Ch 8 – zpětná vazba (úkol č. 9)

Zdravím vás. Tak co, natěšení na chemii????

Slíbil jsem, že tento úkol budete posílat ke kontrole!

Pošlete zase na senkerik@zsgm.cz Do 14. 5. !!! a VŠICHNI!!! (nebudu jmenovat)

……………………………………………………………………………………………………….

Doporučuji si na nějaký papír dělat dílčí kroky, kdo potřebujete…… mně posílejte už jen výsledek….

1. **Vyberte správné názvy oxidů:**
2. SO3 oxid sodný oxid sírový oxid siřitý
3. N2O5 oxid dusný oxid dusičitý oxid dusičný
4. Cl2O oxid chloristý oxid chlornatý oxid chlorný
5. FeO oxid železnatý oxid železný oxid železitý
6. I2O7 oxid joditý oxid jodový oxid jodistý
7. **Doplňte odpovídající koncovku:**
8. MgO = oxid hořeč……
9. MnO2 = oxid mangan…….
10. Br2O = oxid brom……
11. **Vytvořte název oxidu:**
12. FeO =
13. Fe2O3 =
14. CO =
15. CO2 =
16. **Vytvořte vzorec oxidu:**
17. oxid draselný =
18. oxid vápenatý =
19. oxid arsenitý =
20. oxid křemičitý =
21. oxid dusičný =
22. oxid sírový =