

书 名 大练兵·中考白皮书
——2007 年中考化学全真模拟试题
作 者 《大练兵》编委会
出版发行 青岛出版社
社 址 青岛市徐州路 77 号(266071)
本社网址 <http://www.qdpub.com>
邮购电话 13335059110 (0532)85814750(兼传真) (0532)80998664
责任编辑 李忠东 电话 (0532)85816241
照 排 青岛达德印刷有限公司
印 刷
出版日期 2007 年 3 月第 1 版 2007 年 3 月第 1 次印刷
开 本 8 开(787mm×1092mm)
印 张 6
字 数 100 千
书 号 ISBN 978 - 7 - 5436 - 4135 - 8
定 价 9.80 元
编校质量、盗版监督电话 (0532)80998671
青岛版图书售出后如发现印装质量问题,请寄回青岛出版社印刷物资处调换。
电话 (0532)80998826

目 录

2007 年中考全真模拟试题(A 卷)

化学试题..... [1]

2007 年中考全真模拟试题(B 卷)

化学试题..... [11]

2007 年中考全真模拟试题(C 卷)

化学试题..... [21]

2007 年中考全真模拟试题(D 卷)

化学试题..... [31]

2007 年中考全真模拟试题(E 卷)

化学试题..... [41]

2007 年中考全真模拟试题(F 卷)

化学试题..... [51]

2007 年中考全真模拟试题(G 卷)

化学试题..... [61]

2006 年山东省青岛市初级中学学业水平考试

化学试题..... [71]

参考答案..... [81]

2007 年中考全真模拟试题(A 卷)

化学试题

(考试时间 90 分钟 满分 80 分)

第 I 卷(选择题 共 28 分)

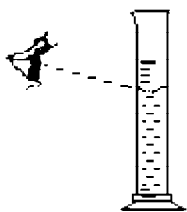


真情提示 :亲爱的同学 ,欢迎你参加本次考试 ,祝你答题成功 !

1. 请务必在第 II 卷第 1 页指定位置填写座号 ,并将密封线内的项目填写清楚。
2. 本试题共有 36 道题 ,其中第 1—22 题为选择题 ,请将所选答案涂在答题卡上 ,第 23—36 题在第 II 卷上做答 ,答案写在第 I 卷上无效、不得分。
3. 可能用到的相对原子质量 :H—1 ,C—12 ,N—14 ,O—16 ,S—32 ,Cl—35.5 ,Na—23 ,Mg—24 ,Al—27 ,K—39 ,Ca—40 ,Fe—56 ,Cu—64 ,Zn—65。

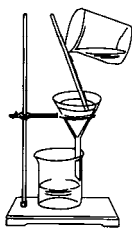
一、单项选择题(每题各有一个正确答案。本题共 16 道小题 ,每题 1 分 ,共 16 分)

1. 生活中的下列变化 ,属于物理变化的是
 - A. 用食醋洗水垢
 - B. 湿衣服晾干
 - C. 食物变质
 - D. 菜刀生锈
2. 下列实验操作不正确的是



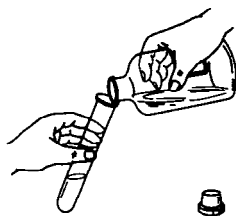
读取液体

A.



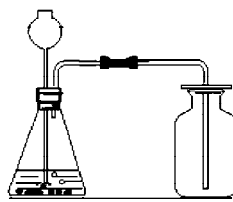
过滤

B.



倾倒液体

C.



制取二氧化碳

D.

