代號:70460 71060 <u>頁次:1</u>-1

109年專門職業及技術人員高等考試會計師、不動產估價師、專利師、民間之公證人考試試題

等 别:高等考試

類 科:專利師(選試專業英文及物理化學)、專利師(選試專業日文及物理化學)

科 目:物理化學

※注意:(一)可以使用電子計算器。

(二)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。

(三本科目除專門名詞或數理公式外,應使用本國文字作答。

- 一、 $N_2O_5$ 的分解是對流層化學中的重要過程,該化合物一級分解的半衰期為  $2.05\times10^4~s$ , $N_2O_5$  樣品衰減到其初始值的 60% 需要多長時間?(20 分)
- 二、Kr 原子在 273 K、一大氣壓下的熱傳導率是 0.0087 J/(K·m·s),請估計 其碰撞截面積。(理想氣體常數為 8.314 J/(mol·K); Kr 原子量=83.8) (20 分)
- 三、討論並計算20℃時1.2 mol 苯和1.3 mol 甲苯的混合溶液的吉布斯(Gibbs) 能量變化、混合熵的變化、混合焓的變化及混合體積的變化。假定該溶液是理想的。(理想氣體常數=8.314 J/(mol·K))(20分)
- 四、請利用以下波函數,計算一個粒子在每邊長 a 的盒子中的平均位置<x>。 (20分)

$$\Psi(x,t) = \frac{1}{\sqrt{a}} e^{-iE_1t/\hbar} \sin\frac{\pi x}{a} + \frac{1}{\sqrt{a}} e^{-iE_2t/\hbar} \sin\frac{2\pi x}{a}$$

五、分子 NO 具有雙重簡併的基態電子能階,以及在 121.1 cm<sup>-1</sup> 處也被雙重簡併的第一激發能階。請計算電子自由度在溫度 300 K 時對 NO 的標準摩爾熵的貢獻。(光速= $2.99\times10^{10}$  cm s<sup>-1</sup>; 普朗克常數  $h=6.626\times10^{-34}$  J s;理想氣體常數=8.314 J/(mol·K))(20 分)