**Domácí úkol č. 2 JMÉNO:**

**Pokyny k vypracování:**

* Úkol si vytiskněte, podepište, ručně vyplňte a ve formě fotografie, případně oskenované pošlete mně zpět na mail [skypala@gymkrom.cz](mailto:skypala@gymkrom.cz) do **24. 4. 2020**!!!!

1. ***Zakroužkuj halogeny. Do rámečků si zapiš jejich názvy a spoj je s příslušnou značkou prvku***

F Ag Sn Br H I O Mn Cl Fe At

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

1. ***V periodické tabulce prvků najdi hodnotu elektronegativity fluoru:\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Který prvek má vyšší elektronegativitu než fluor:\_\_\_\_\_\_\_\_. Co z toho vyplývá?***
2. ***Doplň tabulku:***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Halogen** | **Skupenství** | **Barva** | **Využití** |
| Fluor |  |  |  |
| Chlor |  |  |  |
| Brom |  |  |  |
| Jód |  |  |  |

1. ***Doplňte:*** Molekuly halogenů jsou obecně tvořeny\_\_\_\_\_\_\_\_\_ atomy, proto je označujeme jako \_\_\_\_\_atomové
2. ***Některé sloučeniny halogenů mají své triviální názvy (název užívaný v běžném životě, jako obchodní název a v literatuře mimo odborné publikace). Doplňte následující tabulku:***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Triviální název** | **Systematický název** | **Vzorec** |
| Sylvín |  |  |
| Halit |  |  |
| Salmiak |  |  |
| Lugolův roztok |  |  |

1. ***Doplňte tabulku:***

|  |  |
| --- | --- |
| **Název** | **Vzorec** |
| Bromid osmičelý |  |
|  | LiF |
| Jodid bismutitý |  |
|  | UCl4 |
| Bromid zinečnatý |  |
|  | CrI6 |
| Fluorid niobičný |  |
|  | ReCl7 |

1. ***Seřaďte výše uvedené vzorce podle klesající polarity vazby:***
2. ***Máte ionty: Cl1-, Br3+, I5+, F1-. Napište rovnice vzniku těchto iontů z příslušných atomů.***