**Chemie 8. ročník - práce na týden 4. 5. – 10. 5.**

 **Vypracované mi zašlete na e-mail (**Kontakt: prikrylovaj@zsnadrazni.eu)

1. Rozděl následující částice na atomy, anionty a kationty:

 Fe+III, Cl-I, Na, Pb+IV, Au, S-II, S+VI, Li+I, N, O-II, P, Mg+II, P+V, Br-I, Cl+VII

 atomy:

 kationty:

 anionty:

2. Urči počet elementárních částic (protonů, elektronů):

 1H+I p+ = \_\_\_\_\_\_ , e- =\_\_\_\_\_\_\_

11Na p+ = \_\_\_\_\_\_ , e- =\_\_\_\_\_\_\_

 13 Al+III  p+ = \_\_\_\_\_\_ , e- =\_\_\_\_\_\_\_

 16 S-II  p+ = \_\_\_\_\_\_ , e- =\_\_\_\_\_\_\_

 92 U p+ = \_\_\_\_\_\_ , e- =\_\_\_\_\_\_\_

 53 I-I  p+ = \_\_\_\_\_\_ , e- =\_\_\_\_\_\_\_

3. Doplň dvojici **koncovka – oxidační číslo** :

a) - ečný = ………… b) - istý = ……………… c) - itý = …………

d) ……………. = + I e) ………………… = + IV f) ………………… = +VI

4. Do první pyramidy doplň do prázdných obdélníků čísla tak, aby platilo, že vyšší číslo je vždy součtem

 dvou čísel pod ním. Po doplnění první pyramidy vyhledej značky prvků, které odpovídají protonovým

 číslům z první pyramidy a napiš tyto značky do druhé pyramidy

* *

5. Přiřaď k daným prvkům správnou charakteristiku (vyber z nabídky)

 **uhlík - hliník - železo - zlato -**

 ……………. ……………… ……………… ……………….

 ……………. ……………… ……………… ……………….

 ……………. ……………… ……………… ……………….

šperky, diamant, ocel, hřebík, tuha, valouny, lehký stříbrolesklý kov, C, plechovky, Al, žlutý kov,

 koroze, C, uhlí, Fe, alobal