**Chemie 8. ročník - práce na týden 8. 6. – 14. 6.**

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

**1. Najdi ve větách ukryté názvy prvků:**

 a) Otevře oči a první čeho si všimne, je hnědá sova nad její postelí. a)

 b) Sovy, kterou dostala k narozeninám od máti, tancuje sem a tam, mává křídly. b)

 c) Nosí raději sukni a tričko. c)

 d) Rohlík se salámem, nebo raději chléb se sýrem? d)

 e) Zase Lenka snědla sýr. e)

 f) Ach, Romano, dej mi prosím kousek buchty f)

 g) Romana se o ni klidně rozdělí. g)

 h) Br, omáčku teda opravdu nemusím. h)

 ch) Romanin mluvící papouch Lora. ch)

 i) Berou si Romanino kolo, vozí se na něm obě. i)

**2. Některé z nalezených prvků patří do daných skupin. Přiřaďte je tam a napište počty elektronů**

 **ve valenční vrstvě:**

 III. A skupina –

 IV. A skupiny –

 VI. A skupina –

 Halogeny –

**3. Rozhodni, o jaký prvek se jedná:**

 a) leží v 4. periodě a V. A skupině

 b) leží v 5. periodě a I.B skupině

 c) počet valenčních elektronů má 2, leží v 6. periodě

 d) počet protonů má 51

 e) počet elektronů má 20

 f) protonové číslo je 76

**4. Urči počet protonů a elektronů u těchto iontů ( protonové číslo najdi v tabulce )**

 a) Ba2+  Z= počet protonů p+ = počet elektronů e- =

 b) Fe3+  Z= počet protonů p+ = počet elektronů e- =

 c) Br-  Z= počet protonů p+ = počet elektronů e- =

 d) N3-  Z= počet protonů p+ = počet elektronů e- =

**5. Vyčísli dané rovnice:**

 a) HI + H2SO4 I2 + H2S + H20 b) MnO2 + HCl MnCl2 + Cl2 + H2O