

四川省南充市中考化学试卷

一、选择题（本大题包括 10 个小题，每小题 2 分，共 20 分）每小题只有一个选项符合题意，将符合题意的选项用 2B 铅笔涂在答题卡上。

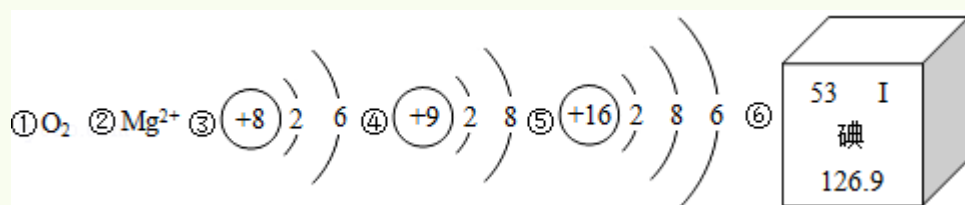
1（200 分）诗词是民族灿烂文化的瑰宝。下列著名诗句所反映的物质变化主要与化学变化相关的是（ ）

- A 忽如一夜春风来，千树万树梨花开。
- B 落红不是无情物，化作春泥更护花。
- C 夜来风雨声，花落知多少。
- D 日日思君不见君，共饮一江水。

2（200 分）建设生态文明关系人民福祉。今年我市各地在环境整治中的下列做法不合理的是（ ）

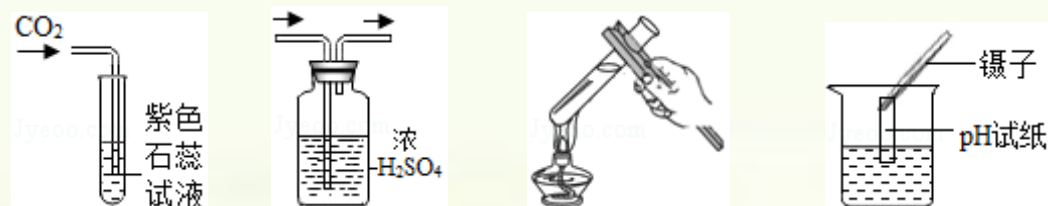
- A 某餐馆为确保卫生大量提供一次性筷子
- B 某超市不再免费提供塑料购物袋
- C 某地生猪屠宰厂停业整改污水处理系统
- D 某建筑施工队粉尘排放超标被暂停施工

3（200 分）关于下列符号或图示的有关说法正确的是（ ）



- A ①表示两个氧原子
- B ②和④均表示阳离子
- C ③和⑤所表示的微粒化学性质相似
- D 由⑥可知碘的相对原子质量为 1269g

4（200 分）下列实验操作正确的是（ ）



- A 检验 CO_2
- B 干燥 H_2
- C 加热试管里的液体
- D 检测待测溶液的 pH

5 (200分) 狮子糕是四川西充地区特色糕类美食。采用“白沙糯米”，辅以鲜花
醇蜜小磨香油(含油酸，化学式为 $C_{18}H_{34}O_2$)等制成。下列关于油酸的说法错误的
的是()

- A 油酸中CHO三种元素的质量比为108:17:16
- B 油酸属于有机物
- C 油酸由18个碳原子34个氢原子和2个氧原子构成
- D 油酸中碳元素的质量分数最大

6 (200分) 下列有关生活中的化学说法错误的是()

- A 室内发生火灾，立即打开门窗
- B 煤石油天然气等化石燃料是不可再生资源
- C 生活中用煮沸的方法降低水的硬度
- D 农业上用熟石灰改良酸性土壤

7 (200分) 分析推理是一种重要的化学思维方法，以下推理正确的是()

- A 置换反应有单质和化合物生成，则有单质和化合物生成的反应都是置换反应
- B 单质中只含有一种元素，则只含有一种元素的物质一定是单质
- C 点燃可燃性气体前要验纯，所以点燃 H_2 前一定要验纯
- D 催化剂在化学反应前后质量不变，因此反应前后质量不变的物质都是催化剂

8 (200分) 实验室有一包白色固体由 K_2CO_3 K_2SO_4 KCl 和 $CuSO_4$ 中的一种或几
种组成，实验记录如下：

- ①取该样品溶于水，得到无色溶液；
- ②取适量上述溶液加过量的 $BaCl_2$ 溶液，出现白色沉淀，过滤；
- ③向步骤②所得沉淀中加入过量的稀 HNO_3 ，沉淀全部消失并产生气泡。

