**Chemie 8. ročník - práce na týden 15. 6. – 21. 6.**

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

1. S použitím periodické soustavy prvků doplň tabulku:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Název | Značka | p+ | e- | n0 | Počet valenčních elektronů  (jen u prvků  hlavních skupin) | Z | A | Skupina | Periody |
| lithium |  |  |  |  |  |  | 7 |  |  |
|  |  | 79 |  |  |  |  | 197 |  |  |
|  |  |  |  | 34 |  | 30 |  |  |  |
|  |  |  | 1 | 0 |  |  |  |  |  |
|  |  | 11 |  |  |  |  | 23 |  |  |
|  | Fe |  |  | 26 |  |  |  |  |  |
| iod |  |  |  |  |  |  | 127 |  |  |
|  |  | 82 |  | 126 |  |  |  |  |  |

2. Urči z kolika atomů a kolika prvků se skládá daná sloučenina:

NH4NO3 počet prvků = počet atomů =

Al2(SO4)3 počet prvků = počet atomů =

2 HCOOH počet prvků = počet atomů =

3. Vylušti danou křížovku:

16.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

13. 15.

1. 2. 3. 10. 11. 12. 14.

4. 5. 6. 8.

7. 9.

1. Prvek, který vede elektrický proud, je kujný a tažný

2. Částice chemické látky, která je součástí molekuly

3. Prvek s nejmenší hustotou

4. Kladně nabitý ion

5. Sněs plynů, která obklopuje Zemi

6. Společný název pro atomy, molekuly a ionty

7. Prvek, který mí protonové číslo 8

8. Látka, která není ani pevná, ani kapalná

9. Záporně nabitý ion

10. Tříprvková sloučenina kovu, kyslíku a vodíku

11. Rozptylovat směs vody a vzduchu

12. Dvouprvková sloučenian prvku s kyslíkem

13. Česká řeka, vníž se rýžovalo zlato

14. Název O3

15. Kladně nabitá částice jádra atomu

16. Spojení mezi atomy v molekule