# 南京农业大学生物化学习题

南京农业大学生物化学习题

本人是南京农大园艺专业学生,在复习考研过程中寻找了一些学校的资料,我相信这对于外校考我校的很有用处。

《生物化学》习题册

生物化学与分子生物学系编

南京农业大学

生命科学学院

2003年9月

氨基酸与蛋白质

- 一、填空:
- 1. 在组成蛋白质的二十种氨基酸中,是亚氨基酸,当它在-螺旋行进中出现时,可使螺旋。
- 2. Lys 的 -COOH、 -NH3 + 的 pK 值分别为 2.18 和 8.95 , 该氨基酸的 pI 值为 9.74 , 则 R 基团的 pK 值为 , 它是由基团的解离引起的。
  - 3. Glu 的 pK1( -COOH)=2.19、pK2(R 基团)=
  - 4.25、pK3(-NH3+)=9.67,该

氨基酸的 pI 值为。

- 4. 蛋白质在波长为 nm 的紫外光中有明显的吸收峰,这是由、和三种氨基酸残基所引起的。
- 5. 有一混合蛋白样品,含A、B、C、D四种蛋白质,其pI分别为4.9、5.2、

6.6 和

- 7.8, 若将此样品液置于 pH7.0 的缓冲液中电泳, 向阴极移动的有。
- 6. 某蛋白质的某一区段含有 15 个氨基酸残基,这些残基之间均可 形成如右图所示的氢键。
  - (1) 该区段具有的二级结构,它的长度为纳米。
  - (2) 该区段的主链中可形成个氢键。
  - (3) 已知该区段被包埋在整个蛋白质分子的内部,则这一区段很可

### 能含有较多的氨基酸。

- 二、选择题(注意:有些题不止一个正确答案):
- 1. 下列什么氨基酸溶液不使偏振光发生旋转
- (A)Ala (B)Gly (C)Leu (D)Ser (E)Val
- 2. 下列 AA 中,蛋白质内所没有的是
- (A)高半胱氨酸(B)半胱氨酸
- (C)鸟氨酸(D)胍氨酸
- 3. 在下列肽链主干原子排列中,哪个符合肽键的结构
- (A)C N N C (B)C C C N (C)N C C C
- (D)C C N C (E)C O C N
- 4. Cys 的 pK1( -COOH)为 1.96, pK2( -NH3+)为 8.18, pK3(R基团)为 10.28, 在 pH 为 6.12 的缓冲液中,该氨基酸所带电荷为
  - (A) 正电荷(B) 负电荷(C) 无电荷(D) 等电荷
  - 5. 蛋白质变性不包括
  - (A) 肽链断裂(B) 离子键断裂(C) 疏水键断裂(D) 氢键断裂
  - 6. 下列氨基酸中,在波长 280 nm 处紫外吸收值最高的氨基酸是
  - (A) Lys (B) Cys (C) Thr (D) Trp
- 7. 蛋白质肽链在形成 -螺旋时,遇到 Pro 残基时,-螺旋就会中断而拐弯,主要是因为,
  - (A) 没有多余的氢形成氢键(B) 不能形成所需的 角
  - (C) R 基团电荷不合适(D) 整个 -螺旋不稳定
  - 8. 维持蛋白质二级结构的作用力是
  - (A) 肽键(B) 离子键(C) 疏水键(D) 氢键(E) 二硫键
  - 三、名词解释
  - 1. 必需氨基酸;
  - 2. 茚三酮反应;
  - 3. 蛋白质二级结构;
  - 4. 结构域;
  - 5. 肌红蛋白;
  - 6. 别构效应;

7. 纤维蛋白质;8. 肽单位
答案
一. 填空
1. Pro, 中断
2. 10.53, 氨基,
3. 3.22
4. 280, Tyr, Trp, Phe
5. D
6. (1)α-螺旋, 2.25; (2)11; (3)疏水
二. 选择题
1 B
2 ACD
3 D
4 B
5 A
6 D
7 A
8 DE
核酸化学
一、名词解释:
1. 核酸的增色效应;
2. 核酸的 Tm 值 ;
3. Chargaff 定则;
4. DNA 双螺旋;
5. 拓扑异构酶;
6. 核小体;
7. 退火;
8. 限制性内切酶;
9. 反向重复序列;10. 基因
二、填空:

