

Pracovní list: Názvosloví oxidů



1. Napiš vzorce oxidů:

1. oxid vápenatý
2. oxid chlorečný
3. oxid uhličitý
4. oxid manganistý
5. oxid fosforitý
6. oxid zinečnatý
7. oxid dusnatý
8. oxid chlorný
9. oxid olovičitý
10. oxid lithný
11. oxid barnatý
12. oxid chloristý
13. oxid dusičitý
14. oxid boritý
15. oxid sodný
16. oxid jodistý
17. oxid sírový
18. oxid dusný
19. oxid jodistý
20. oxid dusitý
21. oxid osmičelý
22. oxid draselný
23. oxid bromný
24. oxid chloritý
25. oxid manganičitý
26. oxid hořečnatý
27. oxid olovnatý
28. oxid křemičitý
29. oxid dusičný
30. oxid uhelnatý
31. oxid cíničitý
32. oxid železitý
33. oxid fosforičitý
34. oxid stříbrný

2. Napiš názvy oxidů:

35. N_2O
36. Al_2O_3
37. MnO_2
38. CuO
39. SO_3
40. MgO
41. Ag_2O
42. CaO
43. Au_2O_3
44. Mn_2O_7
45. CO
46. Br_2O_5
47. PO_2
48. Cr_2O_3
49. N_2O_5
50. Cl_2O_7
51. As_2O_3
52. V_2O_5
53. CrO_3
54. HgO
55. SeO_3
56. I_2O_7
57. NO
58. SiO_2
59. CO_2
60. P_2O_5
61. K_2O
62. SO_2
63. Cu_2O
64. Cl_2O_7
65. SnO
66. P_2O_3
67. OsO_4
68. Fe_2O_3

3. U vzorců oxidů doplň oxidační čísla a spoj je s jejich názvy:



oxid chlorečný

oxid chloristý

oxid chloritý

oxid sírový

oxid dusičný

oxid dusičitý

oxid siřičitý

oxid chlorný

oxid dusný

oxid dusitý

4. Doplň oxidační čísla prvků a název oxidu:

□ □
Ti O₂
□

□ □
Ni O
□

□ □
Br₂ O
□

□ □
V₂ O₅
□

□ □
Cu₂ O
□

□ □
Sn O₂
□

□ □
Au₂ O₇
□

□ □
Te O₃
□

5. Kdo to byl ... (tajenka)? Do tajenky doplň názvy oxidů.

1
2
3
4
5
6
7
8
9
10
11

1. MgO

2. CuO

3. Br₂O₃

4. CO

5. PbO

6. B₂O₃

7. Au₂O₃

8. I₂O₇

9. P₂O₅

10. K₂O

11. SiO₂

Tajenka: _____

6. Doplň text:

Oxidy jsouprvkové sloučeniny. Každá molekula oxidu obsahuje prvek Součet oxidačních čísel atomů vázaných ve sloučenině je roven Oxidační číslo atomů kyslíku v oxidech je vždy