**Domácí úkol č. 1 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 **9. 4. 2020**!!!!

1. ***Při kterých dějích se do atmosféry uvolňuje oxid uhličitý?***
2. ***Jak je naopak z atmosféry pohlcován?***
3. ***Vysvětli termín skleníkové plyny a uved jejich vliv na životní prostředí. Které látky za ně považujeme?***
4. ***Rubín je po chemické stránce:***
5. CaO b) SiO2 c) CO d) Al2O3 e) N2O
6. ***Která z následujících látek není plyn?***
7. CO b) N2O c) CaO d) CO2 e) SO2
8. ***Která z následujících látek je pevná látka?***
9. SO3 b) NO c) TiO2 d) CO2 e) NO2
10. ***Následující zápisy zapiš pomocí značek a vzorců:***
11. Reakce uhlíku s kyslíkem za vzniku oxidu uhelnatého
12. Reakce síry s kyslíkem za vzniku oxidu siřičitého
13. Reakce oxidu siřičitého s kyslíkem za vzniku oxidu sírového
14. ***Pomocí ANO – NE posuďte správnost následujících tvrzení. V případě NE napište proč.***
15. V kapičkách vody v mracích vzniká z oxidu sírového kyselina sírová, která je spolu s jinými látkami příčinou kyselých dešťů.
16. Oxid dusný se používá jako náplně do bombiček na výrobu domácí šlehačky.
17. Oxid křemičitý se využívá ve stavebnictví jako tzv. pálené vápno.
18. Oxid siřičitý může plyn i kapalina, záleží na tom, jakou máme teplotu
19. Oxid titaničitý má vysoký jas a velmi vysokou krycí schopnost, proto se přidává do řady výrobků
20. oxid dusičitý je červenohnědá, páchnoucí jedovatá kapalina
21. ***Oxidy jsou odvozeny od jistého prvku. Nakresli model atomu tohoto prvku a do něj uveď počet protonů a elektronů a vyznač valenční elektrony.***