3. 2006 年 6 月 5 日是第 35 个世界环境日 ,联合国环境署确定其主题是“沙漠和荒漠化”。下列行为不符合这一主题的是

- A. 废旧电池集中回收处理
- B. 使用液化石油气作汽车燃料
- C. 提倡使用可降解塑料
- D. 提倡使用一次性筷子和纸质贺卡

化学试题第 I 卷第 1 页 (共 4 页)

4. 《科学》杂志评出 2004 年十大科技突破 ,其中“ 火星上找到水的影子 ”名列第一。这一科技突破与下列关于水的说法联系最密切的是

- A. 生命的孕育与维系需要水
- B. 水有固体、液体、气体 3 种状态
- C. 电解水生成氢气和氧气
- D. 水是化合物

5. 我省崂山盛产的绿茶享誉海内外。绿茶中的单宁酸具有抑制血压上升、清热解毒、抗癌等功效 ,其化学式为 $C_{76}H_{52}O_{46}$ 。下列关于单宁酸的说法不正确的是

- A. 由碳、氢、氧 3 种元素组成
- B. 一个单宁酸分子含 76 个碳原子
- C. 碳、氢、氧原子个数比为 38:26:23
- D. 一个分子中含 23 个氧分子

6. 某校化学研究性学习小组 就施用化肥的利与弊为题进行小组辩论 ,甲方的观点是使用化肥有利 ,下列甲方观点不正确的是

- A. 施用化肥可使农作物增加产量
- B. 施用化肥不会造成环境污染
- C. 化肥肥效快
- D. 复合化肥能给农作物提供几种营养元素

7. 将 20 ℃ 时硝酸钾不饱和溶液转变为饱和溶液可采用

- A. 升高温度
- B. 加入溶剂
- C. 加入溶质
- D. 倒掉一半溶液

8. 化学现象中有许多“相等” ,下列有关“相等”的说法 ,错误的是

- A. 原子中核内质子数和核外电子数一定相等
- B. 中和反应中参加反应的酸和碱质量一定相等
- C. 溶液稀释前后溶质的质量一定相等
- D. 物质发生化学变化前后 ,质量总和一定相等

9. 下列物质排放到空气中 ,不会造成空气污染的是

- A. 汽车排放的尾气
- B. 焚烧垃圾产生的气体
- C. 化工厂排放的废气
- D. 动植物呼吸排出的气体

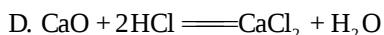
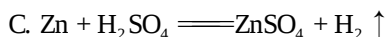
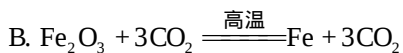
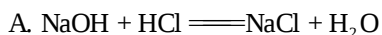
10. 下列物质放入水中 ,能形成溶液的是

- A. 塑料 B. 食油 C. 纯碱 D. 面粉

11. 下列物品不属于易燃、易爆物的是

- A. 汽油 B. 酒精 C. 蔗糖 D. 鞭炮

12. 下列化学反应中,属于置换反应的是



13. 为了经济的可持续发展,我们必须保护水资源,下列做法中错误的是

- A. 生活污水任意排放
B. 工业废水经过处理后再排放
C. 农业上合理使用农药和化肥
D. 应用新技术、新工艺减少污染物的产生

14. 下列常见材料中,属于有机合成材料的是

- A. 玻璃 B. 棉布 C. 不锈钢 D. 塑料

15. 下列实验操作中,正确的是

- A. 在量筒内稀释浓硫酸
B. 用剩的药品放回原试剂瓶
C. 用燃着的酒精灯引燃另一酒精灯
D. 制取气体前,先检查装置的气密性

16. 现有下列试剂 ①石灰水、②食醋、③食盐水、④纯碱溶液、⑤烧碱溶液,检验贝壳的主要成分为碳酸盐必须用到的是

- A. ②⑤ B. ①② C. ②④ D. ①③

二、多项选择题(每题各有一个或两个正确答案。本题共6道小题,每题2分,共12分)

