

2015 年广州新东方定位考测试

化学 参考答案和评分标准

一、选择题（每小题 2 分，共 40 分）

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

二、本题包含 5 小题，共 33 分

（以下所有的填空题每空 1 分，特殊说明的为 2 分）

21. (6 分) (1) N_2 ; (2) $2Fe$; (3) Cu^{2+} 、 SO_4^{2-} (每个 0.5 分);

(4) $Fe_2O_3 + 6HCl = 2FeCl_3 + 3H_2O$ (2 分); 黄。

22. (7 分) (1) 乳化; (2) 干冰 (或二氧化碳或 CO_2); (3) 擦干表面水渍 (或制成不锈钢);

(4) 与氧气接触, 温度达到着火点 (各 1 分, 共 2 分); $C_6H_{12}O_6 + 6O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 6CO_2 + 6H_2O$ (2 分)

23. (7 分) (1) 5; 95; (2) 胶头滴管; (3) B;

(4) ①37.3; ②不饱和; ③硝酸钾 (或 KNO_3)

24. (7 分) (1) B (2) ① $Mg > Mn > Cu$ (2 分) ② $Mn + CuCl_2 = MnCl_2 + Cu$ (2 分) ③ 91.7% (2 分) (填 91.6%

只得 1 分, 其余答案为 0 分)

25. (6 分) (1) $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2 \uparrow$ (2 分)

(2) 其他条件不变 (1 分), 过氧化氢溶质质量分数越大, 反应速度越快 (1 分)

(3) MnO_2 的化学性质没变 (2 分, 漏“化学”二字只得 1 分)

三、本题包含 4 小题，共 27 分

26. (2 分) (1) 搅拌，防止局部过热，造成液滴飞溅；(2) 漏斗

27. (8 分) (1) 烧杯、长颈漏斗；

(2) F ； CO_2 (或 H_2)； $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + CO_2\uparrow + H_2O$ (或 $Zn + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2\uparrow$) (2 分) (前面填 CO_2 则填前者，前面填 H_2 则填后者，用 Zn 和 HCl 或将 Zn 换成 Fe 亦可)

(3) E 、 G (或 C 、 E 、 G) (全对得 2 分，答案每个 1 分)28. (9 分) (1) C ； CO ； H_2 ；冶炼金属 (或炼铁)；(2) $Fe + 2HCl = FeCl_2 + H_2\uparrow$ (2 分)；(3) 置换反应； $CuSO_4 + 2NaOH = Na_2SO_4 + Cu(OH)_2\downarrow$ (2 分)

29. (8 分)

(1) 固体只含 $CaCO_3$ (1 分)；(2) 固体只含 $Ca(OH)_2$ (1 分)；(3) 固体含 $CaCO_3$ 和 $Ca(OH)_2$ (1 分)

实验操作	预期现象与结论
(1) 取少量固体于试管中，加入足量蒸馏水 (1 分)，充分振荡	若上层清液变浑浊，则固体中含有 $Ca(OH)_2$ (1 分)；若下层固体逐渐溶解并产生大量气泡，则固体中含有 $CaCO_3$ (1 分)
(2) 取少量上层清液，通入 CO_2 (1 分)，观察	
(3) 取少量下层不溶固体，滴加稀盐酸 (1 分)，观察	