

昆山市 2026~2027 学年第一学期初三化学期中考试模拟试题

可能用到的相对原子质量：H-1 C-12 O-16 Cl-35.5 K-39 Cu-64

选择题(共 40 分)

单项选择题(包括 20 小题，每题 2 分，共 40 分。每题只有一个选项最符合题意。)

1. 羟基磷酸钙 $[\text{Ca}_{10}(\text{PO}_4)_6(\text{OH})_2]$ 是构成人体骨骼的重要物质，其中属于金属元素的是

- A. Ca B. O C. H D. P

2. 下列物质中属于纯净物的是

- A. 空气 B. 生理盐水
C. 澄清石灰水 D. 蒸馏水

3. 下列实验仪器中，可用作反应容器但不可用酒精灯直接加热的是

- A. 滴管 B. 试管 C. 量筒 D. 烧杯

4. 人体中含量(以质量分数计)在 0.01%以下的元素称为微量元素。部分元素及其在人体中的含量如下表，其中属于微量元素的是

元素	O	Ca	K	Fe
含量	65%	1.5%	0.4%	约 0.004%

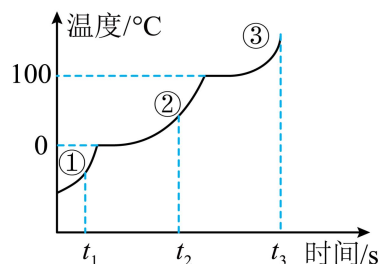
- A. O B. Ca C. K D. Fe

5. 下列消防安全标志表示“禁止烟火”的是

- A.  B.  C.  D. 

6. 一定条件下在密闭容器里加热冰，温度和时间关系如图所示，①②③表示水在不同时刻的存在状态。下列有关判断正确的是

- A. 水分子间的间隔：②>③
B. 水分子的运动速率：①>③
C. 水分子的质量：①=②=③
D. ②→③的过程中水发生了分解



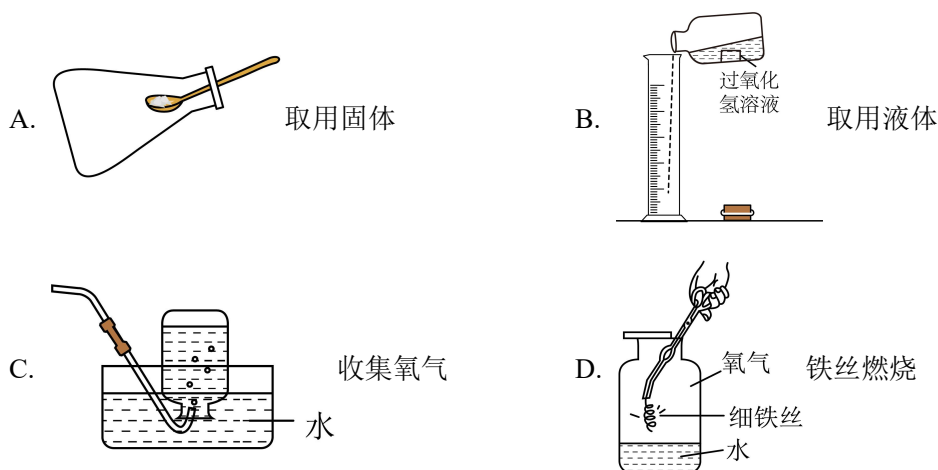
7. 下列化学用语中可以表示 2 个氢原子的是

- A. 2H B. 2H_2 C. H^+ D. H_2O

阅读下列材料，回答下列各个小题：

过氧化氢(H_2O_2)在二氧化锰催化下分解产生氧气，该原理可用于实验室制氧气。氧气能与许多物质反应，如铁丝在氧气中燃烧，火星四射，生成黑色固体。

8. 实验室用 30mL8%的过氧化氢溶液和二氧化锰制氧气，并进行铁丝燃烧实验。下列实验操作不规范的是



9. 下列说法正确的是

- A. 过氧化氢分子中含有氧分子
- B. 过氧化氢分子中氢、氧原子个数比 1:1
- C. 导管口刚有气泡冒出，立即开始收集气体
- D. 氧气集满后，从水中移出集气瓶并盖上玻璃片