17. 水是人类生存所必需的物质,关于它的组成的说法正确的是

- A. 水是由氢元素和氧元素组成的
B. 水是由氢气和氧气组成的
C. 水分子是由一个氢分子和一个氧原子组成的
D. 水分子是由两个氢原子和一个氧原子组成的

18. 下列有关 CO_2 的实验中,能达到实验目的的是

- A. 将燃着的木条伸入集气瓶中 ,检验 CO_2 是否收集满
- B. 用向上排气法收集一瓶 CO_2 气体 ,观察 CO_2 的颜色
- C. 将 CO_2 气体通入紫色石蕊试液中 ,证明 CO_2 的水溶液显酸性
- D. 将 CO_2 气体通入 CaCl_2 溶液中 ,可以看到有白色沉淀生成
19. 下列物质中前者为氧化物 ,后者为混合物的是
- A. 水、碳酸钙
- B. 镁在空气中燃烧的生成物、钢
- C. 汽水、自来水
- D. 冰水混合物、洁净的空气
20. 下列不属于稀盐酸与稀硫酸共有的化学性质的是
- A. 能与碳酸钠反应放出二氧化碳
- B. 能与锌反应放出氢气
- C. 能与氯化钡溶液反应产生白色沉淀
- D. 能使紫色石蕊变红色
21. 有 100 g 溶质质量分数为 10% 的硝酸钠溶液 ,欲使其溶质质量分数增大 1 倍 ,应采用的方法是
- A. 将溶剂蒸发掉一半
- B. 将溶剂蒸发掉 50 g
- C. 加入 10 g 硝酸钠
- D. 加入 12.5 g 硝酸钠
22. 在氧化铜和铁粉的混合物中 ,加入一定量的稀硫酸并微热 ,反应停止后滤出不溶物 ,再向滤液中放入一薄铁片 ,足够时间后取出 ,铁片上无任何变化。根据上述现象判断 ,以下结论正确的是
- A. 滤出的不溶物中只有铜 ,不可能有铁
- B. 滤出的不溶物中只有铁 ,不可能有铜
- C. 滤出的不溶物中一定有铜 ,也可能有铁
- D. 滤液中一定有硫酸亚铁 ,可能有硫酸铜和硫酸

真情提示 :一定要将本卷所选答案的标号涂在答题卡的相应位置上呀 !

2007 年中考全真模拟试题(A 卷)

化 学 试 题

(考试时间 90 分钟 满分 80 分)

座号

第 II 卷(非选择题 共 52 分)



真情提示 :亲爱的同学 ,欢迎你参加本次考试 ,祝你答题成功 !

请务必在指定位置上填写座号 ,并将密封线内的项目填写清楚。

题 号	三	四	五	合 计	合计人	复核人
得 分						

得 分	评卷人	复核人

三、理解与应用(本题共 8 道小题 ,第 23 题 2 分 ,第 24 题 4 分 ,第 25 题 6 分 ,第 26 题 3 分 ,第 27 题 2 分 ,第 28 题 2 分 ,第 29 题 2 分 ,第 30 题 2 分 ,共 23 分)

23. 在人体组织里 ,葡萄糖(化学式 : $C_6H_{12}O_6$)在酶的作用下 ,以缓慢氧化转化为二氧化碳和水 ,同时放出能量 ,供机体活动和维持恒定体温的需要。葡萄糖中含有_____种元素 ,每个葡萄糖分子中共含有_____个原子。

24. 从 C、H、O、Na 这 4 种元素中选择适当的元素 ,组成符合下列要求的化合物(各写一个化学式)。

物质类别	氧化物	酸	碱	盐
化学式				

25. 从锌、铁、氧气、盐酸、氢氧化钙溶液、氯化铜溶液、过氧化氢、二氧化锰等物质中选出适当的物质 ,按要求写出化学方程式 ,并注明基本反应类型(每种物质只允许用一次)。

化学方程式

反应类型

(1)有蓝色沉淀生成 _____()

(2)有密度最小的气体生成 _____()

(3)有黑色固体生成 _____()

