Milí chemici,

u oxidů byl taky v mnoha případech problém.

POZOR na správné určení oxidačních čísel. Víme, že kyslík má v oxidech oxidační číslo –II a součet všech oxidačních čísel ve sloučenině musí být 0.

Kdo se stále ještě nechytá, mrkněte na: <https://www.youtube.com/watch?v=bNnghkGvXVg>

V dalším souboru posílám správné řešení minulého úkolu. Znovu prosím překontrolujte a opravte.

Dbejte i na správné určení přídavného jména. Říkali jsme si, že je odvozeno od názvu prvku a přidá se příslušná přípona. Např.: bismut+itý ne bismunitý, xenon+ičelý ne xeničelý, lanthan+itý ne lanitý

Kdo by stále nevěděl, jak na to, nebojte se napsat. Toto téma je v chemii velmi důležitý základ.

Na další stránce máte další příklady na procvičení halogenidů a oxidů. Řešení mi prosím pošlete, ať vidím, jak jste si poradili. Stačí pouze výsledky, nemusíte vyplňovat, pokud nemáte k dispozici tiskárnu. Jestliže byste zvládli napsat řešení přímo v počítači a věděli, jak psát do vzorců indexy – ta malá čísla, budu potěšená.

FeO

1. oxid uhličitý

2. oxid železnatý

3. bromid stříbrný

4. oxid fosforečný

5. jodid draselný

6. oxid manganatý

7. chlorid vápenatý

8. oxid jodistý

9. oxid xenoničelý

10. bromid fosforitý

11. oxid sírový

12. fluorid sodný

13. oxid dusný

14. oxid hlinitý

15. oxid křemičitý

16. oxid sodný

Cl2O7

OsO4

CrO3

Li2O

SnO

Al2O3

SO2

CuO

Ag2O

Fe2O3

MgO

Na2O

HgI2

CuF

SCl4

AgCl 17. oxid dusičný

CBr4 18. oxid hořečnatý

LiF 19. oxid rtuťný

FeI3 20. oxid cíničitý