**KEMIJA 8. razred**

**DELO NA DALJAVNO ( DOMA), ponedeljek, 6. 4. 2020**

Žlahtni plini

**Navodila za učence**

V učbeniku na str. 92, si preberi vse o žlahtnih plini (nahajanje in pridobivanje, reaktivnost, uporaba in posebnosti). V zvezek, si zapiši naslov Žlahtni plini in nato si prepiši zapis v zvezek.

V DZ na str. 105, reši naloge 1-3. Pomagaj si z učbenikom.

Na spletni strani i-učbeniki si oglej video animacije o žlahtnih plinih <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/953/index1.html>

*Zapis v zvezek, ponedeljek, 6. 4. 2020*

**ŽLAHTNI PLINI**

Elementi 18. skupine (ali VIII. skupine) so: helij – **He**; neon – **Ne**; argon – **Ar**; kripton – **Kr**; ksenon – **Xe** in radon – **Rn**.

Lastnosti

Žlahtni plini imajo zunanjo lupino polno zasedeno z elektroni, zato ne težijo za tem, da bi elektrone oddajali drugim elementom ali jih od njih sprejemali.

Pri normalnih pogojih so **brez vonja, barve in okusa** ter so **enoatomni** **plini**.

V vodi so težko topni. Žlahtni plini so **malo reaktivne nekovine**.

Uporaba

**Helij – He**

* za hlajenje občutljivih (npr. eksplozivnih) snovi,
* v potapljaških dihalnih aparatih in dihalnih aparatih pri vesoljskih raziskavah,
* za polnjenje balonov in zračne ladje.

**Neon – Ne**

* za neonske svetilke, v katerih plin pod napetostjo žari oranžnordeče,
* reklamni svetlobni napisi in laserji.

**Argon – Ar**

* za svetlobne napise,
* kot zaščitni plin pri varjenju.