- 1. 提纯的结核分枝杆菌 DNA, 其腺嘌呤含量为 15.1%,则鸟嘌呤、 胞嘧啶、胸腺嘧啶的含量依次是%、%、%。
- 2. 关于tRNA的结构及功能:组成tRNA的核苷酸大约个,tRNA3′末端三个核苷酸顺序是;二级结构呈形;三级结构呈形,其两端的功能分别是和。
  - 3. 稳定这种螺旋结构的因素除上述氢键以外, 更主要的因素是。
- 4. 核酸在波长为毫微米的紫外光中有明显的吸收峰,这是由于所引起的。

当分散开的两条 DNA 单链重新结合成和原来一样的双股螺旋,这个过程称为。

5. 大肠杆菌 DNA 分子量 2.78×109, 设核苷酸残基的平均分子量 为 309, 该 DNA 含有

圈螺旋,其长度为。

- 三、选择题(注意:有些题不止一个正确答案):
- 1. 下列哪一种碱基用氚标记后喂饲动物,将只会使 DNA 而不会使 RNA 带有放射性标记
  - (A)腺嘌呤(B)胞嘧啶(C)鸟嘌呤(D)胸腺嘧啶(E)尿嘧啶
  - 2. 对 RNA 进行放射性标记时,用氚标记下列哪些组分最方便
  - (A)胸腺嘧啶(B)腺嘌呤(C)脱氧核糖(D)尿嘧啶
  - 3. DNA 结构的 Watson-Crick 模型说明
  - (A)DNA 为双股螺旋结构(B)DNA 两条链的走向相反
  - (C)碱基之间形成共价键(D)磷酸骨架位于螺旋的内部
  - 4. DNA 携带有生物遗传信息这一事实说明
  - (A)不同种属的 DNA 其碱基组成相同
  - (B)DNA 是一种小和环状结构
  - (C)同一生物不同组织的 DNA 通常有相同的碱基组成
  - (D)DNA 碱基组成随生物体的年龄或营养状况而变化
  - 5. 热变性的 DNA 有什么特征
  - (A)碱基之间的磷酸二酯键发生断裂(B)形成三股螺旋
  - (C)同源 DNA 有较宽的变性范围(D)在波长 260nm 处的光吸收增

- 6. DNA 分子中的共价键有
- (A)嘌呤与脱氧核糖 C-1′之间的 β-糖苷键
- (B)磷酸与脱氧核糖 2'-OH 之间的键
- (C)磷酸与脱氧核糖 5'-OH 之间的键
- (D)碱基与碱基之间的键
- 7. Watson-Crick DNA 双螺旋中,下列哪些是正确的碱基配对组
- (A)腺嘌呤、胸腺嘧啶(B)腺嘌呤、尿嘧啶
- (C)鸟嘌呤、胞嘧啶(D)腺嘌呤、鸟嘌呤
- 8. RNA 的二级结构是
- (A)B-型双螺旋(B)A-型双螺旋
- (C)局部双螺旋(D)Z-型双螺旋
- 9. 被称为"假尿嘧啶核苷"(或"假尿苷")的结构特点是
- (A)尿嘧啶是假的(B)核糖是假的(C)N1-C1′相连
- (D)C5-C1′相连(E)N3-C1′相连
- 10. 组成核酸的核苷酸之间彼此连接的化学键是
- (A)磷酸二酯键(B)氢键(C)糖苷键(D)C-C 键(E)范德华力
- 11. DNA 一条链的部分顺序是 5'TAGA 3', 下列能与之形成氢键 而互补的链有
  - (A)5'TCTA (B)5'ATCT (C)5'UCUA
  - (D)5'GCGA (E)3'TCTA
- 12. 早年, E.Chargaff 对 DNA 的碱基组成总结一些规律, 下列属于 Chargafff 规则的有
  - (A)(A+G)/(C+T)=1 (B)A/T=G/C
  - (C) A+T=G+C (D)在 RNA 中 A=U, 在 DNA 中 A=T
- 13. 如果物种甲的 DNA 的 Tm 值比物种乙的 DNA 的 Tm 值低,那么,物种甲和物种乙的 DNA 中 AT 含量的高低是
  - (A)甲 < 乙(B)甲 = 乙(C)甲 > 乙(D)不能肯定

