2018~2019学年广东广州高三上学期期末化学试卷

一、选择题

1 A 2 B 3 A 4 D 5 C 6 B 7 D

二、填空题

8 (1) 平衡气压，使浓 HCl 能顺利流下

(2) $2MnO_4^- + 10Cl^- + 16H^+ = 2Mn^{2+} + 5Cl_2\uparrow + 8H_2O$

(3) 使氯气充分干燥

(4) 避免 $SnCl_4$ 挥发，导致产率下降

(5) 乙

(6) $CuCl_2$ 熔点高，不会随 $SnCl_4$ 液体溢出

(7) E

9 (1) 1:$+2$

2:$ZnO + 2NH_3 \cdot H_2O + 2NH_4^+ = Zn(NH_3)_4^{2+} + 3H_2O$

(2) 低于 $30°C$ 时，速率随温度升高而增大；高于 $30°C$ 时，NH_3 逸出导致反应速率下降

(3) $2AsCl_5^{2-} + 2H_2O_2 + 6NH_3 \cdot H_2O = As_2O_5$(胶体)$+10Cl^- + 6NH_4^+ + 5H_2O$

(4) Cu、Cd

(5) 1:$Zn(NH_3)_4^{2+} + 2e^- = Zn + 4NH_3\uparrow$

2:N_2

3:NH_3（或$NH_3 \cdot H_2O$）

10 (1) $NH_4NO_3 \xlongequal{\text{催化剂}} N_2O\uparrow+2H_2O$

(2) 1112.5

(3) ① 1.0×10^{-3}

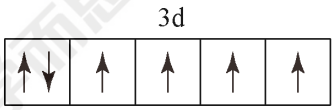
② 1:20.0%

2:=

③ 1:>

2:$1.25p_0$

④ AC

11 (1) 

；纺锤 / 哑铃

(2) 1:sp^2 杂化

2:AB

(3) ① V 形

② NH_3 分子间易形成氢键

③ $[Li(NH_3)_m]^+$

(4) 1:3

2:$\dfrac{46\times3}{N_A\cdot\dfrac{3\sqrt{3}}{2}a^2c}$

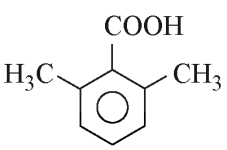
12 (1) 加成反应

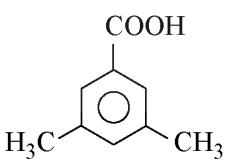
(2) $Br_2/FeBr_3$ 或 Br_2/Fe

(3) 碳碳叁键、羟基

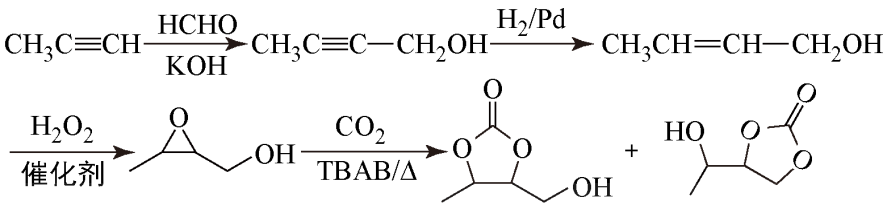
(4) 

(5) $C_{10}H_{10}O_4$

(6) 



(7)


CH3C≡CH
HCHO
KOH
CH3C≡C—CH2OH
H2/Pd
CH3CH=CH—CH2OH
H2O2
催化剂
OH
CO2
TBAB/Δ
OH
+
HO