

2012 学年度第一学期普陀区初三质量调研卷理化试卷化学部分
化学部分参考答案

六、选择题

27.D

28.B

29.C

30.B

31.A

32.D

33.C

34.B

35.C

36.B

37.A

38.A

39.C

40.C

41.A

42.B

43.C

44.B

45.D

46.B

七、填空题

47.

(1)N₂

(2)N₂O₃

(3)O₂

(4) $3\text{Fe}+2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$

(5)CO₂

(6) $\text{Ca}(\text{OH})_2+\text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow +\text{H}_2\text{O}$

48.

(7)12/13

(8)1:1

(9)挥发性

(10)吸附

(11) $2\text{C}_6\text{H}_6+15\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 12\text{CO}_2+6\text{H}_2\text{O}$

(12)1/4,25%

49.

(13)溶解

(14)杀菌消毒

(15)步骤五

(16) “纯水”不合理，因为净化后的水还含有可溶性杂质



(18) O_2

(19) 1:2

50.

(20) 10°C 时， KNO_3 的溶解度为 20.9g/100g 水

(21) 32

(22) 16

(23) 23

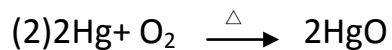
(24) 20

(25) 溶解度曲线；因为更直观，信息更全面

八、实验题

51.

(1) 确保 O_2 完全被消耗



(3) 用带火星的木条检验，若木条复燃，则是 O_2

(4) $\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{SO}_2$ (5) 产生微弱的淡蓝色火焰

(6) S 燃烧消耗 O_2 ，生成 SO_2 溶于水，钟罩内气压减小

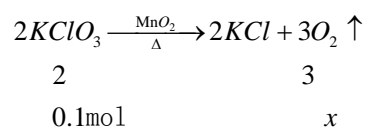
(7) Mg 与空气中多种成分反应 (O_2 、 N_2 、 CO_2)

(8) 试管、集气瓶、水槽

(9) 汞有毒；反应时间过长，不利于操作

(10) 解：设最多可得到 $x\text{mol } O_2$

$$n_{KClO_3} = \frac{m}{M} = \frac{12.5\text{g}}{122.5\text{g/mol}} = 0.1\text{mol}$$



$$\frac{2}{0.1\text{mol}} = \frac{3}{x} \quad \text{解得：} \quad x = 0.15\text{mol}$$

答：最多可以得到 0.15mol 的氧气。