答案

二填空

- 1. 34.9, 34.9, 15.1 2. 74-93, CCA, 三叶草, 倒 L, 接受氨基酸和识别 mRNA 上的密码 子 3. 碱基堆集力 4. 260nm, 碱基的共扼双键, 复性 5. 4.5 105 nm, 1.53 106 nm 三选择题 1 D 2 D 3 AB 4 C 5 D 6 AC 7 AC 8 C 9 D 10 A 11 AC 12 AB 13 C 酶与辅酶 一、名词解释: 1. 酶活力及活力单位; 2. 变构酶; 3. 同工酶; 4. 酶的活性中心; 5. 诱导契合; 6. 酶的竞争性抑制; 7. 活化能; 8. 活性部位; 9. 米氏常数; 10. 反竞争性抑制; 11. 别构调节剂; 12. FAD; 13.
  - 二、填空:

NADP+; 14. CoASH

1. 作为生物催化剂的酶与无机催化剂不同的特点是:

(1); (2);

(3)

2. 右图是某酶分别在未加抑制剂(曲线 1)和加入一定量的不同性质的抑制剂(曲线 2 和 3)时酶浓度与酶促反应速度关系图。

则曲线 2 表示抑制作用;曲线 3 表示抑制作用。

- 3. 溶菌酶的两个活性中心基团 Asp52-β-COOH 的 pK=
- 4.5, Glu35-γ-COOH的pK=
- 5.9,则在该酶的最适 pH5.2 时,两基团的解离状态分别为,。
- 4. 某酶的催化反应:

式中 K1=1×107M-1S-1, K-1=1×102S-1, K2=3×102S-1, 则 Km =。

5. 某一酶促反应动力学符合米氏方程,若[S]=1/2 Km,则 v= Vm;

当酶促反应速度(V)达到最大反应速度(Vm)的 80%时,底物浓度 [S]是 Km 的倍。

- 6. 某酶在一定条件下,催化反应 4 分钟,可使 0.46 毫摩尔的底物 转变为产物,该酶的活力为国际单位(U)。
- 7. FAD 的中文名称是, NAD + 的中文名称是, FMN 的中文名称是, 三者的生化作用均是。
  - 8. (维生素)是辅酶 A 的组成成分,该辅酶的生化功能是;

BCCP 中含有(维生素), 其生物学功能是;

TPP 的中文名称是,它在生化反应中的主要功能是;

THF(或 FH4)的中文名称是,它在生化反应中的主要功能是。

- 9. 酶的活性中心包括部位和部位;前者决定酶的,后者决定酶的;变构酶除了上述部位外,还有与结合的部位。
  - 10. 影响酶促反应速度的因素有、、、、、和。
- 11. 某酶催化底物 S1 反应的  $Km = 4 \times 10 4$  摩尔/升,若 [ S1 ] =  $1 \times 10 3$  摩尔/升,则 v/ Vm =;若同一条件下,该酶催化底物 S2 反应的  $Km = 4 \times 10 2$  摩尔/升,则该酶

的这两种底物中最适底物是。

- 12. 右图为某酶的动力学双倒数曲线,该酶的米氏常数等于,最大反应速度等于。
- 13. 以丙酮酸为底物的丙酮酸脱羧酶 Km = 4×10-4 摩尔/升,在该酶的反应系统中丙酮酸的浓度为 3.6mM,则该酶催化丙酮酸脱羧反应的速度达到最大反应速度的%。
  - 三、选择题(注意:有些题不止一个正确答案):
  - 1. 关于 pH 对酶活性的影响,正确的是
  - (A)影响酶的必需基团的解离状态(B)也能影响底物的解离状态
- (C)酶在一定的 pH 范围内发挥最高活性(D)pH 改变能影响酶的 Km 值
  - 2. 有机磷毒剂能使胆碱酯酶失活,这是
  - (A)竞争性抑制(B)非竞争性抑制(C)反竞争性抑制(D)不可逆抑制
  - 3. 作为典型催化剂的酶具有下列什么能量效应
  - (A)增高活化能(B)降低活化能(C)增高产物的能量水平
  - (D)降低反应物的能量水平(E)降低反应的自由能
  - 4. 下列关于某一种酶的几种同工酶的陈述正确的有
  - (A)它们的结构不一样
  - (B)它们对底物的专一性不同
- (C)电泳迁移率往往相同(D)它们对底物或辅助因子具有不同的 Km 值
  - 5. 转氨酶的作用需要下列什么维生素
  - (A)烟酸(B)泛酸(C)硫胺素(D)吡哆素(E)核黄素
  - 6. 下列物质中哪些含有泛酸
  - (A)BCCP (B)ACP (C)CoA (D)CAP (E)TPP
  - 7. 维生素 B1 是下列哪种辅酶(或辅基)的组成成分
  - (A)TPP (B)THF (C)FMN (D)CoA
  - (E)FAD (F)ACP (G)BCCP
  - 8. 生物素是下列哪种化合物的辅基
  - (A)CoA (B)BCCP (C)CAP (D)ACP

