

海淀区九年级第二学期期末练习 化学试卷参考答案及评分参考

第一部分 选择题

(每小题只有1个选项符合题意,共20个小题,每小题1分,共20分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	C	C	C	B	A	B	D	A	C	B
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	D	D	A	D	B	B	D	B	A	A

第二部分 非选择题

评阅非选择题时请注意：

- 每空 1 分。
- 文字表述题中加点部分为给分点，其他答案合理也给分。
- 方程式中的产物漏写“↑”或“↓”不扣分，不配平或不写、错写反应条件 0 分。
- 化学专用词汇若出现错别字为 0 分。
- 选择题多选、少选、错选均 0 分。

21. (1) A

(2) 14

22. (1) A

(2) 复分解反应

23. (1) A

(2) 12×60

(3) 化学

24. (1) 较好的延展性

(2) $4Al + 3O_2 \xrightarrow{\quad\quad} 2Al_2O_3$

(3) 高

25.

25-A	25-B
(1) 非金属	(1) 化学
(2) $2H_2SO_3 + O_2 \xrightarrow{\quad\quad} 2H_2SO_4$	(2) 元素种类(其他合理答案可得分)

点燃

26. (1) AC

(2) $CH_4 + 2O_2 \xrightarrow{\quad\quad} CO_2 + 2H_2O$

27. 会

28. (1) 10

(2) ABCD

29. (1) 27:44

(2) 阳光中的紫外线接触人体皮肤，会触发维生素 D 的合成

(3) ① A

② 575

30. (1) 白酒糟是清洁廉价的资源(其他合理答案可得分)

(2) 防止碳(或纤维素/白酒糟)与氧气(或空气)反应

(3) $C + H_2O \xrightarrow{\text{高温}} CO + H_2$

(4) AB

(2) 水蒸气

31. (1) NO_2

(2) H_2O

(3) 3

32. (1) 使反应物充分接触(其他合理答案可得分)

(2) NaAlO_2 、 NaOH

(3) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightleftharpoons \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{NaOH}$

(4) NaOH

33. (1) ① NaOH

② NaOH 溶解放热，集气瓶内气体压强增大，大于大气压

(2) O_2

(3) ① $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} \rightleftharpoons 2\text{NaCl} + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$ 或

$\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightleftharpoons \text{NaCl} + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$

② HCl

34. (1) ① $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightleftharpoons \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$ ② 燃着的木条

(2) ① 吸收水蒸气 ② $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightleftharpoons \text{NaCl} + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$

35. (1) ④⑥⑤ (2) 搅拌，加速溶解

(3) 晾晒衣服 (其他合理答案可得分)

36. (1) 分子在不断运动

(2) 湿润的酚酞滤纸条变红，干燥的酚酞滤纸条无明显变化

37. (1) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$

(2) 红磷、白磷 (顺序错，不得分)

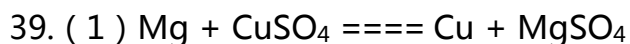
(3) 向瓶 3 中加入少量白磷，从 b 口向瓶 3 中通入氧气，若通入氧气前白磷

不燃烧，通入氧气后白磷燃烧，则可证明“与氧气接触”是可燃物燃烧的条件之一

38. (1) ① $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$ ② a

(2) ① 澄清石灰水

② I 中溶液进入 II 中，II 中产生无色气体



(2) 酸

(3) 附着红色物质的镁条溶解，溶液变为蓝色，产生红棕色气体

(4) H_2

(5) B A (顺序错，不得分)

(6) 沉淀可能是碱式硫酸铜，也可能是碱式硫酸铜和氢氧化铜的混合物 (只答 1 点不得分)



微信扫一扫，关注北京中考微信

获取更多北京中考相关资讯

