

怀化市 2019 年下学期高三期末考试化学参考答案

一、选择题（每小题 3 分，共 42 分）

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

说明：主观题化学符号、化学式、方程式及其它表达式有错均记零分。方程式不配平记零分，不标条件、气体符号、沉淀符号等不扣分。

15、（除标注外每空 2 分，共 15 分）

(1) 漏斗上下气压相等，有利液体流下（合理答案均计分）

(2) K_3 （1 分） K_3 （1 分） K_2 （1 分）

(3) 取最后一次洗涤液少许，加入硝酸酸化的硝酸银溶液，如无白色沉淀，证明已洗净（用焰色反应检验 Na^+ 同样计分）（合理表述均计分）

(4) $H_2C_4H_4O_4 + FeCO_3 = FeC_4H_4O_4 + CO_2 \uparrow + H_2O$ （写 $H_6C_4O_4$ 不给分，其它合理答案如 $Fe(OOCCH_2CH_2COO)$ 、 H_2CO_3 等可计分）

(5) 收集或点燃 H_2 （写处理 CO_2 不给分，其它合理答案均计分）

(6) 滴入最后一滴标准液后，锥形瓶内溶液颜色由无色变为浅红色，且半分钟内不褪色（合理表述均计分）

(7) 0.026

16、（除标注外每空 2 分，共 15 分）

(1) 7: 4

(2) 粉碎、加热、搅拌等（其它合理答案均计分）

(3) Fe_2O_3 将 Si、Al 元素以 H_2SiO_3 、 $Al(OH)_3$ 形式除去（合理答案均计分）

(4) $2H_2CrO_4 + 3H_2O_2 = 2Cr(OH)_3 \downarrow + 3O_2 \uparrow + 2H_2O$ （写 $H_2Cr_2O_7$ 、 $Cr_2O_7^{2-}$ 均不给分）

(5) 蒸发浓缩 冷却结晶（各 1 分）

(6) $Cr(HCOO)_3 \cdot 6H_2O$ (3 分)

17、（每空 2 分，共 14 分）

(1) $Ca(OH)_2$ $NaOH$ （各 1 分） $CaSO_3$

(2) $2CaSO_3 + O_2 + 4H_2O = 2CaSO_4 \cdot 2H_2O$

(3) ① $2SO_4^{2-} - 2e^- = S_2O_8^{2-}$ ② $2H_2O + 2e^- = H_2 \uparrow + 2OH^-$ 写 $2H^+ + 2e^- = H_2 \uparrow$ 也计分 ③ 67.2 L

(4) $S_8(s) + 8O_2(g) = 8SO_2(g)$ $\Delta H = -8(b-a) kJ \cdot mol^{-1}$ （合理答案均计分）

18、（除标注外每空 2 分，共 14 分）

(1) -746.5 kJ/mol

(2) ① 8.9

② $>$ A（其他合理表达也送分）

(3) ① D（1 分）

② $CO + 2NO = CO_2 + N_2O$

③ $>$ （1 分） $330^\circ C$ 以下，温度及其他条件相同时，V 的反应速率小于 VI，故 V 的活化能大于 VI（合理答案均计分）