

高二化学试题参考答案

2025.11

1.CCDAB

6.CCCDB

11.BD 12.AC 13.AD 14.D 15.A

16.(12 分)(1)b 放热



(3)482

(4)①正 ② $\text{H}_2 - 2\text{e}^- = 2\text{H}^+$

17.(12 分)(1)①0.3 mol/(L·min) ②75% ③133.3

(2)逆反应(1 分)

(3)⑥⑦⑧

(4)b(1 分)

(5)1(1 分) 0(1 分)

18.(12 分)(1)①温度(1 分)

②P(1 分) P 点的压强和乙烷的浓度均更大,故 P 点的正反应速率更大

③8.33% 0.495

(2)①不能 ②AD(2 分,少选一个扣 1 分,错选或多选 0 分)

19.(12 分)(1)① $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- = \text{H}_2 \uparrow + 2\text{OH}^-$ ② $2\text{Cu}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{Cu} + \text{O}_2 \uparrow + 4\text{H}^+$

(2)1.12 L

(3)①阴 ② $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} - 28\text{e}^- + 11\text{H}_2\text{O} = 6\text{CO}_2 \uparrow + 28\text{H}^+$ ③5.6

20.(12 分)(1)减少实验过程中的热量损失

(2)偏小

(3)不相等 相等

因中和热是指在稀溶液中 1 mol H^+ 和 1 mol OH^- 发生中和反应生成 1 mol $\text{H}_2\text{O(l)}$ 时所放出的热量,与酸碱的用量无关

(4)偏小

除注明外,每空 2 分。