

2019~2020 学年度上学期期末教学质量检测试卷

九年级化学

参考答案

一、选择题 (本题共计 20 小题, 每题 2 分, 共计 40 分)

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

第 II 卷 非选择题(共 60 分)

二、填空题 (本题共计 5 小题, 每空 1 分, 每个化学方程式 2 分, 共计 25 分)

21. (1) $2Cu$ (2) $2SO_4^{2-}$ (3) $2SO_2$ (4) Al_2O_3 22. (1) C (2) D (3) A (4) B

23. (1) 14 (2) CD (3) 最外层电子数相等 (4) Na_2O

24. (1) 氧气, 2:1, 氢、氧两种元素 (2) 肥皂水 (3) 加热煮沸 (4) 答案不唯一

25. (1) 石油, 二氧化碳 (CO_2), CH_4 , $CH_4 + 2O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2CO_2 + 2H_2O$ (2) 太阳能 (3) A, B, C

三、简答题 (本大题共 2 个小题, 每空 1 分, 每个化学方程式 2 分, 共 10 分)

26. (1) ac (2) 化学性质稳定, 水蒸气

(3) 除去白炽灯内残留的氧气, $4P + 5O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2P_2O_5$

27. (1) O_2 (2) $2CO + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2CO_2$ (3) 灭火

四、实验探究题 (本大题共 2 个小题, 每空 1 分, 每个化学方程式 2 分, 共 20 分)

28. (1) 长颈漏斗 (2) 防止高锰酸钾进入导管, $2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow$,

移出导管 (3) 长颈漏斗下端要伸入液面以下, $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2 \uparrow$,

用带火星的木条, 伸入瓶中, 复燃则是氧气, 否则不是 (4) a

(5) $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2 \uparrow$, 将一根燃着的木条放在集气瓶口, 若木条熄灭, 证明二氧化碳已满

29. (1) $2Mg + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2MgO$ (2) 不同意, (3) 水, ① 产生气泡, ② 湿润红色石蕊试纸变蓝色,

【反思与交流】相同条件下, 镁更容易和氧气反应 (氧气比氮气更活泼)

五、计算题(共 5 分)

30. (1) 3; (2) 4.8g; (3) 12.25g。