10. 下列有关铁丝燃烧实验的叙述正确的是

- A. 生成三氧化二铁
- B. 吸收热量
- C. 反应前后固体质量相等
- D. 参加反应的铁与生成物中铁元素质量相等

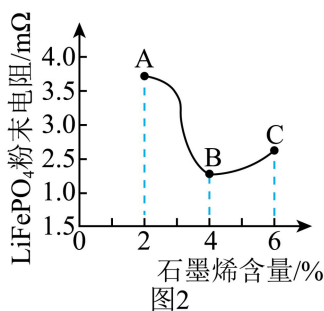
11. 硝酸银(AgNO_3)受热分解放出的有刺激性气味的气体可能是

- A. SO_2
- B. NO_2
- C. NH_3
- D. N_2

12. Li 元素在元素周期表中的信息如图 1，为提高电池的性能，需添加适量的石墨烯作导电剂。石墨烯的含量对 LiFePO_4 粉末电阻的影响如图 2。下列有关说法正确的是

3	Li
锂	
6.941	

图1



A. 石墨烯不具有导电性

B. 锂离子结构示意图为

C. 锂元素的相对原子质量为 6.941g

D. 石墨烯的含量为 4%时 LiFePO_4 粉末电阻最小

13. KMnO_4 溶液可用作消毒剂，高锰酸钾中锰元素的化合价是

- A. +7
- B. +6
- C. +4
- D. 0

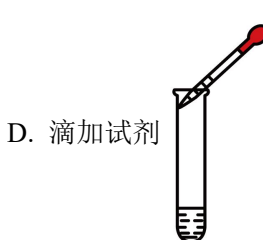
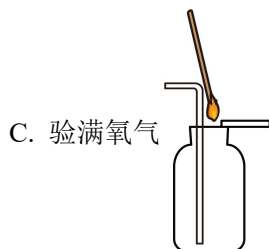
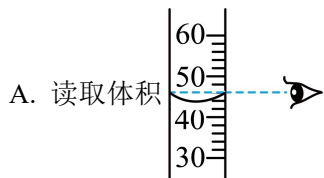
14. 下列有关物质的性质与用途具有对应关系的是

- A. 镁呈银白色，可用于生产烟花
- B. 氩气化学性质稳定，可用作保护气
- C. 氮气难溶于水，可用于生产氮肥
- D. 氧气能支持燃烧，可用作燃料

15. 新鲜大蒜头含有蒜氨酸($C_6H_{11}NSO_3$), 蒜氨酸撞击后可转化为大蒜素($C_6H_{10}S_2O$)。大蒜素有较强的抗菌作用, 易挥发, 遇热立即失去抗菌活性。下列有关大蒜素和蒜氨酸的说法正确的是

- A. 两者组成元素种类相同
B. 蒜氨酸中含有 22 个原子
C. 大蒜拍碎生食比煮熟抗菌效果更好
D. 挥发性是大蒜素的化学性质

16. 下列实验操作规范的是



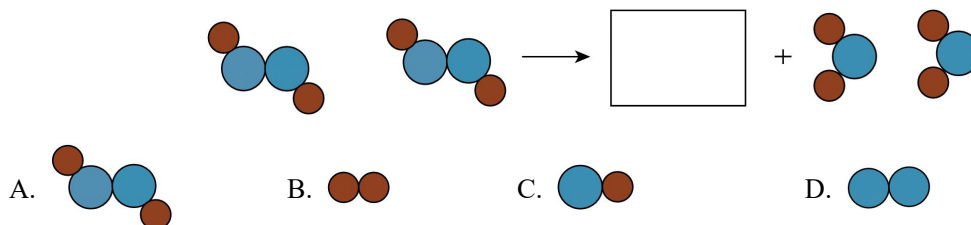
17. 当家用燃气燃烧不充分, 火焰呈黄色时, 需要调节燃气灶具进风口, 其目的是

- A. 增大空气进气量
B. 减少燃气进气量
C. 增大燃气进气量
D. 减少空气进气量

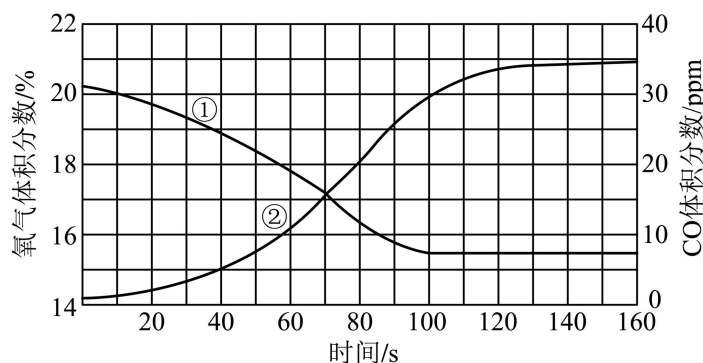
18. 有一类化合物其化学式可表示为 C_nH_{2n+2} ($n \geq 1$, n 为正整数), 这类化合物统称为烷烃。下列有关烷烃的说法正确的是