26. 科学研究证实 物质是由微粒构成的 ,例如铁是由铁原子构成的。请你填写构成下列物质的具体微粒名称。

(1)体温计中的汞是由_____构成的。

(2)用于人工降雨的干冰是由_____构成的。

(3)用于配制生理盐水的氯化钠晶体是由_____构成的。

27. “垃圾是放错地方的资源” ,请你将下列生活垃圾按要求填在横线上。

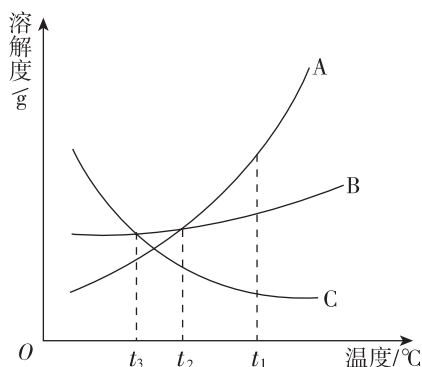
①鱼骨 ②果皮 ③碎玻璃 ④废电池 ⑤废旧金属制品 ⑥废报纸

(1)回收后可进行填埋处理的是_____ (填写序号 ,下同)。

(2)回收后可再利用的是_____。

28. 用过的铁质菜刀 ,放置一昼夜 ,会出现锈蚀现象 ,其原因是_____。
_____。为了防止菜刀生锈 ,可以采取的一种方法是
_____。

29. 下图为 A、B、C 这 3 种物质的溶解度曲线 根据该图回答下列问题。



(1)这 3 种物质中 溶解度受温度变化影响较小的是_____。

(2) t_1 时 A 物质的溶解度(填写“大于”、“等于”或“小于”)_____ B 物质的溶解度。

30. 在表面皿上放一些固体烧碱 ,露置在空气中 ,可以观察到烧碱表面先变潮湿 ,过一段时间 ,表面又出现白色粉末。发生上述变化的原因是_____

反应的化学方程式为_____。

得分	评卷人	复核人

四、实验与探究(本题共 5 道小题,第 31 题 6 分,第 32 题 4 分,第 33 题 6 分,第 34 题 3 分,共 19 分)

31. 某同学在探究物质燃烧的条件时作出了如下 3 种猜想,并得出了相应的结论。请你在下表空格中填写实验操作和实验现象。

实验	猜 想	实验操作	实验现象	结 论
(1)	燃烧与物质的性质有关。			物质必须具有可燃性。
(2)	燃烧与氧气有关。			燃烧需要氧气。
(3)	燃烧与温度有关。			温度必须达到可燃物的着火点。

32. 某同学为了探究金属的化学性质,做了如下的实验:

A:将铁钉放入稀硫酸中;B:将铜块放入稀硫酸中;C:将镁条放入稀硫酸中;D:将铁钉放入硫酸铜溶液中;E:将锌块放入硫酸铜溶液中;F:将铜块放入硝酸银溶液中。

(1)上述实验中,有气泡产生的是(填写实验序号)_____。

(2)F 中出现的现象是_____。

(3)根据上述实验,能否证明镁、锌、铁、铜、银 5 种金属的活动顺序,并说明理由。

_____。

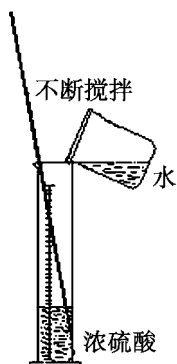
(4)我国古代“湿法冶铜”就是利用了 D 中的反应原理,请写出该反应的化学方程式:

_____。

33. 某化学课外活动小组进行了一系列的实验探究,请按要求作答:

(1)实验室可用 Zn 粒和稀硫酸制 H_2 ,甲同学按图(I)所示配制实验所需的稀硫酸,你认为他的操作是否正确?若正确,请填“正确”,若不正确,请指出错误的地方。

