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