- A. C_2H_4 属于烷烃
B. 烷烃在氧气中完全燃烧时, 生成碳和水
C. 烷烃燃烧时化学能转化为热能
D. 烷烃中碳元素的质量分数随 n 增大而变小

19. 如图为某化学反应的微观过程, 其中“●”和“●”表示两种不同的原子。图中方框内应填的微观图示是



20. 蜡烛在密闭容器里燃烧至熄灭, 容器里 O_2 和 CO 含量随时间变化的曲线如图, 下列说法正确的是



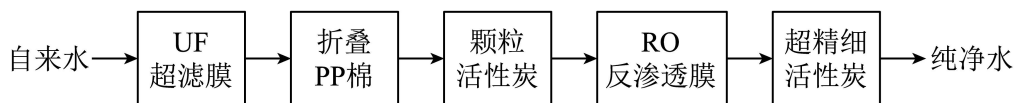
- A. 曲线①表示 CO 含量的变化
B. 蜡烛熄灭时容器里的氧气已耗尽
C. 蜡烛发生了不完全燃烧
D. 石蜡中一定含有碳元素和氧元素

非选择题(共 60 分)

21. 水是维持生命的重要物质，也常用于科研、工业生产。

(一)水的净化

下图是某家用净水器的净水流程示意图。

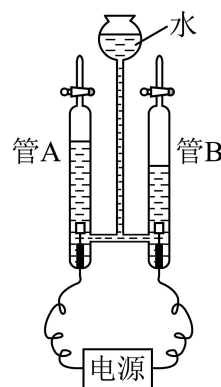


- (1) 该净水器中，活性炭的作用是_____。
- (2) 该净水器中，UF 膜及折叠 PP 棉可以有效阻挡泥沙、铁锈等大颗粒，作用与_____ (填实验操作名称)类似，将 PP 棉折叠可以提高净水效率，原因是_____。
- (3) 纯净水通过减压蒸馏和冷凝等处理可进一步净化，减小压强可使水的沸点_____ (选填“升高”或“降低”)。

(二)水的组成

- (4) 1784 年，法国化学家拉瓦锡将水加入灼热的铁质枪管，实现了水的“分解”，生成了氢气和四氧化三铁，该反应的符号表达式为_____。

- (5) 1800 年，英国科学家尼科尔森用电完成了水的分解实验。某同学利用如图所示装置进行电解水实验。经检验 A 管收集到的是 O_2 ，由此得出关于水的组成的推论是_____。



(三)水的利用

- (6) 超临界水是常态水在温度超过 $374^{\circ}C$ 、压强超过 $2.21 \times 10^7 Pa$ 下形成的气、液密度相等的一种特殊状态的物质。煤(主要成分是碳)的超临界水汽化技术可将煤转化为高纯度 H_2 和 CO_2 ，该反应的符号表达式为_____。

