

2018-2019 学年江苏省常州市九年级（上）期末化学试卷

一、选择题（本题包括 20 小题，共 40 分。每小题只有一个选项符合题意。）

- 海洋约占地球表面积的 71%，海水中含量最高的元素是（ ）
A. Na B. Cl C. H D. O
- 空气中含量最多的气体是（ ）
A. N₂ B. O₂ C. CO₂ D. He
- 下列物质属于纯净物的是（ ）
A. 汽水 B. 冰水 C. 墨水 D. 油水
- 下列物质属于溶液的是（ ）
A. 牛奶 B. 豆浆 C. 糖水 D. 果酱
- 下列物质不属于合金的是（ ）
A. 黄铜 B. 硬铝 C. 不锈钢 D. 氧化铁
- 下列物质能在空气中燃烧产生气体的是（ ）
A. 铜片 B. 铁丝 C. 镁带 D. 木炭
- 下列矿石的主要成分为 Fe₃O₄ 的是（ ）
A. 赤铁矿 B. 磁铁矿 C. 菱铁矿 D. 褐铁矿
- 人体缺 Zn 易导致（ ）
A. 佝偻病 B. 侏儒症 C. 贫血症 D. 甲状腺疾病
- 三氧化二铋（Bi₂O₃）俗称铋黄，是制作防火纸的材料之一。三氧化二铋中铋元素的化合价是（ ）
A. -2 B. +2 C. +3 D. +6
- 下列措施能使硝酸钾在水中的溶解度增大的是（ ）
A. 升高溶液温度 B. 增加水的质量
C. 不断搅拌 D. 增加硝酸钾的质量
- 如图所示的实验操作正确的是（ ）
A. 倾倒液体 B. 加热液体
C. 量取液体 D. 吸取液体
- 下列物质的用途主要由化学性质决定的是（ ）
A. 活性炭作除味剂 B. 液氧用于火箭发射

C. 石墨作电池电极

D. 干冰用于人工降雨

13. 葛洪在《抱朴子内篇·黄白》中记载“曾青涂铁，铁赤色如铜”。下列叙述错误的是（ ）

A. 记载中的反应属于置换反应

B. 记载中蕴含了湿法炼铜的原理

C. 由记载得出铁单质是赤色

D. 该反应可以说明铁比铜活泼

14. 屠呦呦用乙醚提取青蒿素（化学式为 $C_{15}H_{22}O_5$ ）之后，又成功改良为双氢青蒿素（化学式为 $C_{15}H_{24}O_5$ ），将临床疗效提高了 10 倍。下列叙述错误的是（ ）

A. 青蒿素和双氢青蒿素属于不同物质，具有不同性质

B. 双氢青蒿素的相对分子质量为 44

C. 1 个青蒿素分子由 15 个碳原子、22 个氢原子和 5 个氧原子构成

D. 青蒿素分子和双氢青蒿素分子中碳氧原子个数比相等

15. 叙述中正确的是（ ）

A. 炒菜时油锅着火立即盖上锅盖，利用的灭火原理是使可燃物与空气隔绝

B. 木材着火用水泼灭，利用的灭火原理是降低了可燃物的着火点

C. 电器着火，马上用水灭火并报警 119

D. 厨房内煤气大量泄露，应立即打开换气扇通风

16. 如图是地壳中元素含量分布示意图，下列叙述正确的是（ ）

A. 区域 1 可以表示氧气含量

B. 区域 2 元素为非金属元素

C. 区域 3 表示铁元素的含量

D. 区域 4 元素主要以单质存在

17. 在给定条件下，下列物质间的转化能实现的是（ ）

A. $Cu_2(OH)_2CO_3 \rightarrow Cu$

B. $Cu \rightarrow CuCl_2$

C. $Fe \rightarrow Fe_2O_3$

D. $H_2O_2 \rightarrow O_2$

18. 如图所示为用“W”型管进行的微型实验。下列叙述错误的是（ ）

A. a 处可观察到红棕色粉末变为黑色

B. b 处澄清石灰水变浑浊证明有二氧化碳生成

C. c 处用点燃或用水吸收的方法都能处理尾气

D. 实验结束时先熄灭酒精喷灯后停止通入 CO

19. 法国化学家拉瓦锡曾做过如图实验。下列叙述正确的是 ()

