Тест по теме «Сера и её соединения» 9 класс

**Тест «Сера и её соединения»**

**Вариант 1**

1. Распределение электронов по энергетическим уровням в атоме серы
2. 2, 6 2) 2, 8, 8 3) 2, 8, 6 4) 2, 8, 8, 6
3. Сера – более сильный окислитель, чем
4. Фтор 2) Хлор 3) Фосфор 4) Кислород
5. Степени окисления серы изменяются с +6, -2, 0 в группе веществ
6. S, SO2, SO3 2) H2SO4, SO2, H2S 3) Na2SO4, K2S, S 4) SO3, K2SO3, S
7. Схема превращения S+6🡪S+4соответствует уравнению реакции
8. SO3 + H2O 🡪 H2SO4
9. 2SO2 + O2🡪 2SO3
10. H2SO4 + Zn 🡪 ZnSO4 + H2
11. Cu + 2H2SO4🡪 CuSO4 + SO2 + 2H2O
12. Раствор серной кислоты может взаимодействовать со всеми веществами группы
13. MgO, CO2, NaCl, Fe(OH)3
14. CuO, Fe, HNO3, NaOH
15. NaOH, ZnO, Cu, Na2CO3
16. Mg(OH)2, BaCl2, FeO, Zn
17. И сернистый газ, и оксид серы (VI) будут реагировать со следующей парой веществ
18. Н2О и СО2 2) NaOH и CaO3) H2Oи Cl2 4) H2Sи О2
19. Для осуществления превращения H2S🡪SO2🡪SO3🡪K2SO4нужно последовательно использовать
20. Воду, кислород, оксид калия
21. Кислород, кислород, гидроксид калия
22. Кислород, воду, калий
23. Воду, кислород, карбонат калия
24. Качественную реакцию на сульфат-анион можно представить сокращённым ионным уравнением
25. 2H+ + SO42-🡪 H2SO4
26. Cu2+ + SO42-🡪 CuSO4
27. Ba2+ + SO42-🡪 BaSO4
28. Zn0 + 2H+🡪 H20 + Zn2+
29. Газ, обладающий запахом тухлых яиц, образующий при растворении в воде слабую кислоту, называется
30. Сернистый 2) Угарный 3) Сероводород 4) Йодоводород
31. Концентрированную серную кислоту прилили к медным стружкам и нагрели. Продуктами реакции будут
32. CuSиH2S 2) CuSO4иH2 3) CuSO4иH2O 4) CuSO4, SO2иH2O
33. На полное «растворение» алюминия массой 2,7 г затратится серной кислоты (в г)
34. 9,8 г 2) 14,7 г 3) 4,9 г 4) 19,6 г
35. Через 160 г 10% раствора гидроксида натрия пропускают сернистый газ. Сколько г средней соли получится?
36. 28,4 г 2) 25,2 г 3) 56,8 г 4) 50,4 г