高一化学试题参考答案

1. D　2. D　3. A　4. C　5. C　6. C　7. D　8. A　9. C　10. A　11. B　12. D　13. A　14. B
15. B　16. C　17. D　18. D　19. A　20. C

21. (1)SO_2(2 分)；氢氧化钡(2 分)；$CuSO_4$(2 分)；SiO_2(2 分)
(2)向沸水中逐滴滴入 5～6 滴 $FeCl_3$ 饱和溶液，继续煮沸至溶液呈红褐色，停止加热(2 分)

22. (1)d 中溶液颜色先变红后褪色(2 分)；产生白色沉淀(1 分)
(2)$2Cl_2+2Ca(OH)_2=\!=\!=Ca(ClO)_2+CaCl_2+2H_2O$(2 分)
(3)①$2HClO \xlongequal{光} 2HCl+O_2\uparrow$(2 分)
②$2H^++CO_3^{2-}=\!=\!=H_2O+CO_2\uparrow$(2 分)

23. (1)0.6(1 分)
(2)2∶1(2 分)
(3)1.0 mol·L^{-1}(2 分)
(4)95 g·mol^{-1}(1 分)；24(2 分)
(5)11.2(2 分)

24. (1)CO_3^{2-}、SiO_3^{2-}(2 分)
(2)Al^{3+}、Fe^{2+}(2 分)
(3)$Al(OH)_3+OH^-=\!=\!=AlO_2^-+2H_2O$(2 分)；红褐(1 分)；$Fe(OH)_3$(1 分)
(4)氯化钡(或硝酸钡，写化学式也可)(2 分)

25. (1)SiO_2、Fe_2O_3(2 分)；$NaHCO_3$(2 分)
(2)NaOH 溶液(1 分)；CO_2(1 分)；$Al_2O_3+2OH^-=\!=\!=2AlO_2^-+H_2O$(2 分)
(3)④(1 分)
(4)ABD(2 分)