

文山市 2019 学年上学期九年级学业水平测试

化学参考答案

第 I 卷 选择题（共 45 分）

一、选择题（本大题共 20 个小题，其中第 1~15 小题，每小题 2 分，第 16~20 小题，每小题 3 分，共 45 分。每小题只有 1 个选项符合题意，多选、错选或不选均不得分。请将符合题意的选项的序号填写在答题卡相应的位置上）

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

第 II 卷 非选择题（共 55 分）

二、填空与简答（本大题共 5 个小题，化学方程式每空 2 分，其余每空 1 分，共 33 分）

21.（6 分）

（1）O

（2）2Mg

（3）2H₂

（4）OH⁻

（5） $\overset{+2}{\text{Cu}}\text{O}$

（6）H₂O

22.（7 分）

（1）煤 增大与氧气的接触面积，使燃烧更充分

（2）太阳能发电（或风能发电、核能发电）（合理即可）

（3） $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

（4）C₂H₅OH C

23. (8分)

(1) 物理

(2) 氢气 氢元素、氧元素

(3) ①bd ②引流 ③颜色和异味 (或部分可溶性杂质) (合理即可) ④硬水

⑤煮沸

24. (8分)

(1) 得 阴

(2) 8

(3) BC

(4) B C

(5) 质子数不同 (或核电荷数不同)

(6) Cl^-

25. (4分)

(1) $\text{CO} \quad \text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\quad} \text{CO}_2$

(2) H_2O

三、实验与探究 (本大题共 2 个小题, 化学方程式每空 2 分, 其余每空 1 分, 共 16 分)

26. (10分)

(1) 锥形瓶

(2) B $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \xrightarrow{\quad} \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(3) b

(4) F A

(5) 沸点

(6) 物理 变红

27. (6分)

(1) 对比实验

(2) MnO_2