22. 制取气体是初中化学实验的重要内容。

I. 高锰酸钾制取氧气

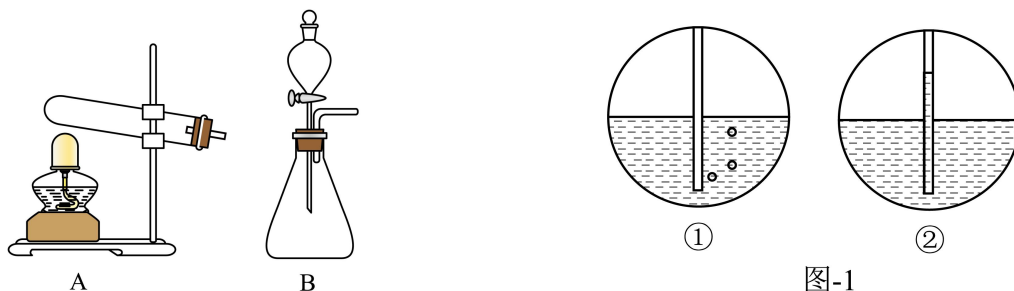


图-1

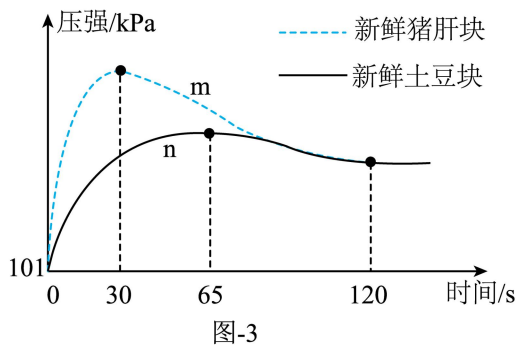
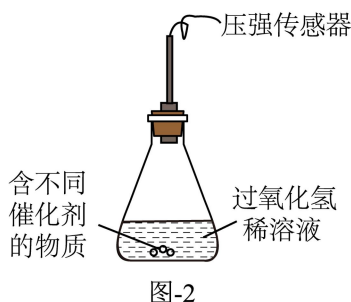
- (1) 加热高锰酸钾固体制取氧气，可选用的发生装置为_____ (选填字母)。
- (2) 检查装置的气密性：图-1 所示是实验中观察伸入水槽内导管处不同时刻所产生的现象，其出现的先后顺序是_____ (填序号)。
- (3) 氧气可用排水法收集的原因是_____。
- (4) 氧气收集完毕后，正确的操作是_____ (填字母)。

A. 熄灭酒精灯

B. 将导管移出水面

II. 过氧化氢制取氧气

- (5) 常温下过氧化氢会缓慢分解产生氧气，该反应的符号表达式为_____。
- (6) 兴趣小组为探究不同催化剂对过氧化氢分解的催化效果，取大小相同的新鲜猪肝块和新鲜土豆块，分别加入 30 mL 相同浓度的过氧化氢稀溶液，用压强传感器测量如图-2 装置中的压强，测得压强与时间变化关系如图-3 中曲线 m、n 所示。



- ①上述实验中催化效率更高的是_____ (选填“新鲜猪肝块”或“新鲜土豆块”)。
 ②分析曲线 m, 过氧化氢分解反应是_____ (选填“放热”或“吸热”)反应。
 ③120s 后曲线 m、n 最终达到相同的压强, 说明_____。

III. 氯酸钾制取氧气



245 g KClO_3 按上式完全分解, 理论上能生成 O_2 的质量为_____ g。

23. 阅读下列材料, 回答相关问题。

全球约 90% 的金属钠是通过电解熔融氯化钠制得。纯氯化钠熔点高达 801°C , 但将其与氯化钙按一定质量比混合后, 温度升至 580°C 即可熔化。

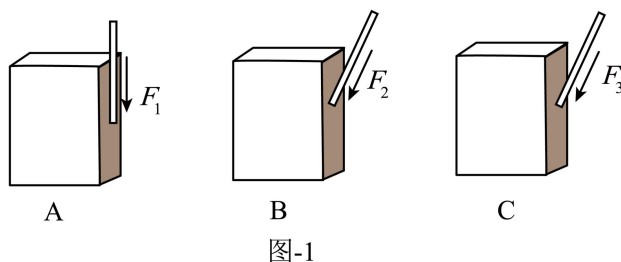
钠是一种银白色金属, 质软, 密度为 0.97 g/cm^3 , 熔点为 97.8°C 。金属钠的化学性质很活泼, 能与许多物质发生化学反应。比如, 钠遇水立即发生剧烈反应, 生成氢氧化钠和氢气。钠暴露在空气中, 与氧气反应生成氧化钠(Na_2O), 钠在空气中燃烧, 生成淡黄色的过氧化钠(Na_2O_2)。因此, 实验室常将钠保存在煤油中。

含钠物质的用途广泛。过氧化钠能与二氧化碳反应, 是呼吸面具及潜水艇中的理想供氧剂。

- (1) 自然界中钠元素以_____ (选填“单质”或“化合物”)形式存在。
 (2) 钠与水反应的符号表达式为_____。
 (3) 钠保存在煤油中, 是为了防止钠与空气中的_____反应而变质。
 (4) 请根据“实验室常将钠保存在煤油中的事实”, 预测金属钠还可能具有的性质是_____。
 (5) 试分析电解熔融氯化钠制取金属钠的生产中加入氯化钙的目的是_____。
 (6) 供氧面罩中的过氧化钠在供氧时还生成了碳酸钠, 请写出该反应的符号表达式: _____。

24. 控制物质的燃烧凝聚着人类的智慧。

- (1) 中国劳动人民很早就掌握了“钻木取火”。“钻木”的作用是_____ (从燃烧条件分析)。
 (2) 火柴是化学实验室常用的点火工具。小华设计如图-1 所示的三种引燃火柴的方式, 若 $F_1 = F_2 = F_3$ (F 表示力的大小), 且 B、C 的火柴棒与擦火皮夹角相同, 则更容易将火柴引燃的方式为_____ (填字母)。



