

## Pracovný list - Periodická tabuľka prvkov

### Úloha č.1 Doplň pomocou periodickej tabuľky prvkov

skupina perióda	V.A			III.A			I.A		IV.A		II.A	V.A
Značka Prvku	5.	Ne	F	2.	S	Pb	2.	K	5.	Si	3.	2.
Názov prvku												

### Úloha č.2 Odpovedz na otázky:

- Ktorý prvek z tabuľky má najnižší počet protónov v jadre? .....
- Ktorý prvek z tabuľky má najväčší počet elektrónov v obale? .....
- Koľko vrstiev má v obale atóm bóru? .....
- Koľko valenčných elektrónov má atóm olova? .....
- Zakresli elektrónovú konfiguráciu draslíka .....
- Ktoré prvky a tabuľky majú podobné vlastnosti ako dusík? .....
- Vypíš prvky z tabuľky, ktoré majú v obale práva dve vrstvy. .....
- Vypíš prvky z tabuľky, ktoré majú v obale práve 4 valenčné elektróny. .....