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

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