

巴中市普通高中2022级“一诊”考试 化学答案

一、选择题(每小题3分,共45分)

1~5 BDABA

6~10 CBABC

11~15 DBBDC

16.(14分,除标注外每空2分)

(1)+3 (1分) $3d^5 4s^2$ (1分)

(2) $V_2O_3 + O_2 + 2OH^- = 2VO_3^- + H_2O$

(3)NaOH浓度 $100g \cdot L^{-1}$ (1分),液固比6:1(1分)

(4) $CaSO_4 \cdot H_2SiO_3$ ($CaSiO_3$ 也可) 4.1~8.8

(5) NH_3 、 H_2O

17.(13分,除标注外每空2分)

(1)蒸馏烧瓶(1分)

(2) $2Ag^+ + S^{2-} = Ag_2S \downarrow$ 将氰化物以HCN释放出来

(3)1:1

(4)加入最后半滴 $AgNO_3$ 溶液,溶液颜色由橘黄色变为橙红色, $5.2V \times 10^{-4}$

(5)AC

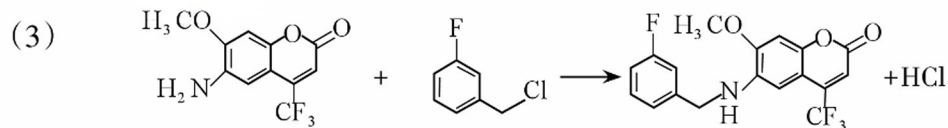
18.(14分)(1)①-283.0 ② $\lg k_{\text{正}}$ 升温,正反应速率增大幅度较小(或降温,正反应速率减大幅度小于逆反应速率的减大幅度) $k_{\text{正}}/k_{\text{逆}}$ ③ >

(2)① $CO_2 + 2e^- + 2H^+ = HCOOH$ ②11.2%

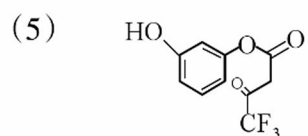
19.(14分,每空2分)

(1)酯基、碳碳双键

(2)取代反应(或硝化反应)



(4)吸收反应产生的HCl,提高反应物的转化率



F的电负性大使得相邻碳氧双键极性变强,更易断裂。

