

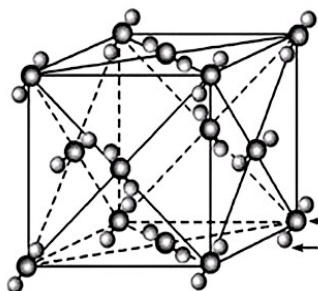
ADCB CCBB CACD DABD

17. (1)①>, 1分

H₂S 分子极性大于 **PH₃**, 根据相似相溶原理更易溶于极性溶剂 H₂O; S 电负性大于 P, S-H 键极性大于 P-H 键, **H₂S** 分子中的 **H** 带更多的正电荷, 与 **H₂O** 中的 **O** 作用力更强; 答对 1 点即给 2 分

②>, >, 2 个都对给 1 分 乙炔 1 分

(2)AC 2 分



(3) ① 1分 ②4 1分 ③XY₂ 1分

18. (1)Fe、C、O; 2分 K₃[Fe(C₂O₄)₃] 2分

(2)FeC₂O₄ $\xrightarrow{\Delta}$ FeO+CO+CO₂ 2分

(3)5C₂O₄²⁻ + 2MnO₄⁻ + 16H⁺ = 2Mn²⁺ + 10CO₂ + 8H₂O 2分

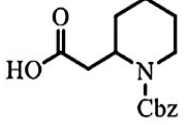
(4)取少量溶液 J 于试管中, 滴加 KSCN 溶液, 如果溶液变红, 则存在 Fe³⁺; 另取少量溶液 J 于试管中, 滴加 K₃[Fe(CN)₆]溶液, 产生蓝色沉淀, 则存在 Fe²⁺ 2分

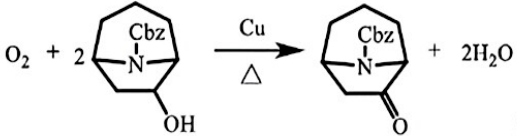
19. (1)a 1分 (2)CD 2分 (3)ΔH₁+2ΔH₂ 1分 (4)①I 1分 ②1 2分 (5)减小 1分

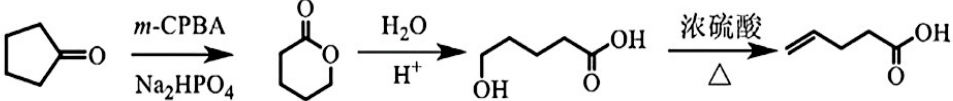
(6)随着温度的升高, 反应 v 平衡逆向移动使硅的产率下降, 或 M 点到 N 点之间, 发生反应 vi 的速率增大比 v 更快, 反应 vi 比重增大 写对 1 点即给 1 分; 催化剂活性降低 1 分

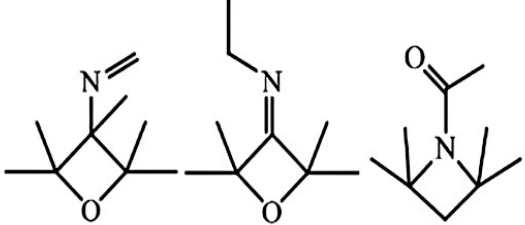
20. (1)饱和食盐水或饱和 NaCl 溶液 1分 吸收 HCl 气体 1分 (2)A 2分

(3) ①250mL 容量瓶 1分 ②HBF 1分 ECG 1分 ③防止碘挥发损失 1分 ④ $\frac{1.07cV}{3a} \times 100\%$ 2分

21. (1)(酮)羰基 1分 (2)  1分 (3)CD 2分

(4)  2分

(5)  3分

(6)  (合理即可) 3分