

2020 - 2021 学年度上学期期末学业水平质量调研试题

九年级化学参考答案及评分标准

一、选择题(每小题只有一个选项符合题意,共 36 分)

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

二、填空题(化学方程式每个 2 分,其他每空 1 分,共 40 分)

19. (1)过滤 (2)吸附 (3) $4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$

20. (1)温度需要达到可燃物的着火点 (2)既不燃烧也不支持燃烧 (3)溶解性

21. (1)减小 (2) CO (3) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (4)温室效应

22. (1)3 (2)元素种类 (3) $2\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2 = 3\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$

23. (1)金属材料 (2)大 (3)钛 $\text{Ti} + \text{CuSO}_4 = \text{TiSO}_4 + \text{Cu}$

24. (1)AB (2) Na^+ 三 (3) Na_2S

25. (1) Ca^{2+} (或 Fe^{2+}) (2)B (3) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HAc} = 2\text{FeAc}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ (4)AC

26. (1) t_1 (2) $A > B > C$ (3)加 B 物质(或是蒸发水) (4)C

27. (1)还原 (2) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ (3) $\text{Ni}(\text{CO})_4 \xrightarrow{\Delta} \text{Ni} + 4\text{CO}$ (4)CO

三、实验探究题(化学方程式每个 2 分,其他每空 1 分,共 12 分)

28. (1)AE (2) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ 检验装置的气密性 (3)b

29. (1)①使其充分反应 ② $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ ③氢离子和氢氧根离子

(2)产生气泡 (3)稀盐酸量不足的情况下,也没有明显现象 (4)CD

四、计算题(第 30 题 4 分,第 31 题 8 分,共 12 分)

30. (1)399 (2)66.2% 各 2 分

31. (1)0.19 2 分

(2)解:设 20g 稀硫酸中溶质的质量为 x

$\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MgSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ 2 分

98

2

x

0.08g

$\frac{98}{2} = \frac{x}{0.08\text{g}}$ 1 分

$x = 3.92\text{g}$ 1 分

稀硫酸中溶质的质量分数 = $\frac{3.92\text{g}}{20\text{g}} \times 100\%$

= 19.6% 1 分

答:略。