

## 浦东化学

### 六、选择题

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

### 七、填空题

47、① 润滑材料；单质；干冰；

② 淡蓝；氧原子； $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$ ；

48、① 烧杯中蜡烛从下到上依次熄灭；

② 提供热量；

③  $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$ ；

④ 取出导管；

⑤ C 实验，在集气瓶中预先加入适量氢氧化钠溶液（或把木炭换为红磷，并在瓶内加入少量水），并在右侧烧杯中再加至少 25mL 水（合理即可）；

49、① 40；28.6%（2/7）；

② 增大；

③ 降温结晶；

④ 碳酸钠； $2.2 < m \leq 3.6$ ；取等质量的碳酸钠和氯化钠于试管中，分别加入适量的水溶解，再滴加几滴无色酚酞试液；溶液变红，说明为碳酸钠固体；溶液不变色，说明为氯化钠固体；

⑤ C；

### 八、简答题

50、① 试管；

② AE；

③  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ ；C；

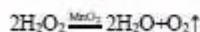
④ 在集气瓶内装满水，并延长 m 导管，在导管口接一个烧杯；

⑤ badc；

⑥ 10mL  $\text{O}_2$  和 90mL  $\text{CO}_2$ ；甲乙中石灰水不变浑浊，且乙中石灰水流入丙中，约 100mL；

⑦ 0.05；

解：设过氧化氢溶液完全分解产生的氧气物质的量为 x



$$\begin{array}{ccc} 2 & & 1 \\ 0.1 & & x \\ \frac{2}{0.1} & = & \frac{1}{x} \end{array} \quad x = 0.05\text{mol}$$

答：过氧化氢溶液完全分解产生的氧气 0.05mol

51、不漏气； $\text{CO} + \text{CuO} \xrightarrow{\text{加热}} \text{Cu} + \text{CO}_2$ ；防止 CO 直接排放到空气中造成污染；

① 防止 CO 和空气混合加热发生爆炸；

② C 中黑色固体变红；

③ 部分 CO 未和 CuO 反应；

④ 不爆炸；当瓶内气体为 400mL 时，空气 80mL，即 CO 为 320mL，体积分数为 80%，不在爆炸极限范围内；

⑤ b；