



2016~2017 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	D	B	B	B	A	D	C	B	A	A	C	D	B	B	A	C	C	B	A	D

二、必做题(每个化学方程式或离子方程式 2 分,其余每空 1 分,共 40 分)

21. (8 分)

(1)③⑤ 太阳能

(2) $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{高温}} \text{CO} + 3\text{H}_2$ 14:3

(3) H_2O_2 高于

22. (9 分)

(1)电

(2) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$ KOH 溶液

(3)正 还原

(4)生成物是水,不污染环境 热 产生的水蒸气需要排出

23. (6 分)

(1)0.2

(2)0.0016 mol/(L·s)

(3)反应达到了化学平衡状态

(4)0.2mol 0.8mol 20%

24. (8 分)

(1) $\text{Fe} + 2\text{H}^+ = \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2 \uparrow$

(2)加快 升温可使铁与酸的反应速率加快

(3)铁的表面没有气泡 浓硫酸将铁钝化

(4)乙 铜粉

25. (9 分)

(1)橙 $\text{Cl}_2 + 2\text{NaBr} = \text{Br}_2 + 2\text{NaCl}$ Cl_2

(2)新制溴水 紫 氧化性 $\text{Br}_2 > \text{I}_2$

(3)氧化性 $\text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{I}_2$

(4) F_2 与水反应生成 O_2

三、选做题(共 20 分)

A 组

26A. (除特殊说明外,每空 1 分,共 14 分)

(1)Si 4

(2)Si

(3)二 VIA $\text{H} \cdot + \cdot \ddot{\text{O}} \cdot + \cdot \text{H} \longrightarrow \text{H} : \ddot{\text{O}} : \text{H}$ (2 分)

(4)共价键 3

(5)Cl $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{S} = 2\text{HCl} + \text{S} \downarrow$ (2 分)

(6) $\text{H}_2\text{O} > \text{NH}_3 > \text{CH}_4$ C_3N_4

27A. (6 分)

解:(1) $\frac{16\text{g}}{16\text{g/mol}} = 1\text{mol}$ 1 分

$\frac{112\text{L}}{22.4\text{L/mol}} = 5\text{mol}$ 1 分

$5\text{mol} \times 890\text{kJ/mol} = 4450\text{kJ}$ 1 分

(2) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ 1 分

$n(\text{CO}_2) = n(\text{CH}_4) = 5\text{mol}$ 1 分

$V(\text{CO}_2) = 5\text{mol} \times 22.4\text{L/mol} = 112\text{L}$ 1 分

答:(略)

B 组

26B. (除特殊说明外,每空 1 分,共 14 分)

(1)Na <

(2)O 二 VIA O H_2O 比 H_2S 更稳定

(3) H_2O 离子键和共价键 $\text{Na} \cdot + \cdot \ddot{\text{Cl}} : \longrightarrow \text{Na}^+ [\ddot{\text{Cl}}:]^-$ (2 分)

(4) $\text{Cl}_2 + 2\text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$ (2 分) 2

27B. (6 分)

解:(1) $V(\text{NO}) = 3\text{m}^3 \times 0.224\text{L/m}^3 = 0.672\text{L}$ 1 分

$3\text{NO} + \text{O}_3 = 3\text{NO}_2$ 1 分

$n(\text{O}_3) = \frac{1}{3}n(\text{NO})$ 1 分

$V(\text{O}_3) = \frac{1}{3}V(\text{NO}) = \frac{1}{3} \times 0.672\text{L} = 0.224\text{L}$ 1 分

(2) $n(\text{O}_3) = \frac{0.224\text{L}}{22.4\text{L/mol}} = 0.01\text{mol}$ 1 分

$0.01\text{mol} \times 317.3\text{kJ/mol} = 3.173\text{kJ}$ 1 分

答:(略)

(注意:以上答案只要合理,均可得分)