

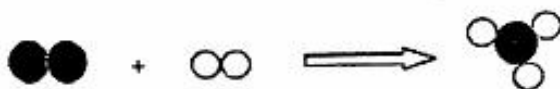
2017—2018 学年上期九年级期中考试 化学试题

满分 50 分 时间 50 分钟

相对原子质量: H: 1 C: 12 O: 16 Zn: 65

一、选择题 (每题 1 分, 共 14 分)

- 下列物质的用途与其化学性质无关的是 ()
A. 氧气供给呼吸 B. 用一氧化碳冶炼金属
C. 用活性炭除去冰箱异味 D. 用二氧化碳灭火
- 印度洋海啸使当地的饮用水受污染, 医疗救助人员打算给当地居民提供一些关于饮用水处理的建议, 以下建议不合理的是 ()
A. 用明矾使悬浮颗粒沉降下来 B. 用漂白粉进行消毒杀菌
C. 饮用前加热煮沸 D. 只要无色透明, 就可以放心饮用
- 著名科学家居里夫人首先发现某些原子具有放射性, 即原子能自动地放射出一些固定的粒子, 一种元素的原子经过放射变成了另一种元素的原子, 据此推断放射出的粒子一定是 ()
A. 电子 B. 中子 C. 质子 D. 原子核
- 将“神舟七号”飞船送入太空的是“长征二号”F 运载火箭, 火箭工作中发生的反应为 $C_2H_8N_2 + 2R \rightarrow 3N_2 + 4H_2O + 2CO_2$, 其中 R 的化学式是 ()
A. N_2O_4 B. NO_2 C. N_2O D. CH_4
- 以下是某化学反应的微观示意图 (○、● 分别表示不同元素的原子), 下列对图示反应的理解中, 正确的是 ()

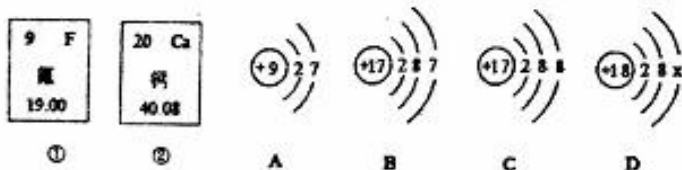


- 该反应属于化合反应
 - 反应物和生成物中共含有三种元素
 - 反应物和生成物中只有一种单质
 - 参加反应的物质分子个数之比为 1:1
- 钨是熔点最高的金属, 广泛应用于拉制灯丝, 有“光明使者”的美誉, 我省蕴藏着丰富的钨矿资源冶炼金属钨常用到白钨矿石, 其主要成分是钨酸钙 ($CaWO_4$), 钨酸钙中钨 (W) 的化合价为 ()
A. -6 B. +4 C. +6 D. +7
 - 葡萄糖 (化学式为 $C_6H_{12}O_6$) 是糖类的一种, 能被人体直接吸收, 根据此化学式, 下列说法中错误的是 ()

- A. 葡萄糖是由碳、氢、氧三种元素组成
B. 葡萄糖的相对分子质量是 180
C. 葡萄糖由 6 个碳原子、12 个氢原子和 6 个氧原子构成
D. 葡萄糖中碳、氢、氧三种元素的质量比是 6: 1: 8
8. 在一密闭容器中，有甲、乙、丙、丁四种物质，一定条件下充分反应，测得反应前后各物质的质量如下表：下列说法正确的是（ ）