①汞槽中的汞起到液封的作用

②实验时装置内物质的总质量保持不变

③该实验可用于测定空气中氧气的含量

④若实验中金属加热后质量增加则表明实验失败

A. ①②③

B. ①②④

C. ①③④

D. ②③④

20. 氨氧化法制硝酸的反应原理可表示为： $\text{NH}_3 + 2\text{O}_2 = \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 向反应后所得的溶液中加入适量的水可制得溶质质量分数为 50% 的硝酸溶液，将反应后所得的溶液脱水可制得溶质质量分数为 90% 的硝酸溶液。现以 17t 氨气为原料，反应后既不加水也不脱水，理论上可制得 50% 和 90% 的硝酸溶液的质量比为 ()

A. 11: 25

B. 14: 5

C. 14: 9

D. 7: 5

二、填空题 (本小题包括 4 小题，共 22 分)

21. 用下列物质的序号填空。

A. 铁粉 B . 红磷 C . 氢气 D . 氮气 E . 氧气

(1) 未来理想的燃料是_____；

(2) 可用于制烟幕弹的是_____；

(3) 食品包装中常用作双吸剂的是_____；

(4) 可用于充填灯泡的是_____。

22. 用化学用语表示。

(1) 氢离子_____；

(2) 氧分子_____；

(3) 水中氧元素显 - 2 价：_____；

(4) 氯化钠中的阴离子：_____。

23. 石墨烯是一种由碳原子构成的新型材料。

(1) 石墨烯可作为纳米集成电路的散热材料、新型电池电极材料，这分别利用了石墨烯的性质是：_____、_____ (填序号)。

A. 机械特性 B . 导热性 C . 导电性

(2) 石墨烯和纳米碳管可形成疏松多孔的“碳海绵”，类似于活性炭，具有_____性，在污水处理领域大有作为。

(3) 石墨烯可看作将石墨的层状结构一层一层地剥开得到的单层碳原子。石墨烯和石墨具有相似的化学性质的原因是_____。

(4) 将甲烷(CH_4)在镍或铜等金属基体上高温分解，碳原子会沉积在金属表面连续生长成石墨烯，该反应的化学方程式为_____。

24. CO_2 的制取和利用是热门的研究课题。

(1) 实验室用图1装置制取 CO_2 。

①反应原理用化学方程式表示为_____。

②仪器a的名称是_____，装药品时先将_____加入锥形瓶中。

③实验中证明锥形瓶中空气已排尽的方法是_____。

(2) 我国最新利用 CO_2 的有关研究成果如下。

①“可呼吸 CO_2 ”电池：使用时，Na和 CO_2 反应生成 Na_2CO_3 和一种非金属单质。

写出此反应的化学方程式：_____。

② CO_2 转化为甲醇：图2所示为相关反应(未配平)，参加反应的甲和乙的分子个数之比为_____。

三、(本题包括4小题，共38分)

25. 氧气收集方法再研究

化学兴趣小组做了如下实验：加热高锰酸钾固体，先后用两种方法各收集三瓶氧气，在老师的指导下测定了收集到的氧气浓度，数据见表。

收集方法	排水法	向上排空气法
氧气浓度%	80.3	90.0
氧气平均浓度%	86.7	79.7

(1) 用向上排空气法收集氧气时，以能使放置在集气瓶瓶口的带火星木条复燃为氧气集满的标准；用排水法收集氧气时，以观察到_____为氧气集满的标准。

(2) 用排水法收集时第一组数据明显偏低，若能等到_____开始收集则可避免这种情况。以上两种方法中收集到的氧气更纯净的是_____。

(3) 用向上排空气法收集到的氧气浓度为 80%左右的原因有_____ (填序号)。

- A. 氧气的密度略小于空气的密度
- B. 当观察到带火星木条复燃时, 集气瓶内还有空气
- C. 当氧气进入集气瓶时, 瓶内空气与进入的氧气相互扩散

(4) 现有高锰酸钾固体 31.6g, 加热到固体不再减少, 理论上生成氧气的质量为多少克? 剩余固体质量为多少克? (写出计算过程)

26. 如图一为四种物质的溶解度曲线。如图二所示, 分别向试管内滴加一定量的水后, X 和 Y 的饱和溶液均变混浊。

(1) 根据图一, 10℃时, 四种物质溶解度从大到小的顺序为_____ (填序号)。

(2) 根据图二, X 对应的图一中的物质是_____ (填序号)。

(3) 70g $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ 中混有 36g NaCl 杂质, 可按照以下步骤进行除杂。

