高三9月化学试卷参考答案

- 1. C 2. B 3. A 4. A 5. D 6. B 7. D 8. C 9. C 10. A
- 11. (1)0. 1(2分)
 - (2)Ba²⁺+SO₄²⁻ = BaSO₄ \checkmark (2 \checkmark)
 - (3)Mg(OH)₂(2分);Al(OH)₃(2分)
 - (4)有无色气体产生,无色气体很快变为红棕色,同时溶液由无色变为棕色(或其他合理答案,2分);溶液由无色变为棕色(或其他合理答案,2分)
 - (5)Na⁺、K⁺、H⁺、CO₃²⁻(少写一个扣 1 分,错写不得分,3 分)
- 12. (1)① Fe^{3+} 、 Al^{3+} (2分)
 - $2V_2O_5 + SO_3^{2-} + 4H^+ = 2VO^{2+} + SO_4^{2-} + 2H_2O(2 \%)$
 - ③ $Fe_2O_3(2分)$
 - $(2)6VO^{2+} + ClO_3^- + 3H_2O = 6VO_2^+ + Cl^- + 6H^+ (2 \%)$
 - (3)Al(OH)₃(1分)
 - $(4)K^{+}(2分)$
 - (5)2(2分);34.0(2分)
- 13.(1)+2(2分);检验是否漏液(2分)
 - (2)c(1分);a(1分);b(1分)
 - (3)BC(2分)
 - (4)防止硫酸亚铁被空气氧化(2分)
 - (5)①除去铝表面的氧化膜(2分)
 - ② $2Al + 3FeSO_4 = Al_2(SO_4)_3 + 3Fe(2 分)$
- 14. (1) $\bigcirc 2Fe^{3+} + Cu = 2Fe^{2+} + Cu^{2+} (2 \%)$
 - ②先有白色沉淀生成,白色沉淀迅速变为灰绿色,最后变为红褐色,溶液最终变为无色(或颜色变浅)(3分)
 - (3)1:9(2分)
 - (2)① $SO_4^{2-}(1分)$
 - ②OH⁻(1分)
 - (3)①2 Fe^{3+} +3 ClO^- +10 OH^- =2 FeO_4^{2-} +3 Cl^- +5 $H_2O(2 分)$
 - ②0.45(2分)
 - 3>(2分)