下列分析中正确的是()

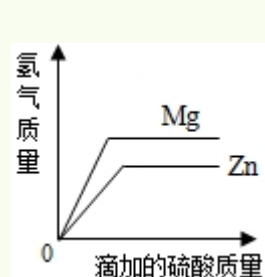
- A 原固体中一定含有 K_2CO_3 ，可能含有 $CuSO_4$ 和 KCl
- B 原固体中一定不含 K_2SO_4 和 $CuSO_4$ 可能含有 KCl
- C 原固体中一定含有 K_2CO_3 和 K_2SO_4 ，一定不含 $CuSO_4$
- D 若在步骤②所得滤液中滴入 $AgNO_3$ 溶液，出现白色沉淀，则原固体中一定含
有 KCl

9 (200分) 下列实验方案中错误的是()

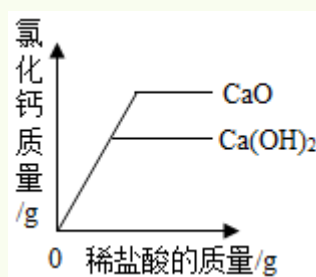
序号	实验目的	实验方案
A	除去 KCl 固体中的 K_2CO_3	加入过量的稀盐酸, 蒸发结晶
B	鉴别 NH_4Cl 和 KCl 两种白色固体肥料	加入熟石灰研磨后闻气味
C	除去 N_2 中的 O_2	缓缓通过灼热铜丝网
D	除去 CO_2 中的 HCl 气体	通入足量 NaOH 溶液

AA BB CC DD

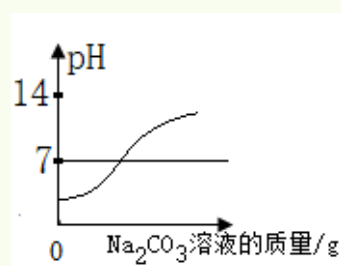
10 (200 分) 下列图象能正确反映对应变化关系的是 ()



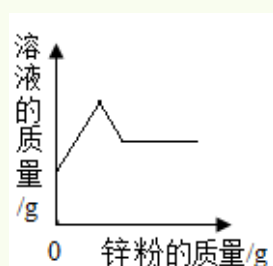
A



B



C



D

A 等质量的镁和锌中分别加入等浓度的稀 H_2SO_4 至过量

B 等质量的 CaO 和 $Ca(OH)_2$ 中分别加入等浓度的稀盐酸至过量

C $CaCl_2$ 和 HCl 的混合溶液中加入 Na_2CO_3 溶液至过量

D $AgNO_3$ 和 $Cu(NO_3)_2$ 的混合溶液中加入锌粉至过量

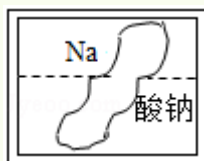
二生活现象解释 (本大题包括 4 个小题, 每空 1 分, 共 12 分)

11 (300 分) 请用化学用语回答生活中的下列问题。

(1) 新鲜的苹果切开后因亚铁离子被氧化会很快变黄, 亚铁离子的符号是_____。

(2) 工业盐因含亚硝酸钠 ($NaNO_2$) 而有毒, 标出亚硝酸钠中氮元素的化合价_____。

(3) 某学习小组在帮助清理药品时，发现一瓶标签残缺盛有无色溶液（初中化学常用试剂）的试剂瓶（如图），你猜想这种试剂可能是_____溶液。



12 (200 分) 为创建四川南充南部升钟湖国家 5A 级旅游景区，某县中学生科技创新小组有以下创意：

(1) 品升钟美食——“卧龙鲈”因干香润口，肥而不腻著名。精选五花肉为食材，配以五谷淀粉鸡蛋植物油蔗糖，特制酱料等制成，其中富含糖类的有_____。

(2) 观双峰傩舞——“跳傩傩 (nuó)”，外形奇特的傩面具最能吸引人的眼球。

下列现代傩面具取材中属于合成材料的是_____ (填序号)