_____。

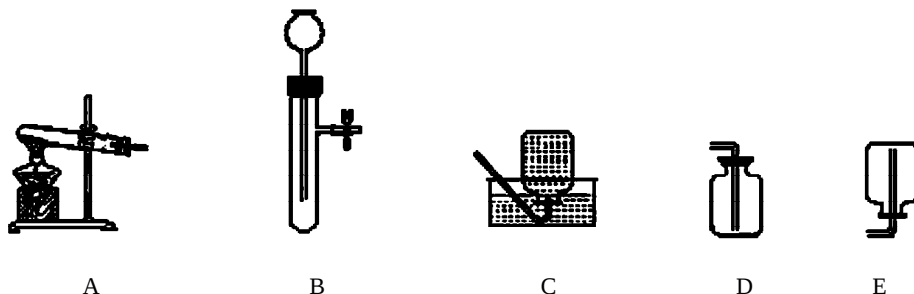


图(I)

(2)按要求从以下 A—E 装置中选择装置的字母序号填空。

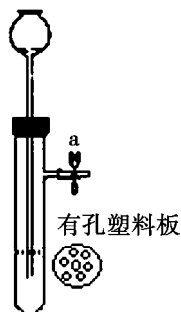
乙同学要制取并收集 H_2 , 应选择_____;

丙同学要收集一瓶 O_2 , 应选择_____。

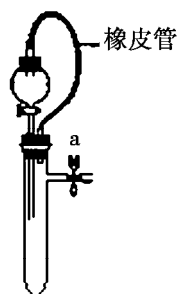


(3)小松同学探究 B 装置后,作了改进,改进的装置如图(II)所示。

检查图(II)装置气密性的方法是_____。



图(II)



图(III)

(4)小松同学使用图(Ⅱ)装置制取 CO_2 ,现有① Na_2CO_3 固体、②块状大理石、③稀 HCl 和④稀 H_2SO_4 ,应选用的试剂是_____ (填序号) ;反应进行过程中 ,关闭该装置中的止水夹 a 后 ,可以观察到的现象是_____。

(5)小亮同学也改进了 B 装置 ,改进的装置如图(Ⅲ)所示 ,与 B 装置相比较 ,图(Ⅲ)装置以分液漏斗代替_____ 漏斗 ,其优点是_____ ;橡皮管的作用是_____。

34. 碳酸氢钠(NaHCO_3)俗称“小苏打” ,是一种白色固体 ,受热时分解生成碳酸钠、水和一种无色、无气味的气体。小明同学要对此气体的成分进行探究 ,请你帮助他完成下表。

提出问题	碳酸氢钠受热时分解生成的气体成分是什么
猜想与假设	
设计实验	
预期现象	

得 分	评卷人	复核人

五、分析与计算(本题共 2 道小题 ,第 35 题 4 分 ,第 36 题 6 分 ,共 10 分)

35. 工业酒精因含有甲醇而不能饮用。甲醇(CH_3OH)是一种有毒、有酒的气味的可燃性液体。甲醇在氧气中不完全燃烧可发生如下反应 $8\text{CH}_3\text{OH} + n\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} m\text{CO}_2 + 2\text{CO} + 16\text{H}_2\text{O}$ 。若反应生成 3.6 g 水 ,请计算 :

- (1)m 的值是_____ ;
 (2)参加反应的氧气的质量是_____ g。

36. 将 20 g 碳酸钙粉末投入到一定量的盐酸中恰好完全反应 ,所得溶液中溶质的质量分数为 20%。试求 :

(1)生成二氧化碳的质量；

(2)反应后所得溶液的质量；

(3)原盐酸溶液中溶质的质量分数。

真情提示 亲爱的同学,请认真检查,不要漏题哟!



2007 年中考全真模拟试题(B 卷)

化学试题

(考试时间 90 分钟 满分 80 分)

第 I 卷(选择题 共 28 分)



真情提示 :亲爱的同学 ,欢迎你参加本次考试 ,祝你答题成功 !

