

系所組別： 環境醫學研究所甲組

考試科目： 環境化學

考試日期：0307，節次：3

※ 考生請注意：本試題  可  不可 使用計算機

1. Please give the chemical structure of the following chemicals. (3% for each, 18%)
  - (1) 2,3,7,8-tetrachlorodibenzo-*p*-dioxin
  - (2) 2,3,4,7,8-pentachlorodibenzofuran
  - (3) Di-*n*-butyl phthalate
  - (4) 2,2',3,4,4',5',6-heptabromodiphenyl ether
  - (5) methyl-*tert*-butyl ether
  - (6) benzo(a)pyrene
2. Please explain the following terms (3% for each, 18%)
  - (a) Avogadro constant :
  - (b) osmotic pressure :
  - (c) Beer's Law :
  - (d) Raoult's Law :
  - (e) Gas Chromatography
  - (f)  $K_{sc}$  and  $K_{ow}$
3. 某廢水樣品在 20°C 下培養 10 天後其  $BOD_{10}$  為 580 mg/L，設其  $k$  值為 0.17/天，試求最終  $BOD$  ( $BOD_u$ ) 及五天  $BOD$  ( $BOD_5$ ) ? (15%)
4. 在大氣化學反應中 hydroxyl radical, HO 係極為重要之反應中間體，請說明大氣中 HO 之產生機制？(12%)
5. 試以  $CF_2Cl_2$  為例，以反應方程式說明氟氯碳化物破壞臭氧層之機制 (10%)
6. 請簡述水中硬度之來源、成因、型態、表示方法及其在公共衛生上之代表意義，並舉出二種水中硬度之量測方法。(15%)
7. 何謂 PAN？試以甲烷 (methane) 與二氧化氮之光解產物氮原子之氧化作用為起始，利用反應方程式說明 PAN 之產生原理。(12%)