

PERIODICKÁ SOUSTAVA PRVKŮ (PSP)

Jako první ji do současné podoby sestavil DMITRIJ IVANOVIČ MENDĚLEJEV (tehdy 63 prvků).
Na úpravách se podílel český chemik BOHUSLAV BRAUNER.

Periodický zákon:

„Vlastnosti prvků se periodicky opakují a jsou závislé na protonovém čísle“

Grafické vyjádření zákona je tabulka PSP.

Prvky jsou uspořádány do:

7 vodorovných řad – **PERIOD** a **svislých** – **SKUPIN**, které rozdělujeme na I.A-VIII.A (hlavní) a I.B-VIII.B (vedlejší).

Pozor – VIII.B skupina je 3x.

Perioda udává, kolik vrstev je v obalu atomu a podle skupiny určíme, kolik je valenčních elektronů.

Pojmenování některých skupin v PSP:

I.A – alkalické kovy

II.A – kovy alkalických zemin

VII.A – halogeny

VIII.A - vzácné plyny

Prvky v tabulce vlevo jsou **KOVY**, vpravo **NEKOVY** a na rozhraní **POLOKOVY**.