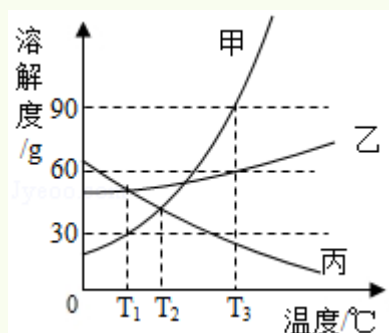
A 黄金 B 陶器 C 树皮 D 腈纶 E 兽皮

13 (300 分) 请根据如图中甲乙两三种固体的溶解度曲线回答问题。

(1) $T_3^{\circ}\text{C}$ 时，在各加有甲乙丙 30 克固体的三个烧杯中，分别倒入 50 克水，充分搅拌后，形成饱和溶液的是_____；当温度降低至 $T_1^{\circ}\text{C}$ 下时，此三杯溶液中溶质的质量分数由大到小的顺序为_____。

(2) 在 $T_2^{\circ}\text{C}$ 时，将接近饱和的丙物质的溶液变为饱和溶液，下列有关分析正确的是_____ (填序号)

- ①溶质的质量一定不变 ②溶剂的质量可能不变
③溶液的质量一定增大 ④溶液中溶质的质量分数一定增大



14 (400 分) (1) 以粗盐为原料生产自来水消毒剂 ClO_2 的某步反应化学方程式为： $2\text{NaClO}_3 + 4\text{HCl} = 2\text{ClO}_2\uparrow + \text{Cl}_2\uparrow + 2\text{X} + 2\text{H}_2\text{O}$ ，则 X 的化学式为_____。

(2) 过氧化钙 (CaO_2) 是一种对环境友好的多功能无机化合物，与水反应生成一种碱并放出能使带火星的木条复燃的气体。该反应的化学方程式为_____。

(3) 某同学在处理含有 H_2SO_4 和 CuSO_4

I



的混合物废液时，加入一定量烧碱溶液并充分反应后，有蓝色沉淀生成，过滤，滤液呈蓝色。则上述过程中生成沉淀的化学方程式为_____，滤液中一定存在的溶质是_____。

三科普阅读理解（本大题包括 1 个小题，共 4 分）

15（400 分）阅读下面科普短文（有删改）

火炸药的绿色制造技术发展

以硝基化合物为代表的含能材料是火炸药技术的基础，其传统的制造工艺过程会产生含有大量有机物的废酸和废水，环境污染严重，治理费用高，因此火炸药原材料组分传统制造工艺需要进行绿色化和低成本改进，以及积极开发含能材料的绿色合成工艺。

硝基含能化合物的生物合成是火炸药原材料制造技术中最新颖的前沿研究领域，是一种真正绿色合成路线。最具代表性的新型硝化技术是用 N_2O_5 作为绿色硝化剂，这一技术的关键是如何制备 N_2O_5 和怎样实现 N_2O_5 硝化工艺。

研究的 N_2O_5 制备方法主要有半渗透膜电解法和臭氧氧化法：

- 1) 半渗透膜电解法是在电解池内用特制的半渗透膜隔开两个电极，电解无水硝酸而生成 N_2O_5 ；
- 2) 臭氧氧化法是将浓度 5%– 10% 的臭氧与氧气的混合物和 N_2O_4 进行气相反应生成 N_2O_5 。

试验的 N_2O_5 硝化工艺主要有 2 种：

- 1) 用 N_2O_5 – HNO_3 – N_2O_4 作硝化剂进行硝化；
- 2) 用 N_2O_5 和无水 HNO_3 于液态二氧化碳中进行硝化。

南京理工大学研究了用 DADN 原料在 $N_2O_5-HNO_3$

1



体系中绿色硝解制备 HMX 以 DADN 为原料，不同硝解方法的优缺点比较

见表：

硝化体系	收率/%	优点	缺点
HNO_3	40	步骤简单	得率低
H_2SO_4 - NH_4NO_3 - HNO_3	80- 85	工艺成熟	废酸量大，难处理
P_2O_5 - HNO_3	99	得率高，纯度好	P_2O_5 和 HNO_3 需大大过量，腐蚀性大
N_2O_5 - 有机溶剂	65	无需废酸处理	得率低，溶剂易挥发
N_2O_5 - HNO_3	94	得率高，废酸少，硝化剂的过量比小	无

