



## 2017~2018 学年第二学期高一年级阶段性测评

### 化学试卷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	B	A	A	C	D	C	B	A	B	C	D	C	D	C	B	D	C	D	A	A

#### 二、必做题(每个化学方程式、离子方程式、电极反应式或形成过程表达式 2 分,其余每空 1 分,共 40 分)

21. (6 分)

(1)B (2)Ar

(3)Al H<sub>2</sub>S

(4)NaOH Mg(OH)<sub>2</sub>

22. (7 分)

(1)H<sup>+</sup> + OH<sup>-</sup> = H<sub>2</sub>O (2)搅拌,使反应充分

(3)升高 化学 热 (4)A

23. (8 分)

(1)Cu AgNO<sub>3</sub> 溶液

(2)正 Ag<sup>+</sup> + e<sup>-</sup> = Ag 还原

(3)增大 10.8

24. (8 分)

(1)2H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>  $\xrightarrow{\text{Fe}^{3+}}$  2H<sub>2</sub>O + O<sub>2</sub> ↑

(2)①反应产生气泡快慢

②控制阴离子相同,排除阴离子的干扰

③使 Fe<sup>3+</sup> 与 Cu<sup>2+</sup> 浓度相等

(3)①分液漏斗

②关闭 A 上的玻璃旋塞,将针筒的活塞拉出(或推进)一段后松开,活塞能回到原来的位置说明气密性良好

③收集 40mL 气体所需要的时间

25. (11 分)

(1)N F Mg (2)二 VA

(3)O<sub>2</sub> 共价键

(4)  $\begin{array}{c} (+12) \quad 2 \quad 8 \quad 2 \end{array}$

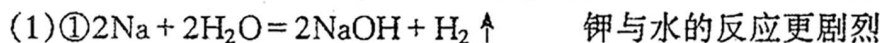
(5)H· + ·F: → H:F: (6)NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>





## 二、选做题(共20分)

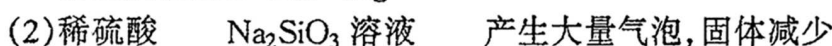
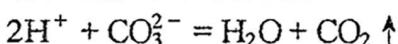
26A. (每个化学方程式或离子方程式2分, 其余每空1分, 共14分)



金属性: 钾强于钠

② 镁带表面有少量气泡, 酚酞溶液几乎不变色

镁带表面有大量气泡, 酚酞溶液变红

③ 金属性:  $\text{K} > \text{Na} > \text{Mg}$ 有白色胶状沉淀产生  $\text{S} > \text{C} > \text{Si}$ 

27A. (6分)

解: (1)  $\text{H}_2\text{R}$  中 R 的化合价为 -2, 则 R 的最高价为 +6 ..... 1分R 的最高价氧化物的化学式为  $\text{RO}_3$  ..... 1分设 R 的相对原子质量为  $x$ 。

$$\frac{3 \times 16}{x + 3 \times 16} \times 100\% = 60\% \quad \dots\dots\dots 1分$$

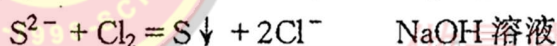
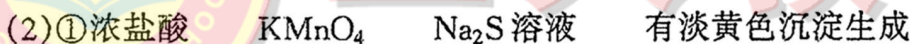
$$x = 32 \quad \dots\dots\dots 1分$$

(2) R 的原子中质子数 =  $\frac{32}{2} = 16$  ..... 1分

故 R 为硫元素。 ..... 1分

答: (略)

26B. (每个化学方程式或离子方程式2分, 其余每空1分, 共14分)



27B. (6分)

解: (1)  $n(\text{AgNO}_3) = 1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \times 0.02 \text{ L} = 0.02 \text{ mol}$  ..... 1分

设 R 的相对原子质量为  $x$ 。

$$\begin{array}{cc} (x + 71) \text{ g} & 2 \text{ mol} \end{array}$$

$$\begin{array}{cc} 1.11 \text{ g} & 0.02 \text{ mol} \end{array} \quad \dots\dots\dots 1分$$

$$\frac{(x + 71) \text{ g}}{1.11 \text{ g}} = \frac{2 \text{ mol}}{0.02 \text{ mol}} \quad \dots\dots\dots 1分$$

$$x = 40 \quad \dots\dots\dots 1分$$

(2) R 的原子中质子数 =  $40 - 20 = 20$

故 R 为钙元素。 ..... 1分

答: (略)

(注意: 以上答案只要合理, 均可得分)