(3) 水通常是用来灭火的, 但有时水却可以引火。已知棉花和超氧化钾(KO_2)不反应, 将少量超氧化钾粉末用棉花包裹, 再将少量水滴到包有超氧化钾粉末的棉花上。片刻后, 棉花迅速发生燃烧(比在空气中燃烧更剧烈)。根据上述实验现象, 得出的推论是: ①_____, ②_____。

化学链燃烧技术指用载氧体(金属氧化物)将空气中的氧传输至燃料反应器的新技术。加热条件下, 基于 $\text{CuO}/\text{Cu}_2\text{O}$ 载氧体的甲烷化学链燃烧技术如图-2 所示:

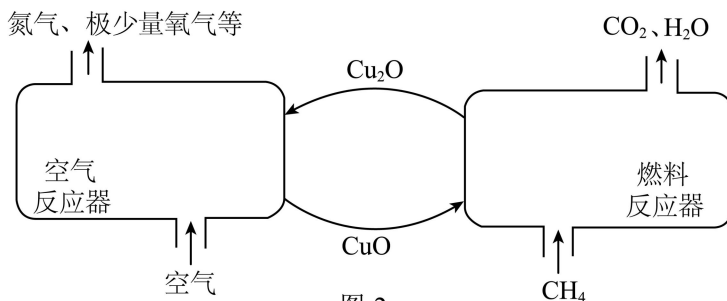


图-2

(4) 空气反应器中发生反应的符号表达式为_____, 该反应属于_____ (填基本反应类型)。

(5) 经过空气反应器后, 载氧体中氧元素含量_____ (选填“变大”或“变小”)。

(6) 燃料反应器中发生化学反应的符号表达式为_____。

(7) 从空气反应器排出的气体中 O_2 体积分数随反应温度的变化关系如图-3 所示。空气反应器中最适宜的反应温度范围是_____ (填字母)。

- A. 800~ 900°C
- B. 900~ 1000°C
- C. 1000~ 1030°C
- D. > 1030°C

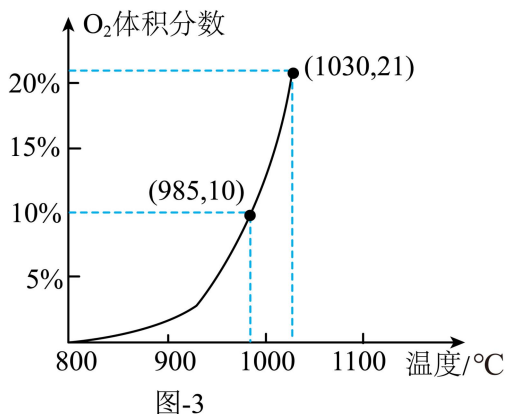


图-3

25. “暖宝宝”是日常生活中应用广泛的一次性取暖用品。

已知: 暖宝宝的主要成分有铁粉、水、活性炭和氯化钠等。

探究 1. 暖宝宝撕开外袋发热是否与氧气有关?

【实验】

装置	步骤	现象
	I. 按左图组装实验装置, 打开 K, 紧握仪器 a.	水中导管口有气泡冒出。
	II. 撕开外袋取出暖宝宝, 打开橡皮塞, 将暖宝宝粘贴在温度计上, 立即将橡皮塞旋紧。	导管中液面上升, 温度计示数升高, 氧气体积分数持续下降。

(1) 仪器 a 的名称为_____。

(2) 分析产生“导管中液面上升”现象的主要原因是_____。

根据上述实验得到的结论: 暖宝宝工作时发热现象与氧气有关。

(3) 用氧气替代空气重复上述实验, 测得相同时间导管中液柱高度的变化数据, 如下表:

时间/s	10	20	30	40	50	60	70	80
空气中液柱高度/cm	0.3	0.7	1.6	2.4	3.2	4.1	5.0	5.7
氧气中液柱高度/cm	0.4	1.1	2.5	3.8	5.1	6.5	7.9	9.1

分析表中数据, 能得到的结论是_____。

(4) 暖宝宝发热过程中铁转化为氢氧化亚铁, 该反应的符号表达式为_____。

探究 2. 暖宝宝中氯化钠和活性炭的作用是什么?