火炸药的安全使用知识有：防止炸药受热火焰引起的爆炸；按炸药使用温度使用，不要超过温度条件；禁止长时间阳光照射；禁止电焊气焊气割作业等。

依据文章内容，回答下列问题：

(1) 文中涉及到的下列物质： P_2O_5 HNO_3 O_3 NH_4NO_3 N_2O_4 中，不包括的物质类别是_____（填序号）。

A 单质 B 氧化物 C 酸 D 碱 E 盐

(2) 最具代表性的新型硝化技术是用_____作为绿色硝化剂。

(3) 如表中，以 DADN 为原料，不同硝解方法比较中， P_2O_5 和 HNO_3 需大大过量，腐蚀性大的硝化体系是_____。

(4) 火炸药的安全使用还有哪些注意事项_____。（原文已有方法不能重复，任答一点）

四科学探究实验（本大题包括 1 个小题，每空 1 分，共 9 分）

1.



16 (900分) (1) 如图1是某学习小组在实验室制取气体时准备的一些装置, 据图回答:

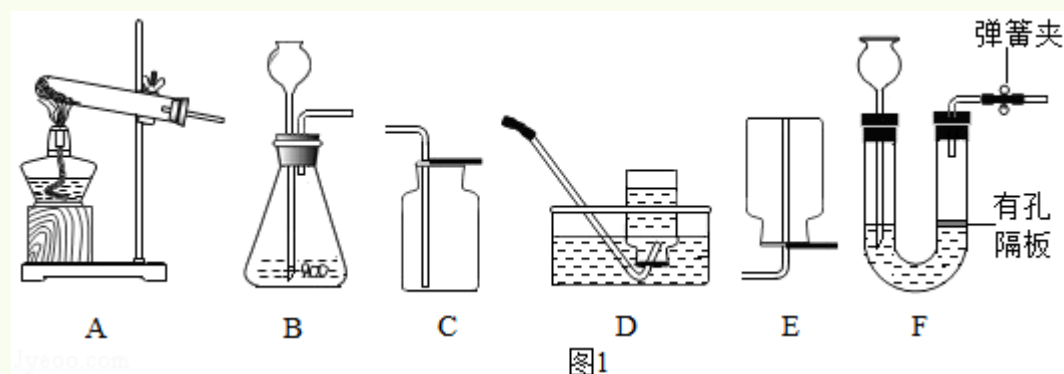


图1

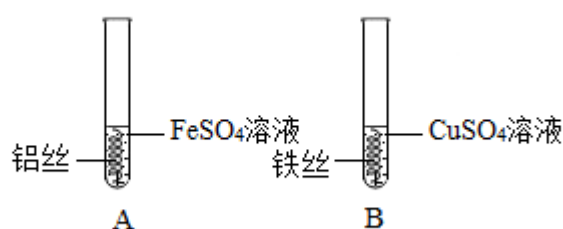


图2

①实验室用高锰酸钾制取并收集较纯净氧气应选用的装置是_____ (填序号)。

②选用装置BC组合在实验室制取CO₂, 其验满的方法是_____, 若改用装置F制备CO₂, 其优点是_____。

(2) 小雨同学在探究AlFeCu三种金属的活动性实验中, 设计方案如图2:

①B试管中观察到的实验现象有_____。

②A试管中小雨在很长时间内都未观察到预期的实验现象, 其原因可能是_____。

③实验成功后, 小雨把两支试管中所有物质一并倒入烧杯中, 充分反应后, 烧杯中仍有不溶性固体, 为此, 小雨继续展开探究。

[提出问题]不溶性固体中含有哪些成分?

[实验并得出结论]过滤, 向滤出的不溶性固体滴加足量的稀硫酸, 有气泡冒出, 则该不溶性固体中一定含有的物质是_____, 一定发生反应的化学方程式是_____。

[反思与评价]小军同学用表面积相等的以上三种金属片分别与等浓度等体积的稀盐酸反应完成同样的探究, 却意外发现铁片中加稀盐酸后, 溶液变为黄色, 试分析其原因: _____ (用化学方程式回答)。

