

Učebnice str. 57, cvičení 3, 4, 5, 6, 7

4 ☐ **Vlastnosti chemických prvků**
(učebnice str. 58 – 59)

1. Kovy

Vyznačují se elektrickou a tepelnou vodivostí a na očištěném povrchu kovovým leskem.

Dají se dobře opracovávat, jsou kujné a tažné.

Slitiny kovů: připravují se tuhnutím roztavené směsi dvou a více kovů

5 ☐ **Koroze = nepřítel kovů**

Působí ji vzdušný kyslík společně s dalšími látkami obsaženými ve vzduchu (SO_2 , CO_2 , vodní pára).

2. Nekovy

Nevedou teplo a elektrický proud, nemají kovový vzhled.

Patří mezi ně: O, N, H, S, Cl, C, P.

6 ☐ **3. Polokovy**

Mají některé vlastnosti kovů a nekovů.

Jsou většinou křehké a nejsou kujné.

Mají malou elektrickou vodivost, která zahříváním stoupá.

Používají se na výrobu polovodičů.

Např.: křemík (Si) a germanium (Ge)

Učebnice str. 59, cvičení 3, 5

7 ☐ **Kovy – vlastnosti a užití**
(učebnice str. 60 – 61)

Nejvýznamnější kovy:

Železo (Fe) – stříbrolesklý kov, snadno podléhá korozi, vyrábí se z něj stroje, náradí, konstrukce.

Hliník (Al) – stříbrolesklý kov, lehký, na vzduchu stálý, dobře vede el. proud.

Měď (Cu) – červenohnědá, těžká, stálá na vzduchu, dobrý vodič.

8 ☐ **Zinek (Zn) – šedobílý kov, snadno se taví, na vzduchu stálý, ochrana železa.**

Olovo (Pb) – šedobílý kov, měkký, těžký, snadno se taví, sloučeniny jsou jedovaté.

Stříbro (Ag) – stříbrolesklý kov, stálý, nejlepší vodič, šperky, sloučeniny se používají na fotomateriály.

Zlato (Au) – žluté, lesklé, kujné, stálé. Šperky, v zubním lékařství.

Hořčík (Mg) – šedobílý, lehký, hořlavý, málo stálý. K výrobě slitin.

9 ☐ **Rtuť (Hg) – stříbrolesklá, kapalná, těžká. Sloučeniny jsou jedovaté.**

Alkalické kovy (např. Li, Na, K)

Jsou nestálé, reagují se vzduchem.

Praktické sloučeniny: kuchyňská sůl (NaCl)

Draselná hnojiva, sklo, mýdlo.