- ①在_____℃下, 用 100g 水行溶解, 确保固体刚好完全溶解。
- ②降温到 10℃时, 溶液中析出 $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ 的质量为_____g。
- ③_____ (填操作名称) 后, 再进行一次溶解及降温结晶, 即可得到较纯净的 $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ 。

(4) 10℃时, 将 20g $\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3$ 加入到 100g 水中, 所得溶液的溶质质量分数为_____。

27. 化学兴趣小组对空气中氧气含量的测定进行了如下实验探究。

将数显设备、三种传感器 (气体压强、温度、氧气浓度) 和其它装置按图 1 连接, 装置气密性良好。实验开始, 打开并调试好传感器和数显设备, 用酒精灯将足量红磷点燃, 立即将燃烧匙伸入瓶中并塞紧橡皮塞。各传感器测得的数据如图 2 所示, 横坐标为时间, 纵坐标表示该段时间内气体压强、温度、氧气浓度对应的变化情况。

(1) 写出红磷燃烧的化学方程式: _____。

(2) 根据图 2 中压强变化曲线, bc 段压强升高的原因是_____。

实验结束打开活塞的过程中, 压强曲线中对应的线段是_____。

(3) 图 2 中 X 曲线表示的是_____ (填“温度”或“氧气浓度”) 变化情况。

(4) 实验结束测得装置内氧气浓度为 8.85%后改用足量白磷实验测得氧气浓度为 3.21%

①白磷燃烧的微观图示如图 3, 写出白磷燃烧的化学方程式: _____。

②采用教材装置测定空气中氧气含量时, 改用白磷能使测定结果较准确的原因是_____。

③根据实验结果，你对燃烧条件的新认识是_____。

28. 还原铁粉是结构疏松的单质铁，是重要的工业原料。

I. 物质制备。还原铁粉的某种制备工艺流程如下：

(1) “转化”时温度需控制在 35℃以下，防止受热分解的物质是_____。

(2) “干燥”过程中有少量的 FeCO_3 转化为 FeOOH 和 CO_2 ，此时与 FeCO_3 反应的物质有
(填化学式)

(3) FeCO_3 和 FeOOH 在空气中焙烧转化为 Fe_2O_3 ， FeOOH 转化为 Fe_2O_3 的反应类型是_____。写出 Fe_2O_3 在高温条件下与碳 (C) 反应生成 Fe 和 CO_2 的化学方程式：_____。

II. 成分研究。“暖宝宝”一般由还原铁粉、活性炭和氯化钠等组成。

【实验目的】测定未开启的“暖宝宝”中铁的质量分数。

【实验过程】如图五所示，甲同学称得反应前总质量为 85g，打开活塞待稀盐酸全部滴入后立即关闭活塞。锥形瓶内的现象有：固体逐渐减少，_____。反应完毕后测得锥形瓶和反应后混合物的总质量为 84.8g。

【评价反思】

(1) 乙同学认为甲同学方案误差较大，于是设计如图六的方案。甲同学方案误差较大的原因是_____。

(2) 丙同学认为乙同学方案即使操作无失误，测量结果仍会偏大，原因是_____。

(3) 丙同学设计了图七的实验装置。利用该装置实验时，在气密性良好的前提下，如果往锥形瓶中注入的稀盐酸体积为 $V_1\text{mL}$ ，等充分反应并且待装置冷却后，观察右侧注射器读数增加 $V_2\text{mL}$ 。实验条件下氢气密度为 $d\text{ g/mL}$ 。则样品中铁的质量分数为_____。

2018-2019 学年江苏省常州市九年级（上）期末化学试卷

参考答案与试题解析

一、选择题（本题包括 20 小题，共 40 分。每小题只有一个选项符合题意。）

1. 海洋约占地球表面积的 71%，海水中含量最高的元素是（ ）

- A. Na B. Cl C. H D. O

【分析】根据海水中所含化学元素的含量排序判断。

【解答】解：海水中最多是水，因此含量最多的元素是氧元素。

故选：D。

【点评】海洋是人类巨大的自然宝库，不单是自然界中最大的储水库，还蕴藏着丰富的化学资源，了解海洋中所含的元素或物质是解题的关键点。

2. 空气中含量最多的气体是（ ）

- A. N₂ B. O₂ C. CO₂ D. He

【分析】从空气的成分及各自占的体积分数去分析。

【解答】解：空气的成分按体积分数计算大约是：大约是氮气占（78%），氧气占（21%），稀有气体占（0.94%），二氧化碳占（0.03%），其它气体和杂质占（0.03%）。

