

2018 年杭州市高一年级教学质量检测

化学试题参考答案及评分标准

一、选择题（本大题共 10 小题，每小题 2 分，共 20 分）

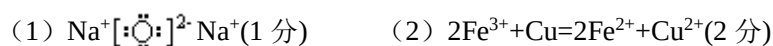
题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	B	C	B	C	A	D	B	B	A	A

二、选择题（本大题共 10 小题，每小题 3 分，共 30 分）

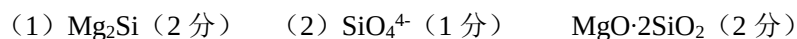
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	A	D	C	D	C	B	A	B	C	D

三、非选择题（本大题共 4 小题，共 50 分）

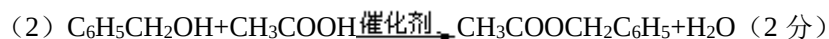
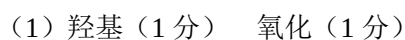
21. （5 分）



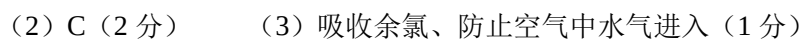
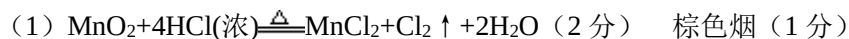
22. (5 分)



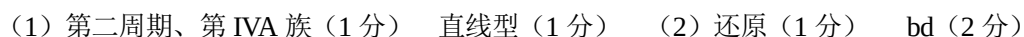
23. (4 分)



24. (6 分)



25. (10 分)



26. (1) BC (2 分) (2) D (2 分) (3) AB (2 分)

(4) $\text{FeS}_2 + 14\text{Fe}^{3+} + 8\text{H}_2\text{O} = 15\text{Fe}^{2+} + 2\text{SO}_4^{2-} + 16\text{H}^+$ (2 分)

取样品滴加 KSCN 溶液, 观察是否变红 (2 分)

27. (10 分)

(1) 25.74 (2 分) 不能 (1 分) 因为海水中氯化钠浓度太低, 直接冷却达不到饱和 (2 分)

(2) $\text{Ca}^{2+} + \text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$ (2 分, 若多写不给分)

(3) 没有 (1 分)

$\text{Mg}^{2+} \sim \text{Mg}(\text{OH})_2 \sim \text{MgO}$

1mol 40g

$$x \text{ mol} \quad 1.92\text{g} \quad x = \frac{1\text{mol} \times 1.92\text{g}}{40\text{g}} = 0.048\text{mol}$$

所以, Mg^{2+} 转化为 MgO 的百分率为 $\frac{0.048\text{mol}}{0.05\text{mol}} \times 100\% = 96\%$ (2 分)