- 9. 酶能加快化学反应的速度,是因为
- (A)增高反应的活化能(B)降低反应的活化能
- (C)改变反应的平衡常数(D)降低反应的 ΔG
- 10. 维生素 B2 是下列哪些辅酶(或辅基)的组成成分
- (A)ACP (B)TPP (C)FMN (D)BCCP (E)FAD
- 11. 丙二酸对琥珀酸脱氢酶的作用属于
- (A)竞争性抑制(B)非竞争性抑制(C)反竞争性抑制
- (D)不可逆抑制(E)反馈抑制
- 12. 烟酰胺是下列什么辅酶的成分
- (A)TPP (B)FAD (C)THF (D)NAD+ (E)NADP+
- 13. 维生素 B6 常是下列哪些过程中的辅因子?
- (A)脱羧作用(B)脱氨作用(C)转氨作用
- (D)转酰基作用(E)转酮作用

## 四、计算:

- 1. 焦磷酸酶可催化焦磷酸水解为磷酸,该酶的分子量为 1.2×105,酶分子由六个亚基组成。纯酶的 Vmax 为 2800 单位/mg 酶。酶的一个活力单位定义为:在标准测定条件下,37℃,15 分钟水解 10 mol 焦磷酸所需的酶量。试计算
  - (1)当底物浓度远大于 Km 值, 1mg 酶 1 秒钟内水解多少摩尔底物?
- (2)若酶的每个亚基有一个活性中心,那么1mg酶有多少摩尔活性中心?
  - (3)酶的转换数是多少?
- 2. 有一符合米氏方程的酶反应系统,对它在三种条件(1)无抑制剂(2)含有可逆抑制剂1(3)含有可逆抑制剂2下进行反应动力学测定,结果如下表:

底物浓度反应速度

(µM /min)

(µM) 无抑制剂抑制剂 1(1×10-4M) 抑制剂 2 (2×10-3M)

5.00 15.6 2.97

6.94

30.0 36.6 6.95 24.6

试计算:(1)该酶的米氏常数 Km 和最大反应速度 Vmax;

- (2)两种抑制剂各自的表观米氏常数 Km。
- 3. 脲酶的 Km 值为 25mM, 为使其催化尿素水解的速度达到最大速度的 95%, 反应系统中尿素浓度应为多少?

#### 五、问答题:

1. 温度对酶反应速度的双重影响是什么? pH 影响酶反应速度的三种可能原因是什么?

### 答案

- 一、填空:
- 1. 催化的高效性; 高度的专一性; 酶活性的可调控性
- 2. 不可逆;可逆
- 3. Asp52- -COO- ; Glu35- -COOH
- $4.4 \times 10 5$
- 5. 1/3; 4
- 6. 115
- 7. 黄素腺嘌呤二核苷酸,烟酰胺腺嘌呤二核苷酸,黄素单核苷酸, 传氢体(传电子体、电子载体)
- 8. 泛酸, 酰基的载体; 生物素, 羧基的载体; 焦磷酸硫胺素, 参与-酮酸的脱羧; 四氢叶酸, 一碳基团的载体。
  - 9. 结合,催化;专一性,催化效率;变构剂,调节
  - 10. 底物浓度、酶浓度、温度、pH、激活剂、抑制剂
  - 11. 5/7; S1
  - 12. 1/3mM, 0.5mM/min
  - 13.90
  - 二、选择:
  - 1 ABCD
  - 2 D
  - 3 B
  - 4 AD

5 D

6 BC

7 A

8 B 9 B 10 CE

11 A 12 DE 13 AC

三、计算:

- 1. 3.11×10-5; 5×10-8; 3.73×103S-1
- 2. 11.1 M , 50.1 M /min ; 11.0 M ; 31.1 M

[Km = ; Vmax = ]

