GABARITO DE FUNÇÕES INORGÂNICAS – MÓDULO 10

1. Mn2O3; MnO2; MnO3; Mn2O7.
2. A) Presença de água.

B);A acidez depender da presença de hidrogênio na substância ácida.

3. D

4. D

5. A) Chumbo: Pb.

Enxofre: S.

B) PbS ( s) + 4 H2O2 (aq) → PbSO4(s) + 4 H2O2(l)

C) Sim. A reação cuja equação é apresentada no item anterior é de oxirredução, pois o número de oxidação do enxofre passa de 2- para 6+, sofrendo oxidação, e o número de oxidação do oxigênio muda de 1- para 2-, ganhando elétrons e reduzindo.

6. A

7. D

8. A

9. D

10. E

11. B

12. B

13. A

14. E

15. D

16. D

17. D

18. A) SO2 e NO2.

B) Inspeção veicular de emissão de poluentes rodízio de carros o centro da cidade.

19. AgNO3.

AgNO3(aq) + NaCl( aq). → AgCl(s) + NaNO3(aq)

20. C.

21. A.

22. A

23. E

24. B

25. C

26. C

27. Al2O3.

Óxido anfótero.

28. Lítio.

Li2CO3 + MgSO4. → Li2SO4 + Na2CO3l

29. BaCl2(aq) + MgSO4(aq) → BaSO4(s) + MgCl2(aq)

2 NaOH(aq) + MgSO4(aq) → Na2SO4(aq) + Mg(OH)2(aq).

O cloreto de bário pode ser substituído pelo hidróxido de sódio porque ocorre a formação de hidróxido de magnésio, pouco solúvel em água.

30. B

31. C

32. A

33. A

34. D

35. A

36. C