故选：A。

【点评】记忆空气成分是可以这样记忆：氧二一，氮七八，0.94 是稀气，还有两个 0.03，二氧化碳和杂气。

3. 下列物质属于纯净物的是（ ）

- A. 汽水 B. 冰水 C. 墨水 D. 油水

【分析】本题考查利用纯净物的概念来判断物质是否为纯净物，宏观上看只有一种物质，微观上只有一种分子。

【解答】解：A、汽水中含有碳酸、二氧化碳、水等物质，属于混合物，故错；

B、冰水是由水一种物质组成，属于纯净物，故正确；

C、墨水中含有水、色素等物质，属于混合物，故错；

D、油水中含有油、水等物质，属于混合物，故错。

故选：B。

【点评】在熟悉概念的基础上能从宏观和微观两个方面来判断纯净物和混合物，还要从社会实践中

了解生活中常见物质的组成。

4. 下列物质属于溶液的是 ()

- A. 牛奶 B. 豆浆 C. 糖水 D. 果酱

【分析】本题考查溶液的概念，在一定条件下溶质分散到溶剂中形成的是均一稳定的混合物。

【解答】解：A. 牛奶不溶于水，与水混合形成的是乳浊液，故错误；

B. 豆浆不溶于水，与水混合形成的是悬浊液，故错误；

C. 蔗糖可以溶于水，形成了均一、稳定的混合物，属于溶液，故正确；

D. 果酱不具有均一性和稳定性，不属于溶液，故错误。

故选：C。

【点评】应熟悉溶液是一种均一稳定的混合物，在不改变条件时，溶液的组成和浓度都不会发生变化，要与悬浊液和乳浊液区分。

5. 下列物质不属于合金的是 ()

- A. 黄铜 B. 硬铝 C. 不锈钢 D. 氧化铁

【分析】合金是指由一种金属与其它金属或非金属熔合而成的具有金属特性的物质。

【解答】解：A、黄铜是铜锌合金，属于合金。

B、硬铝是铝的一种合金，属于合金。

C、不锈钢中含有铁、铬、碳，属于合金，属于合金。

D、氧化铁是金属化合物，所以不是合金，不属合金。

故选：D。

【点评】本题考查合金的概念，只要紧扣合金的概念，对各种物质进行全面的分析，即可做出正确的解答。

6. 下列物质能在空气中燃烧产生气体的是 ()

- A. 铜片 B. 铁丝 C. 镁带 D. 木炭

【分析】根据常见物质的性质和燃烧的现象分析判断。

【解答】解：铜片、铁丝在空气中不能燃烧，镁带在空气中燃烧生成了氧化镁固体，木炭在空气中燃烧生成了二氧化碳气体。由以上分析可知，D符合题意。

故选：D。

【点评】本题较为简答，了解常见物质的性质及燃烧的现象即可分析解答。

7. 下列矿石的主要成分为 Fe_3O_4 的是 ()

- A. 赤铁矿 B. 磁铁矿 C. 菱铁矿 D. 褐铁矿

【分析】根据矿石的主要成分来分析解答。

【解答】解：A. 赤铁矿的主要成分是氧化铁 - Fe_2O_3 ，故错误；

B. 磁铁矿的主要成分是四氧化三铁 - Fe_3O_4 ，故正确；

C. 菱铁矿的主要成分是碳酸亚铁 - FeCO_3 ，故错误；

D. 褐铁矿的主要成分是 $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ，故错误。

故选：B。

【点评】了解铁矿石的主要成分是解题的关键，难度较小。

8. 人体缺 Zn 易导致 ()

A. 佝偻病

B. 侏儒症

C. 贫血症

D. 甲状腺疾病

【分析】根据锌的生理功能和缺乏症进行分析判断。

【解答】解：A、人体内缺钙会患佝偻病，故选项错误。

B、锌影响人体发育，缺锌会引起食欲不振，生长迟缓，发育不良，会患侏儒症，故选项正确。

C、人体内缺铁会患贫血症，故选项错误。

D、人体内缺碘会患甲状腺疾病，故选项错误。

故选：B。

【点评】化学元素与人体健康的关系是中考考查的热点之一，熟记人体化学元素的分类、生理功能、食物来源、缺乏症等是正确解答此类题的关键。

9. 三氧化二铋 (Bi_2O_3) 俗称铋黄，是制作防火纸的材料之一。三氧化二铋中铋元素的化合价是 ()