3. 475mM

补充

糖类代谢

- 一、填空:
- 1. 麦芽糖水解产生的单糖是;

蔗糖水解产生的单糖是。

- 2. 磷酸葡萄糖是某些代谢途径分支点上的重要化合物,它经酶催化而进入 HMP 途径,经酶催化可进入 EMP 途径。
- 3. 糖酵解主要在细胞的部位进行,该途径的关键酶有、和,其中最重要的调节酶是,该酶被高浓度的和所抑制。
  - 4. 三羧酸循环在细胞的部位进行, 其关键酶有、和。
  - 5. 葡萄糖异生途径的关键酶有、、和。
- 6. 在真核生物中, 1mol 3-磷酸甘油酸彻底氧化成 CO2 和 H2O, 净生成 molATP。
- 7. 在线粒体中,催化丙酮酸氧化脱羧形成乙酰 CoA(或-酮戊二酸氧化脱氢形成琥珀酰 CoA)的酶是,它需要五种辅因子(即辅酶和辅基),它们是、、、和,需要的金属离子是。
  - 8. 在葡萄糖无氧酵解过程中,酶需要耗用无机磷酸(Pi)。
- 9. 在原核细胞中,1分子葡萄糖通过 EMP 途径分解成丙酮酸,在 无氧条件下可产生分子 ATP,在有氧条件下可产生分子 ATP;若在有 氧条件下彻底氧化成 CO2,可产生分子 ATP。

10. 在原核细胞中,下列物质被彻底氧化,各自可产生多少分子 ATP?

丙酮酸:、NADH:、F-1,6-diP:、PEP:、DHAP:。

- 11. 淀粉先磷酸解后再无氧酵解,淀粉的每个葡萄糖基可生成个ATP。
  - 12. HMP 途径在细胞的部位进行;

对于该途径的总结果,被氧化的物质是,被还原的物质是;

1mol的G-6-P通过此途径彻底氧化成CO2,产生mol的NADPH;该途径最重要的生物学意义是。

- 13. 1 分子乳酸经由丙酮酸羧化酶参与的途径转化为葡萄糖,需消耗分子 ATP。
- 14. 在真核生物内, 1mol 6-磷酸葡萄糖彻底氧化为 CO2 和 H2O, 净生成 molATP。(按磷酸甘油穿梭计算 ATP)
- 15. 磷酸蔗糖合(成)酶利用作为葡萄糖的给体(供体),作为葡萄糖的受体,生成产物后经酶水解而生成蔗糖。
  - 16. 在真核生物中,丙酮酸氧化脱羧在细胞的部位进行。
- 17. 一分子乙酰 CoA 经 TCA 循环彻底氧化为 CO2 和 H2O,可生成分子 NADH、分子 FADH2 和分子由底物水平磷酸化生成的 GTP。若上述所有的 NADH、FADH2 通过呼吸链进一步氧化,则一分子乙酰 CoA 共可产生分子 ATP。因此,乙酰 CoA 彻底氧化为 CO2 和 H2O 的 P/O 比值是。
- 18. 1mol 麦芽糖在植物细胞内彻底氧化为 CO2 和 H2O,净生成mol ATP。
  - 19. 琥珀酸脱氢酶催化琥珀酸氧化成延胡索酸的磷氧比(P/O)是。
- 20. 在下列三种反应体系中,1mol 的柠檬酸氧化成苹果酸,分别可生成多少 ATP:
  - (1) 正常线粒体中: mol
  - (2) 线粒体中加有足量的丙二酸: mol
  - (3) 线粒体中加有鱼藤酮: mol
  - 二、选择题(注意:有些题不止一个正确答案):