【实验】向盛有干燥空气的锥形瓶中分别放入下表中序号①~④中的物质, 用温度传感器分别测量相同时间内的温度变化, 测得的相应数据如图-1 所示:

物质 序号	铁粉/g	水/mL	氯化钠/g	活性炭/g
①	9	6	0	0
②	9	6	3	0
③	9	6	0	6
④	x	6	3	6

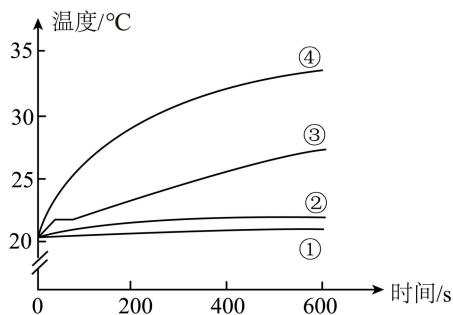


图-1

(5) ④中 x 为_____g。

(6) 根据实验①和②可得出的结论是_____。

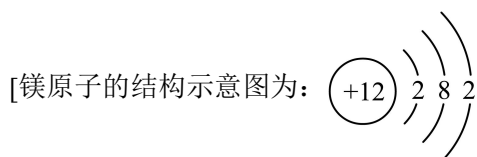
(7) 欲得到“活性炭能加快反应速率”的结论, 依据的两个实验是_____(填序号)。

26. 镁及其化合物在环保、工业等方面有着重要应用。

I. 认识镁的性质

(1) 镁元素与钠元素最本质的区别是_____不同(选填“质子数”、“中子数”或“电子数”)。

(2) 在化学反应中, 镁原子易失去电子形成镁离子。写出镁离子的微观粒子符号: _____。

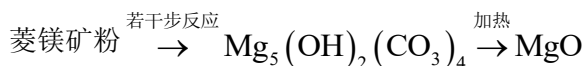


(3) 烟花、照明弹中都用到镁粉作原料, 镁与氧气燃烧反应的符号表达式为_____。

II. 制备过氧化镁

过氧化镁(MgO_2)是重要的化工原料,工业常以菱镁矿(主要成分 MgCO_3)为原料来制备。

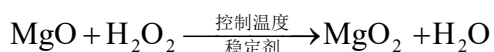
(4) 菱镁矿制备氧化镁的部分物质转化如下图所示:



①生产时将菱镁矿石粉碎的目的是_____。

② $\text{Mg}_5(\text{OH})_2(\text{CO}_3)_4$ 中碳、氢元素质量比为_____。

(5) 氧化镁制备过氧化镁的物质转化如下图所示:



已知:氧化镁与 30% 的过氧化氢反应放出大量的热; MgO_2 常温下较稳定,加热时会分解生成 O_2 和 MgO 。

氧化镁制备过氧化镁反应中加入稳定剂并控制温度的目的是_____。

(6) 碱式碳酸镁 $[\text{Mg}_5(\text{OH})_2(\text{CO}_3)_4]$ 分别在 550°C 、 600°C 、 650°C 及 700°C 煅烧不同的时间生成氧化镁,将制备得到的氧化镁分别与 30% 的过氧化氢反应,得到过氧化镁的产率如图-1 和图-2 所示。

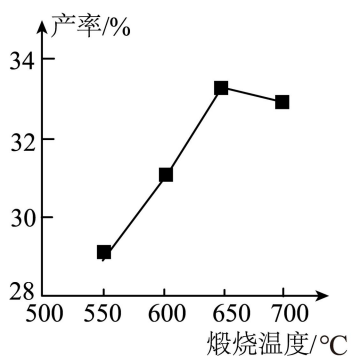


图-1

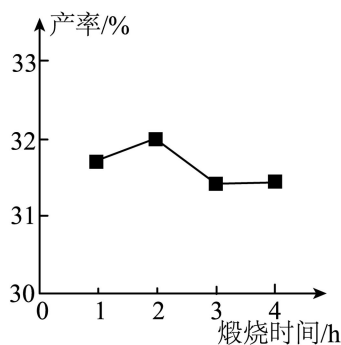


图-2

为提高过氧化镁的产率,碱式碳酸镁煅烧时应选择的最佳反应条件是_____。

III. 应用过氧化镁

(7) 过氧化镁在土壤修复和治理地下水污染等环境保护领域展现出独特的应用价值。过氧化镁与水反应能缓慢而持久释放氧气,同时生成的氢氧化镁几乎不会对土壤和水体造成二次污染。

①过氧化镁与水反应的符号表达式为_____。

②根据上述信息,预测氢氧化镁具有的性质是_____(一条即可)。

参考答案

1、【答案】A

【解析】

- 【详解】A、Ca 为钙元素，由汉字结构，可知该元素为金属元素，符合题意；
B、O 为氧元素，由汉字结构，可知该元素为非金属元素，符合题意；
C、H 为氢元素，由汉字结构，可知该元素为非金属元素，符合题意；
D、P 为磷元素，由汉字结构，可知该元素为非金属元素，符合题意；

