## 105年公務人員高等考試三級考試試題 代號:29620 全一頁

類 科:生物技術 科 目:生物化學

考試時間:2小時 座號:

※注意:(一)禁止使用電子計算器。

□不必抄題,作答時請將試題題號及答案依照順序寫在試卷上,於本試題上作答者,不予計分。

- 一、大腸桿菌長約2微米  $(\mu m)$ ,直徑約0.8 微米  $(\mu m)$ ,大腸桿菌是圓柱狀,假設符合 體積公式  $V=3.14\times r^2h$ ,且一莫耳分子數  $(Avogadro's number)=6\times 10^{23}$ 。
  - (一)菌內的葡萄糖濃度約 1 mM,請問每隻大腸桿菌約含有多少個葡萄糖分子? (5 分)
  - $\square$ 假設每隻大腸桿菌只含一個調控蛋白 M。請問此 M 蛋白在菌內的濃度是多少 mg/mL(假設此 M 蛋白分子量是 40~kD)?(5 分)
- 二、除了琥珀酸脫氫酶(succinate dehydrogenase)外,參與糖解(glycolysis)代謝與檸檬酸循環(citric acid cycle)的其他脫氫酶都使用 NAD<sup>+</sup>作為電子接受體(electron acceptor),請說明琥珀酸脫氫酶為何是使用共價結合的 FAD 作為電子接受體(可從脫氫酶所催化的化學反應所需能量及電子轉移機制來說明)?(10分)
- 三、一請寫出從乙醯-CoA (acetyl-CoA) 到膽固醇前驅物 squalene 合成之總體反應式(包含反應物及產物的種類及數量)。(請先列出每個反應式,再總結所有反應式。)(10分)
  - (二) cis -11-Heptadecenoic acid 是一種含十七個碳的不飽和脂肪酸,其唯一雙鍵位於第十一與第十二個碳之間(a 17-carbon fatty acid with a double bond between carbons 11 and 12),請計算並說明此不飽和脂肪酸完全氧化(轉成水與二氧化碳)會產生幾個 ATP?(10 分)
- 四、請說明為何質子動力 (proton-motive force) 在粒線體主要是來自膜電位 (membrane potential),而在葉綠體則是主要來自 pH 梯度 (pH gradient) ? (10 分)
- 五、許多蛋白質會結合到特定核苷酸序列的雙股 DNA,例如限制酶(restriction enzyme), 而基因調控及蛋白質表現也常透過這種蛋白質與雙鏈 DNA 的交互作用所調控。請說明:
  - (一)這些蛋白質如何與雙股 DNA 產生那些非共價交互作用力? (5分)
  - (二)這些蛋白質又如何辨識到特定核苷酸序列的雙股 DNA? (5分)
- 六、DNA、RNA 是核苷酸經由糖-磷酸主鏈的生成而形成的核苷酸聚合物。請說明:
  - (→)核苷酸中的糖所扮演的功能? (4分)
  - 二核苷酸中的糖為何是核糖 (ribose),而不是葡萄糖 (glucose)? (4分)
  - (三) DNA 的 2-脫氧核糖(2-deoxyribose) 與 RNA 的核糖(ribose),造成了這兩種聚合物那些不同的特性及功能?(7分)
- 七、混合 150 mL 的 1 M 乙酸溶液 (acetic acid  $pK_a = 4.7$  )與 50 mL 的 0.1 M 乙酸鈉 (sodium acetate ),請計算此混合溶液的 pH 值。(10 分)
- 八、請列舉至少五個,在肝臟中,脂肪酸(fatty acid)所參與的主要代謝途徑。(15分)