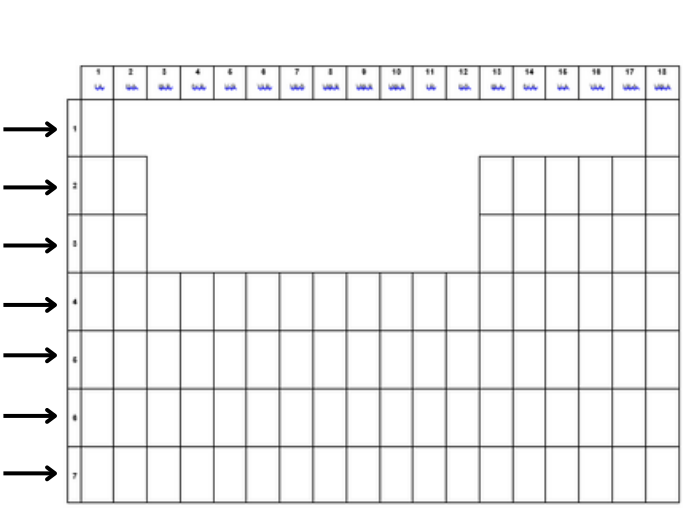
Jméno:

ÚVOD DO PERIODICKÉ TAULKY PRVKŮ

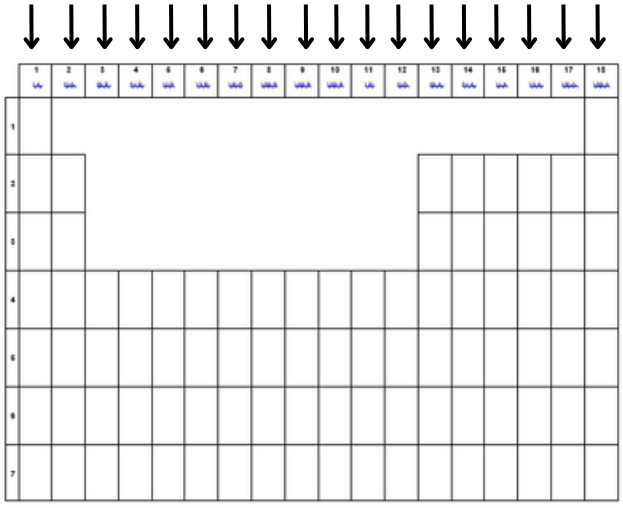
Periodická tabulka prvků je uspořádána do **period** a **skupin**:

- **periody** – horizontální řady v periodické tabulce; prvky ve stejné periodě mají stejné množství elektronových vrstev.
- **skupiny** – vertikální sloupce v periodické tabulce; prvky ve stejné skupině mají stejné množství valenčních elektronů.