2、【答案】D

【解析】

- 【详解】A、空气中含有氮气和氧气等，属于混合物，该选项不符合题意；
B、生理盐水中含有氯化钠和水，属于混合物，该选项不符合题意；
C、澄清石灰水中含氢氧化钙和水，属于混合物，该选项不符合题意；
D、蒸馏水中只含水一种物质，属于纯净物，该选项符合题意。

3、【答案】D

【解析】

- 【详解】A、滴管只能用于取用少量液体，不符合题意，故 A 错误；
B、试管既可用作反应容器，又可用酒精灯直接加热，不符合题意，故 B 错误；
C、量筒不能用作反应容器，也不能加热，不符合题意，故 C 错误；
D、烧杯可用作反应容器，用酒精灯加热时需要垫上陶土网，符合题意，故 D 正确。

4、【答案】D

【解析】

- 【详解】A.微量元素是在人体中含量（以质量分数计）在 0.01%以下的元素，氧元素含量为 65%，超过 0.01%，属于常量元素，故 A 错误；
B.钙元素含量为 1.5%，超过 0.01%，属于常量元素，故 B 错误；
C.钾元素含量为 0.4%，超过 0.01%，属于微量元素，故 C 错误；
D.铁元素含量为 0.004%，低于 0.01%，属于常量元素，故 D 正确。

5、【答案】A

【解析】

- 【详解】A、该图标为禁止烟火标志，选项正确；
B、该图标为当心火灾—易燃物质标志，选项错误；
C、该图标为禁止吸烟标志，选项错误；
D、该图标为当心爆炸—爆炸性物质标志，选项错误；

6、【答案】C

【解析】

- 【详解】A、③是水蒸气状态，②是液体状态，故水分子间的间隔：③>②，说法错误；
B、③状态温度比①状态温度高，水分子的运动速率：①<③，说法错误；
C、分子质量不随温度变化而变化，故水分子的质量：①=②=③，说法正确；
D、②→③的过程中水从液态变为气态，属于物理变化，水未发生分解，说法错误。

7、【答案】A

- 【详解】A、原子用元素符号表示，多个原子就是在元素符号前面加上相应的数字，故 2 个氢原子表示为：2H，符合题意；
B、化学式前面的数字表示分子个数，故 2H₂ 表示 2 个氢分子，不符合题意；
C、H⁺表示氢离子，不符合题意；
D、H₂O 可以表示水这种物质，1 个水分子，1 个水分子由 2 个氢原子和 1 个氧原子构成，不符合题意

8~10、【答案】8. B 9. B 10. D

【解析】

【8 题详解】

- A、取用固体二氧化锰时，将锥形瓶倾斜，用药匙将固体送入瓶底，操作正确。
- B、取用液体时，量筒应倾斜，试剂瓶标签需向手心，且瓶口应紧挨量筒口，操作不正确。
- C、排水法收集氧气，操作正确。
- D、铁丝在氧气中燃烧实验，集气瓶底部放水（防止高温熔融物炸裂瓶底），操作正确。

【9 题详解】

- A、过氧化氢分子由氢原子和氧原子构成，不含氧分子，错误。
- B、过氧化氢中氢、氧原子个数比为 2:1，正确。
- C、导管口刚有气泡冒出时，气体含装置内空气，立即收集会导致氧气不纯，错误。
- D、氧气集满后，应在水下盖上玻璃片，再移出集气瓶，错误。

【10 题详解】

- A、铁丝燃烧生成四氧化三铁，不是三氧化二铁，错误。
- B、燃烧是放热反应，不是吸收热量，错误。
- C、反应后固体（四氧化三铁）质量因结合氧而增加，错误。
- D、根据质量守恒定律，参加反应的铁与生成物中铁元素质量相等，正确。

11、【答案】B

【解析】

【分析】硝酸银(AgNO_3)由银元素、氮元素、氧元素组成，结合质量守恒定律：化学反应前后元素种类不变 进行分析。

【详解】A、 SO_2 中含有硫元素，不符合题意；

B、 NO_2 属于有刺激性气味的气体，符合题意；

C、 NH_3 中含有氢元素，不符合题意；

D、 N_2 无刺激性气味，不符合题意。

12、【答案】D

【解析】

【详解】A、石墨烯可作导电剂，因此具有导电性，故选项说法错误；

B、元素信息示意图左上角数字表示原子序数，原子序数=质子核电荷数，锂原子最外层电子数是 1，小于 4，容易失去 1 个电子形成锂离子，锂离子结构示意图为 ，故选项说法错误；

