**Всероссийская олимпиада школьников «Белый Ветер»**

**Химия, 9 класс**

**ФИ участника:**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Бланк ответов:** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

1. Элемент, атом которого содержит 11 протонов
2. Na
3. C
4. Mg
5. Si
6. У какого элемента металлические свойства наиболее выражены?
7. Fr
8. Al
9. Na
10. Mg
11. В порядке уменьшения восстановительных свойств металлы расположены в ряду
12. Mg, Zn, Ag
13. Al, Fe, Na
14. Na, Zn, K
15. Ni, Al, Cr
16. За счёт электронов предвнешнего уровня степень окисления железа равна
17. +1
18. +2
19. +3
20. +11
21. Химическая реакция возможна между
22. Fe+MgSO4
23. Zn+CuCl2
24. Cu+HCl
25. Ag+H2SO4
26. Сумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении CuO+2HNO3=Cu(NO3)2+H2O равна
27. 4
28. 3
29. 5
30. 6
31. Элемент, атом которого содержит 12 протонов
32. Na
33. C
34. Mg
35. Si
36. У какого элемента металлические свойства наиболее выражены ?
37. Li
38. Fe
39. Na
40. Mg
41. В порядке уменьшения восстановительных свойств металлы расположены в ряду
42. Mg, Zn, Au
43. Al, Fe, Zn
44. Na, Zn, Mg
45. Ni, Al, Zn
46. Наиболее устойчивой степенью окисления меди является
47. +1
48. +2
49. +3
50. +11
51. Химическая реакция возможна между
52. Fe+CuSO4
53. Zn+MgSO4
54. Cu+HCl
55. Ag+H2SO4
56. Сумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении

FeCl2+NaOH->Fe(OH)2+NaCL равна

1. 4
2. 3
3. 8
4. 6