[拓展应用]小军实验结束后, 将废液集中, 经检测其中盐酸过量, 还需处理至pH=7后排放, 处理废液时除需pH试纸外可供选择的下列物质中不适合的是_____

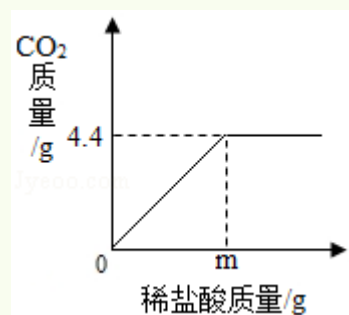
(填序号)。

a NaOH 溶液 b AgNO₃ 溶液 c NaHCO₃ 溶液 d 生石灰 e 石蕊试液

五定量分析应用 (本大题包括 1 个小题, 共 5 分)

17 (500 分) 某中学化学课外实验兴趣小组欲测定一瓶混有氯化钠的苏打中碳酸钠的质量分数。从该瓶试剂中取出 20 克样品, 放在锥形瓶中加水至全部溶解, 再加入稀盐酸, 实验相关数据如图, 测得所加稀盐酸质量为 m 时, 瓶中溶液总质量为 1156 克。

- (1) 该瓶苏打中碳酸钠的质量分数是_____;
- (2) 所加稀盐酸中溶质的质量分数是多少? (写出计算过程)



四川省南充市中考化学试卷

参考答案与试题解析

一选择题（本大题包括 10 个小题，每小题 2 分，共 20 分）每小题只有一个选项符合题意，将符合题意的选项用 2B 铅笔涂在答题卡上。

1（200 分）诗词是民族灿烂文化的瑰宝。下列著名诗句所反映的物质变化主要与化学变化相关的是（ ）

- A 忽如一夜春风来，千树万树梨花开。
- B 落红不是无情物，化作春泥更护花。
- C 夜来风雨声，花落知多少。
- D 日日思君不见君，共饮一江水。

【分析】化学变化过程中有新物质生成，物理变化过程中没有新物质生成，是否生成新物质是判断化学变化的依据。

【解答】解：A 忽如一夜春风来，千树万树梨花开过程中没有新物质生成，属于物理变化；

B 落红不是无情物，化作春泥更护花的过程中有新物质生成，属于化学变化；

C 夜来风雨声，花落知多少的过程中没有新物质生成，属于物理变化；

D 日日思君不见君，共饮一江水的过程中没有新物质生成，属于物理变化。

故选：B。

【点评】要熟记物理变化与化学变化的本质区别：是否有新物质生成，有新物质生成属于化学变化，没有新物质生成属于物理变化。

2（200 分）建设生态文明关系人民福祉。今年我市各地在环境整治中的下列做法不合理的是（ ）

- A 某餐馆为确保卫生大量提供一次性筷子
- B 某超市不再免费提供塑料购物袋
- C 某地生猪屠宰厂停业整改污水处理系统
- D 某建筑施工队粉尘排放超标被暂停施工

【分析】A 根据使用一次性筷子，不利于保护环境解答；

B 根据塑料购物袋易造成白色污染解答；

C 根据整改污水处理系统可以防止水污染解答；

D 根据粉尘排放超标被暂停施工可以保护环境解答。

【解答】解：A 使用一次性筷子，需要大量的木材，砍伐和毁坏大片的森林，不利于保护环境，A 错误；

B 某超市不再免费提供塑料购物袋，可以防止白色污染，B 正确；

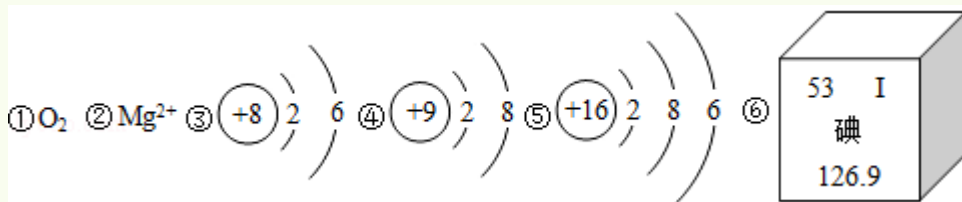
C 整改污水处理系统可以防止水污染，保护环境，C 正确；

D 粉尘排放超标被暂停施工，有利于保护环境，D 正确。

故选：A。

【点评】保护环境，就是营造绿色城市呵护地球家园，环境保护从小事做起，从自我做起。

3（200分）关于下列符号或图示的有关说法正确的是（ ）



A ①表示两个氧原子

B ②和④均表示阳离子

C ③和⑤所表示的微粒化学性质相似

D 由⑥可知碘的相对原子质量为 1269g

【分析】本题考查化学用语的意义及书写，解题关键是分清化学用语所表达的对象是分子原子离子还是化合价，才能在化学符号前或其它位置加上适当的计量数来完整地表达其意义，并能根据物质化学式的书写规则正确书写物质的化学式，才能熟练准确的解答此类题目。

