

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℃ 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）