C、元素信息示意图汉字下面的数字表示相对原子质量，相对原子质量单位是“1”，不是“g”，锂元素的 相对原子质量为 6.941，故选项说法错误；

D、根据图示可知，石墨烯的含量为 4%时 LiFeO_4 粉末电阻最小，故选项说法正确。

13、【答案】A

14、【答案】B

15、【答案】C

【解析】

【详解】A、蒜氨酸含 C、H、N、S、O 五种元素，大蒜素含 C、H、S、O 四 种元素，组成元素种类不同，说法错误。

B、选项表述模糊，一个蒜氨酸分子含有 22 个原子，故不准确，说法错误。

C、大蒜素遇热失去抗菌活性，则生食抗菌效果更好，说法正确。

D、挥发性不需要发生化学变化就能表现出来，是物理性质，说法错误。

16、【答案】C

【解析】

【详解】A、使用量筒读数时，视线与凹液面最低处保持水平，选项错误；

B、点燃酒精灯用火柴，不能用燃着的酒精灯引燃另一盏，防止失火，选项错误；

C、氧气具有助燃性，验满时，将带火星的木条放在瓶口，木条复燃，说明集满，选项正确；

D、使用胶头滴管往试管中滴加液体时，胶头滴管应当悬在试管口正上方滴加，不能伸入试管内，更不能与试管内壁接触，防止沾污滴管，选项错误；

17、【答案】A

【解析】

【详解】当家用燃气燃烧不充分，火焰呈黄色时，需要调节燃气灶具进风口，其目的是增大空气的进气量，促进燃料的充分燃烧，故选 A。

18、【答案】C

19、【答案】D

20、【答案】C

【详解】A、蜡烛在密闭容器里燃烧需要氧气作为反应物，①曲线走势是由高至低，故①表示氧气的含量变化，此选项错误；

B、①曲线的末端纵坐标不为零，故蜡烛熄灭时容器里的氧气没有耗尽，此选项错误；

C、容器中出现了 CO，故蜡烛发生了不完全燃烧，此选项正确；

D、根据质量守恒定律和生成物 CO 判断，石蜡中一定含有碳元素，可能含有氧元素，此选项错误。

21、【答案】(1) 吸附水中的色素和异味

(2) ①. 过滤 ②. 增加了过滤次数

(3) 降低 (4) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{高温}} \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2$

(5) 水中含有氧元素 (6) $\text{C} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{>2.21} \times 10^7 \text{ Pa}]{\text{>374}^\circ\text{C}} \text{CO}_2 + \text{H}_2$

22、

【答案】(1) A (2) ①②

(3) 氧气不易溶于水且不与水反应 (4) BA

(5) $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$

(6) ①. 新鲜猪肝块 ②. 放热 ③. 催化剂不改变生成物的质量

(7) 96

23、

【答案】(1) 化合物 (2) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{NaOH}$ (3) 氧气、水

(4) 钠的密度比煤油大，钠不与煤油反应

(5) 降低氯化钠的熔点，节约能源

(6) $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$

24、

【答案】(1) 使可燃物的温度达到着火点

(2) B (3) ①. 水和超氧化钾反应释放大量的热 ②. 水和超氧化钾反应生成氧气

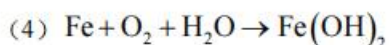
(4) ①. $\text{Cu}_2\text{O} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{加热}} \text{CuO}$ ②. 化合反应

(5) 变大 (6) $\text{CH}_4 + \text{CuO} \xrightarrow{\text{加热}} \text{Cu}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (7) C

25、

【答案】(1) 锥形瓶 (2) 暖宝宝工作时，消耗氧气使压强减小的趋势大于放出热量使压强增大的趋势，锥形瓶内，压强小于大气压，水被压入导管

(3) 相同时间内，暖宝宝在氧气中的反应速率比在空气中快

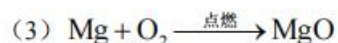


(5) 9 (6) 氯化钠能加快暖宝宝发热反应的速率

(7) ①和③(或②和④)

26、

【答案】(1) 质子数 (2) Mg^{2+}



(4) ①. 增大反应物的接触面积，加快化学反应速率 ②. 24: 1

(5) 减少 MgO_2 、 H_2O_2 受热分解

(6) 650℃煅烧 2 个小时

(7) ①. $\text{MgO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{O}_2$ ②. 氢氧化镁难溶于水

未来参加提招的家长，可以加入交流群

群聊：昆震提招交流群2027



如果二维码过期，请添加 17751295132 邓老师添加

QQ 群：564965872