【解答】解：A ①表示的是氧气，2 个氧原子表示为 $2O$ ，错误；

B ②表示的是阳离子，④表示的是阴离子，错误；

C ③⑤原子的最外层电子数相同，故化学性质相似，正确；

D 相对原子质量的单位是 1，不是 g，错误；

故选：C。

【点评】本题主要考查学生对化学用语的书写和理解能力，题目设计既包含对化学符号意义的了解，又考查了学生对化学符号的书写，考查全面，注重基础，题目难度较易。

4（200分）下列实验操作正确的是（ ）



A 检验 CO_2 B 干燥 H_2 C 加热试管里的液体 D 检测待测溶液的 pH

【分析】A 根据检验二氧化碳的方法，进行分析判断。

B 图中装置起洗气功能时进气管与出气管的方向是“长进短出”。

C 根据给试管中的液体加热的方法进行分析判断。

D 根据用 pH 试纸测定未知溶液的 pH 的方法进行分析判断。

【解答】解：A 检验二氧化碳，应使用澄清的石灰水，图中所示装置错误。

B 浓硫酸具有吸水性，且不与氧气反应，图中装置起洗气功能时进气管与出气管的方向是“长进短出”，图中所示装置正确。

C 给试管中的液体加热时，用酒精灯的外焰加热试管里的液体，且液体体积不能超过试管容积的 $\frac{1}{3}$ ，图中液体超过试管容积的 $\frac{1}{3}$ 大拇指不能放在短柄上，图中所示操作错误。

D 用 pH 试纸测定未知溶液的 pH 时，正确的操作方法为取一片 pH 试纸放在玻璃片或白瓷板上，用玻璃棒蘸取少量待测液滴在干燥的 pH 试纸上，与标准比色卡对比来确定 pH 不能将 pH 试纸伸入待测液中，以免污染待测液，图中所示操作错误。

故选：B。

【点评】本题难度不大，熟悉各种仪器的用途及使用注意事项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。

5 (200分) 狮子糕是四川西充地区特色糕类美食。采用“白沙糯米”，辅以鲜花
醇蜜小磨香油(含油酸，化学式为 $C_{18}H_{34}O_2$)等制成。下列关于油酸的说法错误的
的是()

- A 油酸中CHO三种元素的质量比为108:17:16
- B 油酸属于有机物
- C 油酸由18个碳原子34个氢原子和2个氧原子构成
- D 油酸中碳元素的质量分数最大

【分析】A 依据元素的质量比等于各元素相对原子质量和的比分析解答;

B 根据有机物的概念来分析;

C 根据物质的结构来分析;

D 根据化合物中元素的质量比来分析。

【解答】解: A 油酸中CHO三种元素的质量比为 $(12 \times 18) : (1 \times 34) : (16 \times 2) = 108 : 17 : 16$, 故正确;

B 油酸是一种含碳元素的化合物, 属于有机物, 故正确;

C 油酸是由分子构成的而不是由原子直接构成的, 故错误;

D 油酸中CHO三种元素的质量比为 $(12 \times 18) : (1 \times 34) : (16 \times 2) = 108 : 17 : 16$, 可见其中碳元素的质量分数最大, 故正确。

故选: C。

【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解决问题的能力。

6 (200分) 下列有关生活中的化学说法错误的是()

- A 室内发生火灾, 立即打开门窗
- B 煤石油天然气等化石燃料是不可再生资源
- C 生活中用煮沸的方法降低水的硬度
- D 农业上用熟石灰改良酸性土壤

【分析】A 根据促进可燃物的燃烧方法分析;

B 根据化石燃料分析;

C 根据硬水软化的方法分析;

D 根据熟石灰显碱性分析。

I

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/168005131107006101>