**Domácí úkol č. 1 JMÉNO:**

**Pokyny k vypracování:**

* Úkol si vytiskněte, podepište, ručně vyplňte a ve formě fotografie, případně oskenujte a pošlete mně zpět na mail [skypala@gymkrom.cz](mailto:skypala@gymkrom.cz) do **9. 4. 2020**!!!!

1. ***Zapište rovnice následujících chemických dějů:***
2. redukce oxidu křemičitého kovovým hliníkem:
3. reakce siřičitanu sodného s kyselinou sírovou:
4. reakce hydroxidu olovnatého s hydroxidem sodným
5. reakce sulfanu s vodným roztokem síranu měďnatého
6. reakce oxidu siřičitého s roztokem uhličitanu sodného
7. reakce vodných roztoků chloridu amonného a hydroxidu sodného
8. reakce oxidu sírového s hydroxidem vápenatým
9. reakce iontů jodidovým s bromem
10. příprava dihydrogenfosforečnanu draselného z kyseliny trihydrogenfosforečné
11. reakce chloridu sodného s kyselinou sírovou
12. reakce rozkladu hydrogenuhličitanu hořečnatého varem
13. příprava vodíku reakcí kovu s vodným roztokem silné anorganické kyseliny
14. reakce oxidu křemičitého s fluorovodíkem
15. vytěsňování bromu z bromidů chlorem
16. reakce oxidu uhličitého s hydroxidem vápenatým
17. reakce alkalického kovu s vodou
18. příprava dusičnanu-dihydroxid bismutitého z hydroxidu bismutitého
19. ***Vypočítejte:***
20. Kolik litrů oxidu uhličitého vznikne, shoří-li 12 g methanu?
21. Kolik g vody vznikne, shoří-li 24 g methanu?
22. Kolik g chloridu olovnatého vznikne, působíme-li kyselinou chlorovodíkovou na 10 g oxidu olovnatého?
23. Kolik ml kyslíku vznikne tepelným rozkladem 10 g oxidu rtuťnatého?