číslo periody udává počet elektronových vrstev v obalu atomu

skupiny (svislé sloupce)

- číslo udává počet valenčních elektronů
- pod sebou – prvky podobných vlastností