物质	甲	乙	丙	丁
反应前的质量 (g)	54	17	20	0
反应后的质量 (g)	10	0	2	x

- A. 甲物质全部反应完
B. x 为 79
C. 参加反应的丙物质的质量为 20g
D. 该反应为分解反应
9. 在化学反应 $2A+B=2C$ 中，设有 6 克 A 与 B 完全反应生成 14 克的 C，若 B 的相对分子质量为 32，则 C 的相对分子质量为（ ）
A. 7 B. 14 C. 28 D. 56
10. 下列变化能用质量守恒定律解释的是（ ）
A. 5g 水受热变成 5g 水蒸气
B. 5g 食盐溶解在 95g 水中，成为 100g 食盐溶液
C. 100mL 水加入 100mL 酒精，成为体积小于 200mL 的溶液
D. 木炭燃烧后质量减少
11. 以下说法中，不正确的是（ ）
A. 原子是化学变化中的最小粒子 B. 化学反应前后，分子的种类一定改变
C. 化学反应前后，原子的个数一定改变 D. 分子、原子、离子都可以直接构成物质
12. 1.8g 某物质在氧气中完全燃烧，生成 4.4g 二氧化碳和 3.6g 水，关于该物质组成的推断正确的是（ ）
A. 只含碳、氢两种元素
B. 一定含有碳、氢、氧三种元素
C. 一定含有碳、氢元素，可能含有氧元素
D. 无法确定
13. 在反应 $2A+5B=2C+4D$ 中，C、D 的相对分子质量之比为 9: 22，若 2.6g A 与 B 完全反应后，生成 8.8g D。则在此反应中 B 与 D 的质量比为（ ）
A. 4: 9 B. 10: 11 C. 8: 1 D. 31: 44
14. 根据质量守恒定律，电解 NaCl 的水溶液，不可能得到的生成物是（ ）
A. Cl_2 B. KNO_3 C. H_2 D. NaOH



请你回答：

- (1) 氟元素的相对原子质量为_____，钙元素的原子序数为_____；
 (2) $X=$ _____；
 (3) A、B、C、D 属于同种元素的粒子是_____（填序号）；
 (4) A 粒子的化学性质与 B、C、D 中哪一种粒子的化学性质相似_____（填序号）。

19. (4 分) 按下列要求写出有关反应的化学方程式：

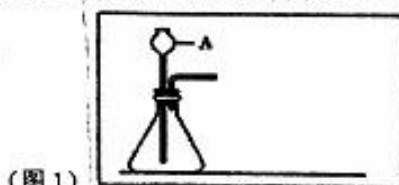
- (1) 军事上用作烟幕弹的化合反应_____；
 (2) 生成两种单质的分解反应_____；
 (3) 有黑色固体生成的化合反应_____；
 (4) 实验室用一种纯净物制取氧气_____。

20. 下列化学用语的说法不正确的是_____。

- A. 2O 表示两个氧分子
 B. S^{2-} 表示硫元素的化合价为负二价
 C. Al^{+3} 表示一个铝离子
 D. 3CO 表示三个一氧化碳分子

四、计算题 (10 分)

21. 小白同学要在实验室中制备并检验二氧化碳。请结合下图回答下列问题：



(图 1)



(图 2)

- (1) 写出仪器 A 的名称：_____；
 (2) 请帮助小白同学在图 1 中将实验室制取并收集二氧化碳的实验装置图补充完整；
 (3) 实验室制取二氧化碳的化学方程式为_____；
 (4) 二氧化碳不适宜用排水法收集的原因是_____；
 (5) 该发生装置还可以制取的气体是_____（填一种），相关的化学方程式为_____；

(6) 图 2 装置具有多种用途。

- ①收集气体：如收集二氧化碳气体时，只要将气体从_____（填 a 或 b）通入；
 ②该装置也可以代替排水法收集气体的装置。请简述操作方法：_____。

22. 实验室中常用金属锌和稀硫酸反应制取氢气，现将 10g 粗样品放入烧杯中（杂质既不溶于水也不参加反应），加入稀硫酸至恰好完全反应，共用去稀硫酸 100g。烧杯内剩余物质的总质量为 109.8g。($Zn + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2 \uparrow$) 请计算：

- (1) 生成氢气的质量为_____g。
 (2) 粗锌样品中金属锌的质量分数为多少？



牛家长
niujiazhong.com

2020
郑州中考
宝典

升学信息 | 原创干货 | 家长社群 | 公益活动

《2020郑州中考宝典》

六个章节 超300页内容
郑州中考家长人手一份
识别下方二维码 ↓



立即抢购 领取宝典

加群步骤

- ① 长按下方二维码+小牛好友
- ② 备注“孩子年级”
加入【牛家长微信群】
- ③ 第一时间了解最新升学动态

小牛助手



微信公众号

郑州牛家长

★★★★★★★★

升学信息 | 原创干货 | 家长社群 | 公益活动



每个牛孩身后都有一个牛家长