1. 请务必在第 II 卷第 1 页指定位置填写座号 ,并将密封线内的项目填写清楚。
2. 本试题共有 34 道题 ,其中第 1—22 题为选择题 ,请将所选答案涂在答题卡上 ,第 23—34 题在第 II 卷上做答 ,答案写在第 I 卷上无效、不得分。
3. 可能用到的相对原子质量 :H—1 ,C—12 ,N—14 ,O—16 ,S—32 ,Cl—35.5 ,Na—23 ,Mg—24 ,Al—27 ,K—39 ,Ca—40 ,Fe—56 ,Cu—64 ,Zn—65。

一、单项选择题(每题各有一个正确答案。本题共 16 道小题 ,每题 1 分 ,共 16 分)

1. 下列变化中 ,属于化学变化的是
 - A. 空气液化
 - B. 矿石粉碎
 - C. 高粱酿酒
 - D. 海水晒盐
2. 下列做法中 ,不会造成环境污染的是
 - A. 利用风力发电
 - B. 焚烧废弃塑料
 - C. 使用含磷洗衣粉
 - D. 利用建筑垃圾填海造地
3. 下列物质中 ,属于溶液的是
 - A. 牛奶
 - B. 蒸馏水
 - C. 石灰乳
 - D. 生理盐水
4. 下列有关物质的用途中 ,利用其物理性质的是
 - A. 氧气用于炼钢
 - B. 铜用于制导线
 - C. 氮气用作灯泡填充气
 - D. 镁用于制照明弹

- 油脂是人体重要的营养物质。下列食物中,富含油脂的是
A. 豆腐
B. 花生
C. 面包
D. 草莓
- 人体缺少某种元素,会引起甲状腺肿大,该元素是
A. 钙
B. 碘
C. 锌
D. 铁
- 磷酸二氢铵($\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$)是一种复合肥料,它属于
A. 单质
B. 氧化物
C. 化合物
D. 混合物
- 下列气体与空气混合后,遇明火可能发生爆炸的是
A. 氮气
B. 二氧化碳
C. 氧气
D. 甲烷
- 下列说法中,正确的是
A. 可用烧碱改良酸性土壤
B. 为防止一氧化碳中毒,可在煤炉上放一盆水
C. 能用铝制容器配制农药波尔多液
D. 进入久未开启的菜窖之前,要做灯火实验
- 下列各组物质中,都是由分子构成的是
A. 水、氢气
B. 铁、氧气
C. 氯化钠、铜
D. 氯化钠、水
- 下列关于物质用途的说法中,错误的是
A. 碳酸钙用作补钙剂
B. 碳酸氢钠用于焙制糕点
C. 纯碱溶液用于除水垢
D. 食盐用作调味品
- 下列有关溶液的认识中,错误的是
A. 析出晶体后的溶液是该温度下的饱和溶液
B. 在溶液里进行的化学反应,通常是比较快的
C. 某温度下,同种溶质的饱和溶液,一定比它的不饱和溶液的浓度大
D. 食物里的营养成分经消化变成溶液,容易被人体吸收

13. 下表列出了 4 种农作物生长最适宜的 pH 范围：

农作物	棉花	玉米	大豆	茶树
pH	6.0—6.8	6.0—7.0	6.5—7.5	5.0—5.5

某同学测定得知当地土壤的 pH 接近 7。以上最不宜种植的农作物是

- A. 棉花
- B. 玉米
- C. 大豆
- D. 茶树

14. 农作物生长需要氮、磷、钾等营养元素。下列化肥中属于复合肥料的是

- A. 硝酸钾(KNO_3)
- B. 尿素[$\text{CO}(\text{NH}_2)_2$]
- C. 磷酸二氢钙[$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$]
- D. 硫酸钾(K_2SO_4)

15. 夏日里想随时喝到凉爽的饮料,可以自制化学“冰箱”,即把一种化学试剂放入一定量的水中,就可以形成低温小环境。这种试剂可以是下列物质中的

- A. 食盐
- B. 硝酸铵
- C. 蔗糖
- D. 熟石灰

16. “绿色化学”的核心是在化学反应过程或化工生产中,尽量减少使用或彻底消除有害物质。下列做法中,符合“绿色化学”的是

- A. 生产和使用剧毒农药
- B. 造纸厂用二氧化硫进行纸浆漂白
- C. 利用双氧水制氧气
- D. 化工厂产生的废气向高空排放

二、多项选择题(每题各有一个或两个正确答案。本题共 6 道小题,每题 2 分,共 12 分)

