



太原市 2017~2018 学年第一学期九年级期末考试

化学试题参考答案及评分建议

一、选择题(每小题 2 分,共 40 分)

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

二、生产生活应用题(每个化学方程式 2 分,其余每空 1 分,共 15 分)

21.(5 分)



22.(5 分)

- (1)加压时二氧化碳分子间隔变小
(2)液态二氧化碳汽化时吸热 相同条件下二氧化碳密度比空气大
(3)温度升高,液态二氧化碳变为气态,体积膨胀易爆炸 (4)B

23.(5 分)

- (1)蒸发结晶 过滤
(2)氯化钙的溶解度随温度升高而增大较多,不易饱和 58 (3)A

三、阅读理解题(每个化学方程式 2 分,其余每空 1 分,共 5 分)

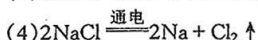
24.(5 分)

- (1)C (2)观察颜色
(3) $\text{C}_{60} + 60\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 60\text{CO}_2$ (4)中空

四、物质组成与变化分析题(每个化学方程式 2 分,其余每空 1 分,共 15 分)

25.(6 分)

- (1)钠离子和氯离子 水分子
(2)钠离子和氯离子运动到水分子的间隔中
(3)氯原子得到电子变成氯离子



26.(9 分)

- (1)C CO_2 H_2CO_3
(2) $\text{C} + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CO}$ 化合反应
(3) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ 澄清石灰水变浑浊

五、活动探究题(每个化学方程式 2 分,其余每空 1 分,共 19 分)

27.(4 分)

- (1)冷碟子底变黑
(2)对比法 燃烧需要可燃物与氧气接触
(3)集气瓶中二氧化碳的量太少



28. (7 分)

(1)长颈漏斗 水槽

(2)石灰石和稀盐酸 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(3)CDEG 止水夹夹住橡胶管, 向长颈漏斗内注水, 一段时间后, 在长颈漏斗内形成一段稳定的水柱

29. (8 分)

(1)

物质 X	NaCl	NH_4NO_3	NaOH
溶解现象			全部溶解
溶解前后 溶液温度		溶液温度 降低	溶液温度 升高

(2)用温度计测量水温 加速溶质溶解 用温度计搅拌

(3)取用等质量的溶质和等体积的水

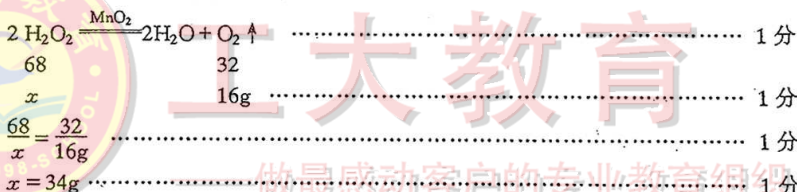
(4)NaOH 溶解时溶质粒子扩散所吸收的热量小于溶质粒子水合时放出的热量

六、定量分析题(共 6 分)

30A. (6 分)

(1)催化作用(1 分) 5(1 分)

(2)解: 设消耗过氧化氢的质量为 x 。

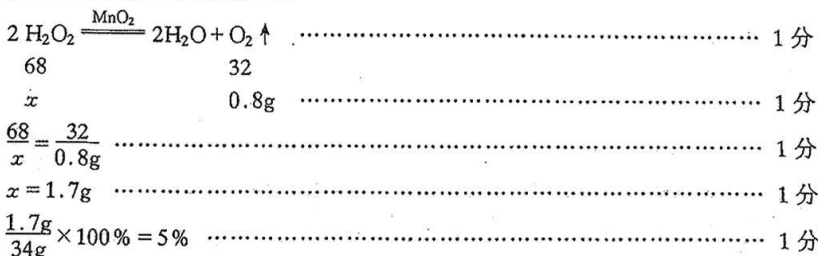


答:(略)

30B. (6 分)

解:(1)生成氧气的质量是 $1\text{g} + 34\text{g} - 34.2\text{g} = 0.8\text{g}$ 1 分

(2)设消耗过氧化氢的质量为 x 。



答:(略)

注意:以上答案只要合理均可得分。