

东城区 2018-2019 学年度第一学期期末教学统一检测

初三化学参考答案 2019.01

第一部分 选择题 (共 15 分)

(每小题只有 1 个选项符合题意。共 15 个小题, 每小题 1 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
答案	D	A	B	A	C	B	C	C	B	D	D	A	B	A	C

第二部分 非选择题 (共 45 分)

16. (2 分)

- (1) 分子在不断运动
- (2) C

17. (2 分)

- (1) 食品调味 (或腌渍食物、保鲜、融雪等)
- (2) Na⁺

18. (3 分)

- (1) $40/(40+12+16 \times 3) \times 100\%$
- (2) 元素 贫血

19. (2 分)

CH₄ 煤

20. (2 分)

- (1) 易升华, 升华吸热
- (2) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

21. (4 分)

- (1) 过滤
- (2) $\text{O}_2 \quad 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$

(3) AC

22. (5 分)

- (1) 4
- (2) 可溶于水
- (3) NH₄Cl
- (4) $2\text{NH}_3 + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$

(5) AC

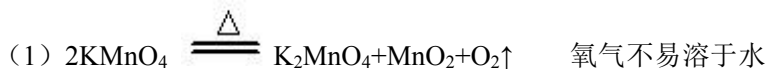
23. (4 分)

- (1) 电能
- (2) 分解反应
- (3) S
- (4) $\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{SO}_2$



微信扫一扫, 快速关注

24. (4分)



(2) B、E 集气瓶口

25. (2分)

A: (1) 5 (2) 加速溶解



B: (1) 45 (2)

26. (2分)

(1) C 中白磷不燃烧, D 中白磷燃烧

(2) A

27. (3分)

(1) 由紫色变红色

(2) B

(3) 做实验对照, 证明二氧化碳不能使石蕊变色, CO_2 与 H_2O 反应生成的碳酸使石蕊变红

28. (4分)



(2) NaOH

(3) 烧杯中的溶液由红色变为无色

酚酞溶液在中性或酸性溶液中显无色, 观察溶液由红色变为无色, 说明 NaOH 已被消耗

29. (6分)

(1) 提供反应物水蒸气

(2) 氢气 (H_2)

(3) 【初步实验验证】 FeO 、 Fe_2O_3

【猜想与假设】 Fe 和 Fe_3O_4

【继续进行实验】

黑色固体溶解, 有无色气体生成



第三部分 选择题（共 8 分）

（每小题只有 1 个选项符合题意。共 8 个小题，每小题 1 分）

题号	30	31	32	33	34	35	36	37
答案	B	B	B	A	A	C	D	C

第四部分 非选择题（共 22 分）

38. (3 分)

- (1) A
- (2) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu} + \text{FeSO}_4$
- (3) 铁、铜化学性质活泼，金不活泼

39. (2 分)

- (1) 乙醇
- (2) 减小

40. (3 分)

- (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$
- (2) $2\text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$
- (3) NaCl

41. (3 分)

- (1) 物理变化 增大反应物的接触面积，使反应更充分
- (2) MnO_2 、KOH、 O_2

42. (3 分)

- (1) B
- (2) 在氧气的体积分数达到 60%及以上时，带火星的木条可以复燃
带火星的木条能复燃，因为集气瓶中氧气体积分数能达到 60%

43. (3 分)

- (1) A、B
- (2) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$
- (3) 铁的金属活动性比锌弱，所以不能从锌的盐溶液中置换出金属锌

44. (5 分)

- (1) 其他条件相同时，探究不同浓度的 KI 溶液对 KI 与 O_2 反应的影响
- (2) 其他条件相同时，反应环境酸性越强，KI 与 O_2 反应越充分
- (3) $\text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- (4) 控制变量，保证参加反应的 KI 溶液浓度相同
- (5) 氢离子能促进 KI 与 O_2 反应的进行



微信扫一扫，快速关注

北京中考在线
微信号：BJ_zkao

 北京中考在线
微信号：BJ_zkao

 北京中考在线
微信号：BJ_zkao