东城区 2021—2022 学年度第一学期期末统一检测

初三化学参考答案及评分标准

2022.1

第一部分　选择题(共 25 分)

本部分共 25 小题。每小题 1 分,共 25 分。

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
答案	D	B	A	D	C	C	B	D	C	B	D	A	D
题号	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	
答案	D	B	B	A	D	A	C	B	D	B	C	C	

第二部分　非选择题(共 45 分)

说明:以下每空 1 分。其他合理答案均可给分。

26.(1)$2H_2+O_2 \xlongequal{点燃} 2H_2O$　清除可燃物

(2)AB

27.C、H

28.+4

29.(1)C　(2)肥皂水　(3)过滤

30.(1)B

(2)在其他条件相同时,氧气体积分数在 32%～60%范围内,氮氧混合气中氧气体积分数越大,潜水员下潜的最大深度越小

(3)C

(4)密度过小

(5)避免潜水员出现“氮麻醉”(或语音失真、体温过低等)

(6)C

31.(1)热

(2)$CH_4+2O_2 \xlongequal{点燃} CO_2+2H_2O$

(3)物质回收再利用

32.(1)CO 和 H_2O

(2)1∶2

(3)分离甲醇和水(或提纯甲醇)

33.(1)长颈漏斗　(2)$2H_2O_2 \xlongequal{MnO_2} 2H_2O+O_2\uparrow$　氧气不易溶于水

34.(1)$4P+5O_2 \xlongequal{点燃} 2P_2O_5$

(2)没有与氧气接触

(3)①处白磷燃烧,③处白磷不燃烧

35.(1)$CO_2+H_2O=H_2CO_3$

(2)有气泡冒出,溶液由红色变为紫色　碳酸受热分解,CO_2 从溶液中逸出

(3)$CaCO_3$

36.(1)21%

(2)镁燃烧消耗瓶内的气体,瓶内气体减少,压强减小

N_2

37.(1)$CaCO_3+2HCl=CaCl_2+H_2O+CO_2\uparrow$

(2)密度比空气大,不支持燃烧

38.(1)$2H_2O \xlongequal{通电} 2H_2\uparrow+O_2\uparrow$

(2)O_2

(3)10

(4)其他条件相同时,向蒸馏水中添加 NaOH,能加快电解水的反应

(5)探究其他条件相同时,等体积水中加入浓 H_2SO_4 的量不同,对电解水反应快慢的影响

(6)通电电压、水中是否添加物质(浓 H_2SO_4、NaOH)、水中添加物质(浓 H_2SO_4、NaOH)的多少

(7)相同条件下,氧气在水中的溶解能力大于氢气

39.【解】设:需要 MgO 的质量为 x。

$MgO + CO_2 = MgCO_3$

40　　44 …… 1 分

x　　22 kg

$\frac{40}{44}=\frac{x}{22\ kg}$ …… 1 分

$x=20\ kg$ …… 1 分

答:需要 MgO 的质量为 20 kg。

北京中考在线 微信号:BJ_zkao