

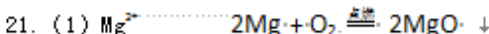


2017—2018 年度第一学期期中考试九年级化学答案

一、选择题

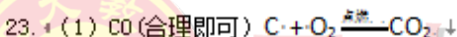
题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	C	D	B	A	B	B	B	C	D	B
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	B	A	A	C	A	C	B	D	C	C

二、填空题(化学方程式每空 2 分, 其余每空 1 分, 共 19 分)



(2) 阿司匹林是由碳元素、氧元素、氢元素组成的

一个阿司匹林分子是由 9 个碳原子、8 个氢原子和 4 个氧原子构成的(合理即可)

22. A、B 的沸点太低, 不易液化, (而 C 的沸点是 -0.5°C , 稍加加压降温即可液化) D 的沸点太高, 减压不易气化

元素 (2) D

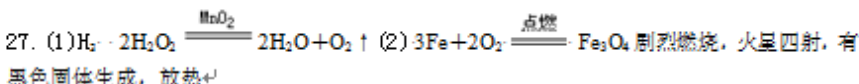
24. (1) 使水中悬浮物絮凝沉降 (2) 过滤池 (3) 二氧化氯 (4) 混合物

分别取等量自来水和蒸馏水于两支洁净的试管中, 向其中加入等量等浓度的肥皂水振荡, 观察现象。

三、科普阅读题(每空 1 分, 共 4 分)

25. (1) 氟元素 F (2) abc

四、物质组成与变化分析题(化学方程式每空 2 分, 其余每空 1 分, 共 14 分)

26. (1) O_2 (合理即可) (2) ③或④ (3) 氧化汞分子分解成汞原子和氧原子; 每两个氧原子结合成一个氧分子, 许多汞原子聚集成金属汞 A 有新分子生成 分子的构成不同

五、实验探究题(化学方程式每空 2 分, 其余每空 1 分, 共 15 分)

28. (1) 用药匙向左盘添加的高锰酸钾直至天平平衡; 用镊子将游码归零

(2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$; C (或 E) 导管未伸入集气瓶底部(气泡没有连续均匀逸出就开始收集); 用镊子夹出棉花(并将其和固体放入指定容器)

29. (1) 两极均有气泡逸出, 一段时间后正负两极产生气体的体积比为 1:2



… (2) 白烟、放热, 气球先涨大后变瘪, 天平再次平衡 … 燃烧放热气体膨胀, 消耗氧气导致外界大气压大于瓶内气压

30. 氧气的浓度太低

红砖粉末可以加速过氧化氢的分解; 红砖粉末在反应前后的质量不变.

将实验 3 的固体加入一支洁净的试管中, 向其中加入适量的双氧水, 观察现象.

在相同条件下, 在过氧化氢分解中二氧化锰比红砖粉末催化效果好.

五、定量分析题

31. (1) 126 … (2) 66.7% (3) 1.5g

32. 160g



工大教育

——做最感动客户的专业教育组织