

Prvky

Látky

```
graph TD; A[Látky] --> B[Prvek]; A --> C[Sloučenina];
```

Prvek

= látka, složená z atomů se stejným protonovým číslem

Sloučenina

= vzniká sloučením atomů dvou nebo více prvků

Chemické prvky

► Skupenství:

1. Plynné (g) – 11 prvků - H_2 , N_2 , O_2 , F_2 , Cl_2 + vzácné plyny
 2. Kapalné (l) – 2 – Br , Hg
 3. Pevné (s) – ostatní
- Za normálních podmínek

Chemické prvky

► Výskyt:

1. **Přírodní** – v přírodě – volné nebo ve sloučeninách, 92
2. **Umělé** – připraveny v laboratoři,

Chemické prvky

► Vlastnosti:

1. Kovy

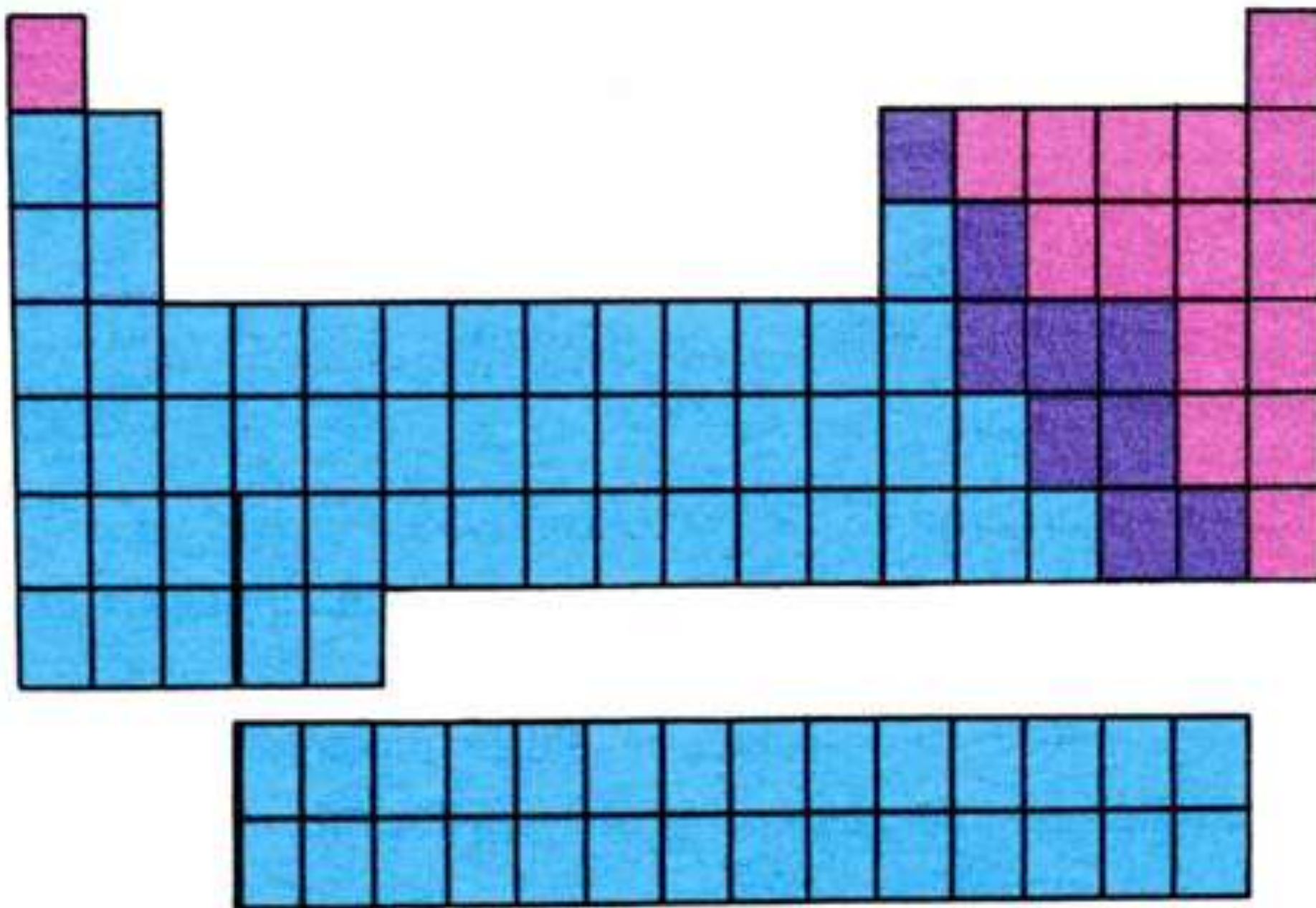
- Kovový lesk, vedou elektrický proud a teplo, tažné, kujné

2. Polokovy

- Mají některé vlastnosti kovů, některé nekovů (Si, B, As,...)

3. Nekovy

- Nevodivé, nemají kovový lesk, křehké



Zastoupení kovů, nekovů a polokovů mezi prvky

Úkol:

► Pojmenuj prvky a vyber kovy:

O, S, Mg, Al, N, Au, Cl, Cu, Na, Pb, Hg, I, Ag, Zn