- 1. 下列哪种酶在糖酵解和糖异生中都起作用
- (A)丙酮酸激酶(B)3-磷酸甘油醛脱氢酶(C)丙酮酸羧化酶
- (D)己糖激酶(E)果糖-1,6-二磷酸酯酶(F)PEP 羧激酶
- (G)3-磷酸甘油酸激酶(H)6-磷酸果糖激酶(I)醛缩酶
- 2. 在三羧酸循环所生成的许多高能磷酸化合物中,有一个分子是在底物水平上合成的,它发生在下面哪一步中
  - (A)柠檬酸→ -酮戊二酸(B) -酮戊二酸→琥珀酸
  - (C)琥珀酸→反丁烯二酸(D)反丁烯二酸→苹果酸
  - (E)苹果酸→草酰乙酸
  - 3. 下列什么酶不参与柠檬酸循环
  - (A)延胡索酸水合酶(B)异柠檬酸脱氢酶(C)琥珀酰-CoA 合成酶
  - (D)丙酮酸脱氢酶(E)顺乌头酸酶(F)异柠檬酸裂解酶
  - (G)柠檬酸裂解酶(H)柠檬酸合酶
  - 4. 下列有关 Krebs 循环的叙述,哪些是正确的
  - (A)产生 NADH 和 FADH2 (B)有 GTP 生成
  - (C)提供草酰乙酸的净合成(D)在无氧条件下它不能运转
  - (E)把乙酰基氧化为 CO2 和 H2O (F)不含有生成葡萄糖的中间体
  - (G)含有合成氨基酸的中间体
  - 5. 下列什么酶催化三羧酸循环中的回补反应
  - (A)琥珀酸脱氢酶(B)柠檬酸裂解酶(C)柠檬酸合成酶
  - (D)丙酮酸脱氢酶(E)丙酮酸羧化酶
  - 6. 能控制柠檬酸循环速率的变构酶是
  - (A)丙酮酸脱氢酶(B)顺乌头酸酶(C)异柠檬酸脱氢酶
  - (D)苹果酸脱氢酶(E)柠檬酸脱氢酶
  - 7. 在反应 NDP-葡萄糖 + 淀粉 n → NDP + 淀粉 n+1 中 , NDP 代

# 表

- (A)ADP (B)CDP (C)GDP (D)TDP (E)UDP
- 8. 在反应 NTP + 葡萄糖→ G-6-P + NDP 中, NTP 代表
- (A)ATP (B)CTP (C)GTP (D)TTP (E)UTP
- 9. 在反应 NTP + OAA → NDP + PEP + CO2 中, NTP 代表

- (A)ATP (B)CTP (C)GTP (D)TTP (E)UTP
- 10. 在反应 F-6-P + NDP-葡萄糖—→磷酸蔗糖 + NDP中, NDP代

表

- (A)ADP (B)CDP (C)GDP (D)TDP (E)UDP
- 11. 下列哪些是酮糖
- (A)核糖(B)核酮糖(C)葡萄糖(D)果糖
- 12. 下列哪些化合物含有糖基
- (A)ATP (B) NAD + (C)RNA (D)乙酰 CoA
- 13. 在磷酸己糖支路中,包含下列哪些酶
- (A)反丁烯二酸水合酶(B)-KGA 脱氢酶(C)己糖激酶
- (D)葡萄糖-6-磷酸脱氢酶(E)转酮酶
- 14. 影响 TCA 循环活性的因素有
- (A)OAA (B)NAD + (C)ADP/ATP (D)FMN
- (E)FAD (F)NADP+ (G)CoA
- 15. 在柠檬酸循环中,由-KGA 脱氢酶所催化的反应需要
- (A)NAD+(B)NADP+(C)CoA(D)ATP(E)叶酸(F)FAD
- 16. 磷酸果糖激酶的抑制剂有
- (A)柠檬酸(B)cAMP (C)ATP (D)NH4 + (E)NADH
- 17. 下列关于多糖的叙述,正确的有
- (A)多糖是生物的主要能源(B)以线状或支链状形式存在
- (C)是细菌细胞壁的重要结构单元(D)是信息分子
- 18. 需要 3-磷酸甘油醛脱氢酶参与的途径有
- (A)EMP 途径(B)TCA 循环(C)HMP 途径
- (D)糖异生作用(E)乙醛酸循环
- 19. 下列的反应中:
- G-6-P (A) $\longrightarrow$  F-6-P (B) $\longrightarrow$  F-1,6-diP (C) $\longrightarrow$  3-PGAId (D) $\longrightarrow$
- 1,3-DPG (E)—→
  - 3-PGA (F)—→ 2-PGA (G)—→ PEP (H)—→丙酮酸(I)—→乳酸
  - (1)有 ATP→ADP 的步骤有
  - (2)有 ADP→ATP 的步骤有

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: <a href="https://d.book118.com/23524432234">https://d.book118.com/23524432234</a>
<a href="mailto:1011133">1011133</a>