1. Vyberte si jednu periodu a vybarvěte jí libovolnou barvou. To samé udělejte u skupiny.



Periody



Skupiny

2. Použijte periodickou tabulku prvků k odpovědím na níže uvedené otázky:

1) Kolik *period* je v periodické tabulce prvků? _____

2) Kolik *skupin* je v periodické tabulce prvků? _____

3) Který prvek se nachází v 2. skupině a 3. periodě? _____

4) Který prvek se nachází v 17. skupině a 2. periodě? _____

5) Který prvek se nachází v 10. skupině a 4. periodě? _____

6) Který prvek se nachází v 18. skupině a 6. periodě? _____

7) Který prvek se nachází v 1. skupině a 7. periodě? _____

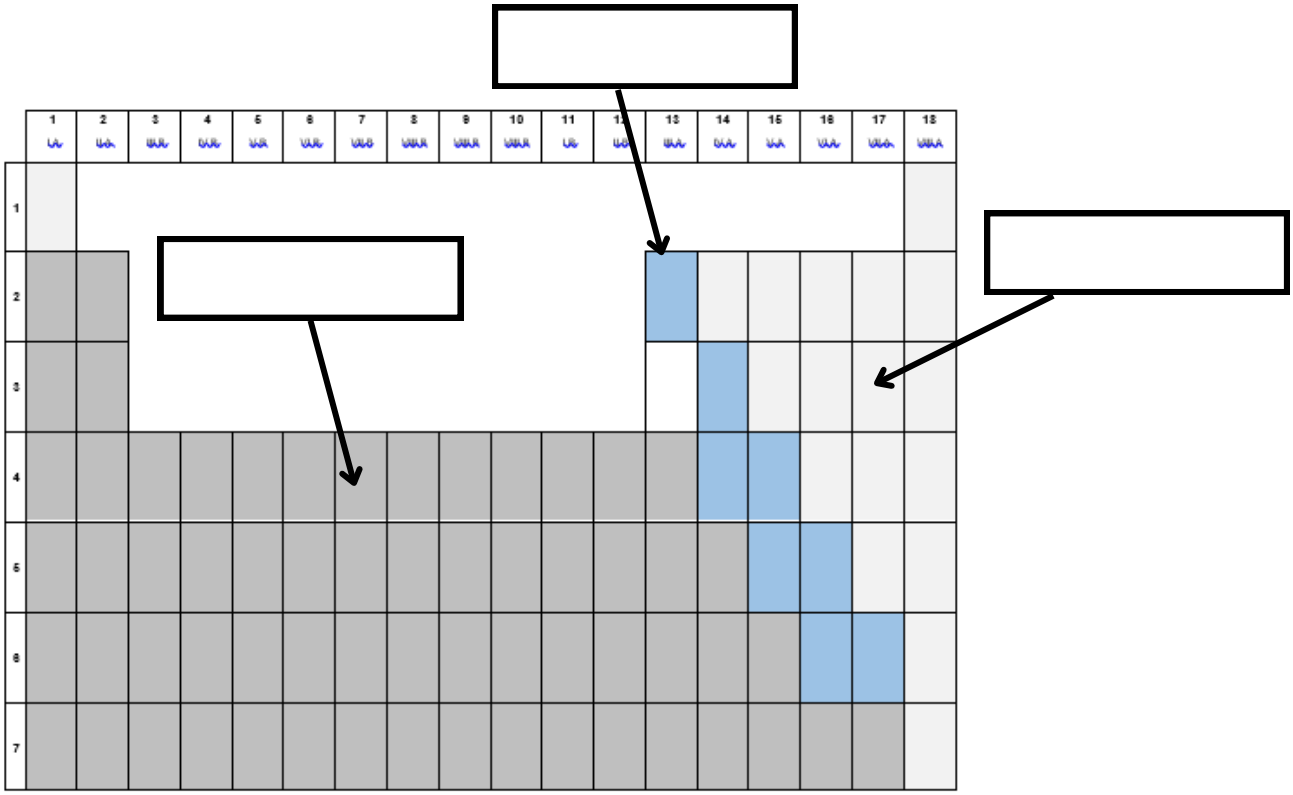
8) Který prvek se nachází ve 14. skupině a 6. periodě? _____

KOVY, NEKOVY A POLOKOVY

Periodická tabulka obsahuje **tři typy prvků:**

- _____ – obvykle tvrdé a lesklé prvky, které dobře vedou teplo a elektrický proud.
- _____ – špatné vodiče tepla a elektrického proudu.
- _____ – mají některé vlastnosti kovů a některé vlastnosti nekovů.

3. V periodické tabulce níže pojmenuj *kovy*, *nekovy* a *polokovy*.



4. Roztřiď prvky na *kovy*, *nekovy* a *polokovy*.

1) Sodík (Na) _____

2) Jód (I) _____

3) Křemík (Si) _____

4) Berillium (Be) _____

5) Argon (Ar) _____

6) Vápník (Ca) _____

7) Fosfor (P) _____

8) Hořčík (Mg) _____