

2020~2021 学年第一学期高二年级期中质量监测

化学 (文科) 参考答案

一、选择题 (每小题只有一个选项符合题意, 每小题 2 分, 共 50 分。)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
答案	D	B	A	D	D	B	C	D	A	A	B	B	D
题号	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	
答案	B	C	D	A	D	A	B	C	D	A	A	D	

二、生活实践题 (本题包括 5 小题, 共 50 分)

26. (共 9 分, 每空 1 分)

(1) 常量元素 KOH KNO<sub>3</sub> (或其他合理答案)

(2) ①水溶性维生素

②羟基 (或-OH)

③酸性 还原性

(3) 刺激肠道蠕动, 预防便秘 (或其他合理答案) B

27. (共 10 分, 除标注外, 每空 1 分)

(1) ①盐 ②安赛蜜

(2) ①红色

②有气泡产生  $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$  (2 分)

③胃酸过多 (或其他合理答案) 胃穿孔 (或其他合理答案)

(3) 不健康, 因为碳酸饮料中所含的碳酸会影响人体对钙的吸收 (或其他合理答案, 2 分)

28. (共 7 分, 除标注外, 每空 1 分)

(1) 混合物 同素异形体

(2) ②④⑧ (3 分) ⑨ ①

29. (共 10 分, 每空 1 分)

(1) ①甘油或丙三醇 (或其他合理答案)

②氨基酸 氨基 羧基

③有机物

(2) D

(3) ①增强 ②蔗糖 C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub> 二糖

30. (共 14 分, 除标注外, 每空 2 分)

(1) 葡萄糖 (1 分) 控制富含淀粉或含糖类食物摄入量 (或其他合理答案)

(2)  $2\text{C}_3\text{H}_4\text{O} + 7\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 6\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$

(3) D

(4) ① KIO<sub>3</sub> (1 分) Cl<sup>-</sup> (1 分)

② 1.8

③ 合格 (1 分), 根据化学方程式计算出含盐量为 0.585 g, 与根据质量分数计算出的溶质质量结果一致 (或其他合理答案, 2 分)