

# 化学试卷参考答案及评分标准 2018.6

## 第一部分 选择题(共 12 分)

每小题只有 1 个选项符合题意。每小题 1 分,共 12 分。

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

## 第二部分 非选择题(共 33 分)

说明:考生答案与本答案不同,只要答案合理,可酌情给分。

13. (2 分)(1)石油

(2)风能(太阳能等)

14. (2 分)(1)48 : 5

(2)减缓温室效应(缓解能源危机)

15. (1 分)碳棒、炭黑

16. (2 分)(1) $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

(2)6.6

17. (5 分)(1)煤炭的燃烧

(2)无色、有刺激性气味、易溶于水(答出一条即可)

(3)混合物

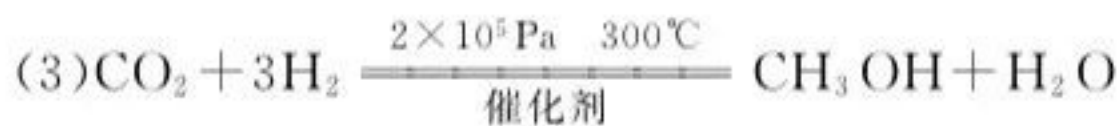
(4)对比(控制变量、定量等)

(5)A

18. (4 分)(1)吸收空气中的二氧化碳(分离二氧化碳和其它气体)

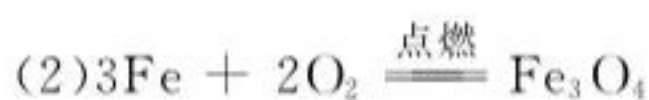
(2)高温





(4) 在 300 °C 条件下, 氢气与氧气接触可能会引起爆炸

19. (2 分)(1) AD



20. (2 分)(1) 酚酞溶液变红色

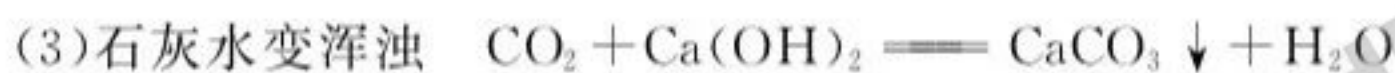
(2) 其他条件相同时, 温度不同, 分子运动速率不同(温度高时, 分子运动速率加快)

21. (3 分)

21-A	21-B
反应前后物质的总质量不变(反应前后物质的质量关系)	水的组成
$\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu} + \text{FeSO}_4$	$2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$
不偏转	木条复燃

22. (4 分)(1) 二氧化碳与氢氧化钠反应生成了碳酸钠, 碳酸钠在乙醇中的溶解度比氢氧化钠的小很多

(2) 避免装置内残留的二氧化碳对后面实验的干扰



23. (6 分) I. 【实验 1】白雾

II. (1)  $2\text{H}_2\text{O}$

【实验 2】(2) 光

(3) 在光照等其他条件相同时, 温度越高, 硝酸分解越快

III. 【实验 3】黑色粉末溶解, 溶液显蓝色

IV. 【实验 4】挥发出来的硝酸蒸气与红热的木炭反应生成二氧化氮(挥发出来的硝酸蒸气受热分解生成二氧化氮)