17. 下列做法中,有益于人体健康的是

- A. 为了杀菌和保鲜,用甲醛溶液浸泡海产品
- B. 为了提高牛奶中的含氮量,向牛奶中添加硝酸铵
- C. 为了给人体补充铁元素,在麦片中加入少量铁粉
- D. 为了使熟肉制品保鲜,加工时加入较多的亚硝酸钠

18. 下列做法中,能减缓化学反应速率的是

- A. 面团发酵时放在温热处
- B. 将吃剩的食物放入冰箱
- C. 在食品密封包装时充入氮气
- D. 煤燃烧时向煤炉中鼓入空气

19. 在试管的内壁附着有下列物质 ,用稀盐酸浸泡而不能除去的是
- A. 用足量一氧化碳还原氧化铁后留下的黑色物质
 - B. 用足量氢气还原氧化铜后留下的红色物质
 - C. 盛石灰水后留下的白色固体
 - D. 硫酸铁溶液与氢氧化钠溶液反应后留下的红褐色固体
20. 逻辑推理是化学学习常用的思维方法 ,以下推理正确的是
- A. 金属元素有正化合价 ,因此非金属元素一定没有正化合价
 - B. 碱都含有氢元素 ,所以含有氢元素的化合物一定是碱
 - C. 中和反应有盐和水生成 ,因此有盐和水生成的反应一定是中和反应
 - D. 氧化物只含有两种元素 ,所以氧化物中一定有一种元素不是氧元素
21. 氢氧化钠和氢氧化钙都是常见的碱。下列关于它们的说法中 ,正确的是
- A. 都能用作建筑材料
 - B. 都能用作某些气体的干燥剂
 - C. 它们的溶液都能用于检验二氧化碳气体
 - D. 它们的溶液都可以吸收二氧化硫气体
22. 超临界 CO_2 流体是一种具有和水相似、能阻燃、溶解能力强的溶剂 ,被誉为“绿色环保溶剂”。下列说法正确的是
- A. 超临界 CO_2 流体性质特殊 ,因此与干冰的化学组成不同
 - B. CO_2 是自然界中存在的物质 ,它参与自然界的碳元素循环
 - C. 超临界 CO_2 流体是一种特殊的物质 ,容易燃烧
 - D. 超临界 CO_2 流体可代替许多有害、有毒、易燃的溶剂

真情提示 :一定要将本卷所选答案的标号涂在答题卡的相应位置上呀 !

2007 年中考全真模拟试题(B 卷)

化 学 试 题

座号

(考试时间 90 分钟 满分 80 分)

第 II 卷(非选择题 共 52 分)



真情提示 :亲爱的同学 欢迎你参加本次考试 祝你答题成功!

请务必在指定位置上填写座号 ,并将密封线内的项目填写清楚。

题 号	三	四	五	合 计	合计人	复核人
得 分						

得 分	评卷人	复核人

三、理解与应用(本题共 5 道小题 ,第 23 题 8 分 ,第 24 题 2 分 ,第 25 题 3 分 ,第 26 题 3 分 ,第 27 题 3 分 ,共 19 分)

23. (1)下列化学用语均有错误 ,请将正确的化学用语填在相应的横线上。

①氯元素 cL _____ ;② 2 个氮分子 2N _____ ;③铁离子 Fe^{+2} _____ 。

(2)填表 (类别选填“单质”、“氧化物”、“酸”、“碱”、“盐”。)

名 称		蒸馏水	氢氧化镁	银	纯 碱
化学式	HNO_3				
类 别					

24. 在非供暖期 ,铁制供暖设施中仍需要充满水 ,目的是防止铁生锈 ,其原理是_____