

中考化学模拟卷(三)参考答案及评分标准

一、选择题(每小题只有一个选项符合题意,共 36 分)

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

二、填空与简答(化学方程式每个 2 分,其他每空 1 分,共 40 分)

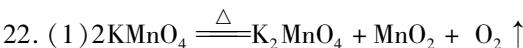
19.(1)导电 (2)C



20.(1)质子数不同 (2)分子种类不同



21.(1)Hg (2)合成材料 (3)分子是不断运动的 (4)糖类 (5)氧化铝薄膜



(2)吸收 SO₂,防止污染空气 (3)水和空气同时具备

23.(1)非金属元素 (2)NO₃⁻ (3)三 (4)强

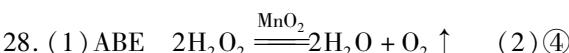
24.(1)Ca(OH)₂ + CO₂ = CaCO₃↓ + H₂O 浓盐酸(或浓硫酸等,符合题意即可) (2)C



26.(1)KNO₃ (2)冷却饱和溶液 (3)> (4)②⑤⑥



三、实验探究题(每个化学方程式各 2 分,其他每空 1 分,共 12 分)



29.【实验设计】溶液由红色变为无色 右 ≤ NaOH + HCl = NaCl = H₂O

【评价反思】(1)氢氧化钠固体溶于水放热也能使 U 行管右边红墨水液面上升 (2)AC

【拓展延伸】B

四、计算题(第 30 题 4 分,第 31 题 8 分,共 12 分)

30.(1)3 : 1 (2)8% 各 2 分

31.(1)4.4g

(2)解:设 146g 稀盐酸中溶质的质量为 x



$$\begin{array}{ccc} 73 & & 44 \\ x & & 4.4 \text{g} \end{array} \quad \dots \quad 1 \text{分}$$

$$\frac{73}{44} = \frac{x}{4.4 \text{g}} \quad \dots \quad 1 \text{分}$$

$$x = 7.3 \text{g} \quad \dots \quad 1 \text{分}$$

$$\text{稀盐酸中溶质的质量分数} = \frac{7.3 \text{g}}{146 \text{g}} \times 100\% \quad \dots \quad 1 \text{分}$$

$$= 5\% \quad \dots \quad 1 \text{分}$$

答:略。