

2023 年高考浙江卷化学真题

可能用到的相对原子质量：

H-1 Li-7 C-12 N-14 O-16 Na-23 Mg-24 Al-27 Si-28 S-32 Cl-35.5

K-39 Ca-40 Fe-56 Cu-64 Br-80 Ag-108 I-127 Ba-137

一、选择题(本大题共 16 小题，每小题 3 分，共 48 分。每小题列出的四个备选项中只有一个是符合题目要求的，不选、多选、错选均不得分)

【1 题答案】

【答案】D

【2 题答案】

【答案】D

【3 题答案】

【答案】A

【4 题答案】

【答案】A

【5 题答案】

【答案】C

【6 题答案】

【答案】C

【7 题答案】

【答案】A

【8 题答案】

【答案】C

【9 题答案】

【答案】B

【10 题答案】

【答案】B

【11 题答案】

【答案】A

【12 题答案】

【答案】B

【13 题答案】

【答案】 B

【14 题答案】

【答案】 C

【15 题答案】

【答案】 D

【16 题答案】

【答案】 A

非选择题部分

二、非选择题(本大题共 5 小题, 共 52 分)

【17 题答案】

【答案】 (1) $2s^2 2p^3$

(2) ①. A ②. $N_n H_{n+2-2m}$ ($m \leq \frac{n}{2}$, m 为正整数) ③. $<$ ④. $[CuNH_3]^{2+}$ 形成配位键后, 由于 Cu 对电子的吸引, 使得电子云向铜偏移, 进一步使氮氢键的极性变大, 故其更易断裂

(3) ①. $CaCN_2$ ②. 6

【18 题答案】

【答案】 (1) $2SO_2 + O_2 + 2CaCO_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2CaSO_4 + 2CO_2$

(2) ①. BCD ②. 硫酸分子能形成更多的分子间氢键

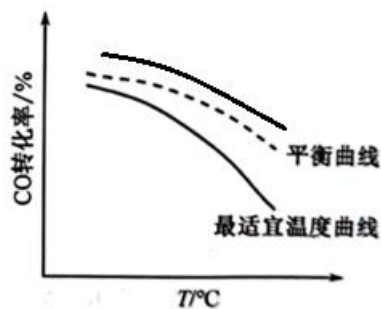
(3) ①. 取化合物 A 加入足量氢氧化钠, 反应完全后加入盐酸酸化, 无明显现象, 再加入氯化钡生成白色沉淀, 说明 A 中含有 S 元素 ②. $CH_3O-\overset{\overset{O}{||}}{S}-OH + 2NaOH = CH_3OH + Na_2SO_4 + H_2O$ 、

$Na_2SO_4 + BaCl_2 = BaSO_4 \downarrow + 2NaCl$

【19 题答案】

【答案】 (1) 6 (2) ①. 2 ②. $CO + 3H_2 \rightleftharpoons CH_4 + H_2O$ (3) AC

(4) ①.AC ②.



(5) 温度过高时, 不利于反应物分子在催化剂表面的吸附, 从而导致其反应物分子在催化剂表面的吸附量及浓度降低, 反应速率减小; 温度过高还会导致催化剂的活性降低, 从而使化学反应速率减小

【20 题答案】

【答案】 (1) NaAlO_2 (2) C

(3) ①. 蒸发皿 ②. 酒精灯直接加热受热不均匀, 会导致产品盐基度不均匀

(4) ①. 0.7 ②. pH 过低, 指示剂会与氢离子反应生成重铬酸跟, 会氧化氯离子, 导致消耗的硝酸银偏少, 而 pH 过高, 氢氧根会与银离子反应, 导致消耗的硝酸银偏多

【21 题答案】

【答案】 (1) 羟基、醛基 (2) BC

(3) $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2$

