**Dvouprvkové sloučeniny - procvičování**

1. Oxidační číslo síry v sulfidu železnatém je:

a/ -II b/ IV c/ O d/ II

2. Pro oxidační číslo IV užíváme zakončení :

a/ - ný b/ - itý c/ - ičitý d/ - ový

3. Oxidační číslo atomu chloru v chloridu sodném je:

a/ - II b/ II c/ I d/ -I

4. Molekula N2O5 je tvořena celkem ze :

a/ 4 atomů b/ 5 atomů c/ 6 atomů d/ 7 atomů

5. Oxid rtuťnatý má vzorec:

a/ Hg2O b/ HgO2 c/ Hg2O2 d/ HgO

6. Vzorec CaCl 2 má :

a/ chlorid vápenatý b/ chlorid vápenný c/ chlorid vápenitý d/ chlorid vápeničitý

7. Který oxid se používá na výrobu skla:

a/ oxid fosforečný b/ oxid uhelnatý c/ oxid křemičitý d/ oxid hlinitý

8. Který oxid způsobuje v přírodě skleníkový efekt:

a/ SO3  b/ CO2  c/ CO d/ NO2

9. Který plynný oxid má hnědočervenou barvu?

a/ NO2 b/ NO c/ CO2 d/ Al2O3

10. Který oxid se používá na dezinfekci sklepů a sudů?

a/ uhelnatý b/ uhličitý c/ dusičitý d/ siřičitý

11. Který z oxidů není jedovatý?

a/ siřičitý b/ uhličitý c/ dusnatý d/ uhelnatý

12. Oxidační číslo manganu v oxidu manganičitém je:

a/ -II b/ VII c/ IV d/ II

13. Vzorec NO 2 má :

a/ oxid dusný b/ oxid dusnatý c/ oxid dusičitý d/ oxid dusičný

14. Pro oxidační číslo II užíváme zakončení :

a/ - natý b/ - itý c/ - ičitý d/ - id

15. Chlorid železitý má vzorec:

a/ FeCl2  b/ Fe3Cl2  c/ FeCl3  d/ Fe2Cl3

16. Který oxid se používá ve stavebnictví:

a/ oxid hlinitý b/ oxid vápenatý c/ oxid uhličitý d/ oxid sírový

17. Které oxidy způsobují „ kyselé deště „ :

a/ oxidy síry a dusíku b/ oxidy síry a uhlíku c/ oxidy uhlíku a vápníku d/ oxidy dusíku a uhlíku

18. Olověná ruda galenit má chemické složení:

a/ oxid olovnatý b/ sulfid olovičitý c/ sulfid olovnatý d/ chlorid olovnatý

19. Kuchyňská sůl má chemické složení:

a/ KCl b/ NaCl c/ CaO d/ NaBr

20. Plynná látka, která má zápach po zkažených vejcích je:

a/ oxid siřičitý b/ sulfan c/ chlorovodík d/ oxid uhelnatý

**Na mail mně pošlete jen výsledky testu (např. 1a, 2c,……)**