A. -2

B. +2

C. +3

D. +6

【分析】根据在化合物中正负化合价代数和为零，结合三氧化二铋 (Bi_2O_3) 的化学式进行解答本题。

【解答】解：氧元素显 -2 价，设铋元素的化合价是 x，根据在化合物中正负化合价代数和为零，可得： $2x + (-2) \times 3 = 0$ ，则 $x = +3$ 价。

故选：C。

【点评】本题难度不大，掌握利用化合价的原则计算指定元素的化合价的方法即可正确解答本题。

10. 下列措施能使硝酸钾在水中的溶解度增大的是 ()

A. 升高溶液温度

B. 增加水的质量

C. 不断搅拌

D. 增加硝酸钾的质量

【分析】溶解度是在一定温度下，某固体溶质在 100g 溶剂里达到饱和状态所溶解的溶质质量；影

响固体物质溶解度大小的因素有外因和内因，内因是指溶质的性质和溶剂的性，外因是温度；所以温度是影响溶解度大小的重要因素；气压对固体的溶解度几乎无影响。

【解答】解：A、硝酸钾的溶解度随着温度的升高而增大，则升高溶液温度，能使硝酸钾在水中的溶解度增大，故选项正确。

B、溶解度是在一定温度下，某固体溶质在 100g 溶剂里达到饱和状态所溶解的溶质质量，溶解度不受溶剂质量多少的影响，故选项错误。

C、不断搅拌，不能增大硝酸钾的溶解度，故选项错误。

D、溶解度是在一定温度下，某固体溶质在 100g 溶剂里达到饱和状态所溶解的溶质质量，溶解度不受溶质质量多少的影响，故选项错误。

故选：A。

【点评】本题难度不大，溶解度受到溶剂和溶质性质影响，还受到温度的影响，与当前溶液是否处于饱和无关，与溶剂的多少无关。

11. 如图所示的实验操作正确的是（ ）

A. 倾倒液体

B. 加热液体

C. 量取液体

D. 吸取液体

【分析】A、根据倾倒液体药品的方法进行分析判断。

B、根据液体加热需要注意事项进行判断。

C、根据量筒的使用方法进行分析。

D、根据胶头滴管的使用方法进行分析判断。

【解答】解：A、取液体药品时，瓶塞倒放，标签向着手心，容器要倾斜，容器口与试剂瓶口紧挨着，故 A 正确；

B、给试管内液体加热时，试管内液体的体积不能超过试管容积的，故 B 错误；

C、用量筒量取液体读数时，视线要与凹液面的最低处保持水平，故 C 错误；

D、吸取液体药品时应该在外面把胶头滴管内的空气赶净，再把胶头滴管伸入试剂瓶内吸取液体，图中有气泡说明是在试剂瓶里赶净空气，故 D 错误；

故选：A。

【点评】本题难度不大，熟悉各种仪器的用途及使用注意事项、掌握常见化学实验基本操作的注意事项是解答此类试题的关键。

12. 下列物质的用途主要由化学性质决定的是（ ）

A. 活性炭作除味剂

B. 液氧用于火箭发射

C. 石墨作电池电极

D. 干冰用于人工降雨

【分析】物质在化学变化中表现出来的性质叫化学性质，如可燃性、助燃性、氧化性、还原性、酸碱性、稳定性等；物质不需要发生化学变化就表现出来的性质，叫物理性质；物理性质经常表现为：颜色、状态、气味、密度、硬度、熔点、沸点、导电性、导热性、溶解性、挥发性、吸附性等。

【解答】解：A、活性炭作除味剂是利用活性炭的吸附性，属于物理性质；故选项错误；

B、液氧用于火箭发射是利用氧气的助燃性，属于化学性质；故选项正确；

C、石墨作电池电极是利用石墨的导电性，属于物理性质；故选项错误；

D、干冰用于人工降雨是利用干冰吸热升华，属于物理性质；故选项错误；

故选：B。

【点评】本考点考查了物理性质和化学性质的区分，要记忆有关活性炭、液氧、石墨、干冰的性质，并能够在比较的基础上进行应用，本考点的基础性比较强，主要出现在选择题和填空题中。

