参考答案

2024年普通高中学业水平选择性考试(河北卷)

化学

本试卷满分100分,考试时间75分钟。

可能用到的相对原子质量: H-1 C-12 O-16 F-19 Cl-35.5 K-39 Cr-52 Br-80 Bi-209

一、选择题:本题共14小题,每小题3分,共42分。在每)小题给出的四个选项中,只有一项是符合题目要求的。

1.D 2.A 3.B 4.A 5.D 6.C 7.C 8.B 9.B 10.C

11.B 12.D 13.C 14.D

二、非选择题: 共58分。

15. (1) ①. 直形冷凝管 ②. 除去市售的溴中少量的 $^{\text{Cl}_2}$ ③.

 $Br_2 + K_2C_2O_4 \stackrel{\Delta}{=} 2KBr + 2CO_2 \uparrow$

 $2MnO_4^- + 10I^- + 16H^+ \stackrel{\Delta}{=} 2Mn^{2+} + 5I_2 + 8H_2O$

- (2) ①. 蒸发皿 ②.
- (3) ①. 液封 ②. 降低温度
- (4) 0.31m
- (5) 玻璃棒引流,玻璃棒下端靠在三层滤纸处
- 16. (1) ①. $3d^34s^2$ ②. +5 ③. CO_2
- (2) NaAlO₂

 $HCO_3^{-}+OH^{-}+Ca(VO_3)_2$ = $CaCO_3+H_2O+2VO_3^{-}$ (3) ①. ②. 提高溶液中 HCO_3^{-} 浓度,

促使偏钒酸钙转化为碳酸钙,释放 VO₃ 3. 离子交换

- (4) NaCl
- (5) bd
- 17. (1) ①. $E_{\mathbb{E}}$ +67.59 ②. T_3 > T_2 > T_1 ③. 该反应正反应放热,且气体分子数减小,反应正

向进行时,容器内压强减小,从 T_3 到 T_1 平衡时 Δp 增大,说明反应正向进行程度逐渐增大,对应温度逐渐

4. 75% **5**. 0.03 降低

- - (6). D

(2) ①. 5.54 ②. 0.033 ③. 增大

18. (1) 丙烯酸 (2) 加成反应

$$Cl$$
 $\overset{\Delta}{\longrightarrow}$ Cl $\overset{NO_2}{\longrightarrow}$ $HO-NO_2$ 浓硫酸

(5) H 分子中存在羟基, 能形成分子间氢键