**Всероссийская олимпиада школьников «Белый Ветер»**

**Химия, 8 класс**

**ФИ участника:**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Бланк ответов:** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

1. К кислотам относится каждое из 2-х веществ:
2. H2S, Na2CO3
3. K2SO4, Na2SO4
4. H3PO4, HNO3
5. KOH, HCl
6. Гидроксиду меди (II) соответствует формула:
7. Cu2O
8. Cu(OH)2
9. CuOH
10. CuO
11. Формула сульфата натрия:
12. Na2SO4
13. Na2S
14. Na2SO3
15. Na2SiO3
16. Среди перечисленных веществ кислой солью является
17. гидрид магния
18. гидрокарбонат натрия
19. гидроксид кальция
20. гидроксохлорид меди
21. Какой из элементов образует кислотный оксид?
22. стронций
23. сера
24. кальций
25. магний
26. К основным оксидам относится
27. ZnO
28. SiO2
29. BaO
30. Al2 О3
31. Оксид углерода (IV) реагирует с каждым из двух веществ:
32. водой и оксидом кальция
33. кислородом и оксидом серы (IV)
34. сульфатом калия и гидроксидом натрия
35. фосфорной кислотой и водородом
36. К основаниям относится каждое из 2-х веществ:
37. H2O, Na2O
38. KOH, NaOH
39. HPO3, HNO3
40. KOH, NaCl
41. Оксиду меди (II) соответствует формула:
42. Cu2O
43. Cu(OH)2
44. CuOH
45. CuO
46. Формула сульфита натрия:
47. Na2SO4
48. Na2S
49. Na2SO3
50. Na2SiO3
51. Среди перечисленных веществ кислой солью является
52. гидроксид бария
53. гидроксокарбонат калия
54. гидрокарбонат меди
55. гидрид кальция;