13. 葛洪在《抱朴子内篇·黄白》中记载“曾青涂铁，铁赤色如铜”。下列叙述错误的是（ ）

A. 记载中的反应属于置换反应

B. 记载中蕴含了湿法炼铜的原理

C. 由记载得出铁单质是赤色

D. 该反应可以说明铁比铜活泼

【分析】葛洪在《抱朴子内篇·黄白》中记载“曾青涂铁，铁赤色如铜”，含义是铁与硫酸铜溶液反应生成硫酸亚铁溶液和铜，进行分析判断。

【解答】解：A、葛洪在《抱朴子内篇·黄白》中记载“曾青涂铁，铁赤色如铜”，含义是铁与硫酸铜溶液反应生成硫酸亚铁溶液和铜，该反应是一种单质和一种化合物反应生成另一种单质和另一种化合物的反应，属于置换反应，故选项说法正确。

B、曾青涂铁，铁赤色如铜，含义是铁与硫酸铜溶液反应生成硫酸亚铁溶液和铜，记载中蕴含了湿法炼铜的原理，故选项说法正确。

C、曾青涂铁，铁赤色如铜，由记载可得出生成的铜单质是赤色，故选项说法错误。

D、曾青涂铁，铁赤色如铜，含义是铁与硫酸铜溶液反应生成硫酸亚铁溶液和铜，该反应可以说明铁比铜活泼，故选项说法正确。

故选：C。

【点评】本题难度不大，理解曾青涂铁赤色如铜的含义、置换反应的特征等是正确解答本题的关

键。

14. 屠呦呦用乙醚提取青蒿素（化学式为 $C_{15}H_{22}O_5$ ）之后，又成功改良为双氢青蒿素（化学式为 $C_{15}H_{24}O_5$ ），将临床疗效提高了 10 倍。下列叙述错误的是（ ）

- A. 青蒿素和双氢青蒿素属于不同物质，具有不同性质
- B. 双氢青蒿素的相对分子质量为 44
- C. 1 个青蒿素分子由 15 个碳原子、22 个氢原子和 5 个氧原子构成
- D. 青蒿素分子和双氢青蒿素分子中碳氧原子个数比相等

【分析】A. 根据化学式来分析；

B. 根据相对分子质量的计算方法来分析；

C. 根据分子结构来分析；

D. 根据化学式的意义来分析。

【解答】解：A. 由化学式可知，青蒿素和双氢青蒿素属于不同物质，具有不同性质，故正确；

B. 双氢青蒿素（化学式为 $C_{15}H_{24}O_5$ ）的相对分子质量为： $12 \times 15 + 1 \times 24 + 16 \times 5 = 284$ ，故错误；

C. 由化学式可知，1 个青蒿素分子由 15 个碳原子、22 个氢原子和 5 个氧原子构成，故正确；

D. 由化学式可知，青蒿素（化学式为 $C_{15}H_{22}O_5$ ）分子和双氢青蒿素（化学式为 $C_{15}H_{24}O_5$ ）分子中，碳、氧原子个数比均为： $15 : 5 = 3 : 1$ ，故正确。

故选：B。

【点评】本题难度不大，考查同学们结合新信息、灵活运用化学式的含义与有关计算进行分析问题、解决问题的能力。

15. 叙述中正确的是（ ）

- A. 炒菜时油锅着火立即盖上锅盖，利用的灭火原理是使可燃物与空气隔绝
- B. 木材着火用水泼灭，利用的灭火原理是降低了可燃物的着火点
- C. 电器着火，马上用水灭火并报警 119
- D. 厨房内煤气大量泄露，应立即打开换气扇通风

【分析】A、根据灭火原理：①清除或隔离可燃物，②隔绝氧气或空气，③使温度降到可燃物的着火点以下，进行分析判断。

B、根据灭火的原理，进行分析判断。

C、电器着火，为防止触电，应先切断电源。

D、根据可燃性气体与空气混合后遇明火或遇电火花等可能发生爆炸，进行分析判断。

【解答】解：A、炒菜时油锅着火立即盖上锅盖，利用的灭火原理是使可燃物与空气隔绝，故选项

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/147025006051006042>