

2012 年上海市初中毕业统一学业考试参考答案

六、选择题

题号	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
答案	C	A	B	D	B	A	B	C	A	C
题号	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46
答案	D	A	A	C	D	B	C	D	D	C

七、填空题

47、① (1)  $\text{N}_2$  (2)  $\text{CO}_2$  (3)  $\text{CO}$  (4) 活性炭

② (5)  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$  (6) 有机物

③ (7) 4 (8) 10

48、① (9) < (10) 能

(11) 固体逐渐减少，至全部溶解 (12) 固体逐渐增加

② (13) 小 (14) 降温 (或加压) (15) a

49、① (16)  $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\text{加热}]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$  (17) 3.0

(18) C (19) 双氧水浓度越大

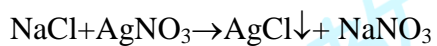
(20) 相同时间天平读数差值大小 (其它合理也可)

## 八、简答题

50、

①

设溶液中氯化钠的物质的量为  $x \text{ mol}$



1

1

$x$

0.02

$$\frac{1}{x} = \frac{1}{0.02}$$

解得  $x = 0.02 \text{ mol}$

$$m(\text{NaCl}) = 0.02 \text{ mol} \times 58.5 \text{ g/mol} = 1.17 \text{ g}$$

溶液中氯化钠的质量分数为： $\frac{1.17 \text{ g}}{10 \text{ g}} \times 100\% = 11.7\%$

②

氯化钠

51、

① (3) 充分溶解 (4)  $\text{K}_2\text{CO}_3$

② (5) 烧杯 (6) 玻璃棒

(7) 滤纸没紧贴漏斗内壁，中间留有气泡（或漏斗下端尖口没紧靠烧杯内壁，或滤纸选择的规格不对等等，合理即可）

③ (8)  $\text{HCl}$ 、 $\text{H}_2\text{O}$  (9) 紫

④ (10) a

52、

① (11) 锥形瓶

② (12)  $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$  (13) 蓝

③ (14) A

(15) 将 A 中固体取出，加入烧杯（试管）中，加入过量稀盐酸，无明显现象