

國 立 清 華 大 學 命 題 紙

九十三學年度 原 料 系(所) 乙 組碩士班入學考試
科目 環境化學 科號 3604 共 1 頁第 1 頁 *請在試卷【答案卷】內作答

1. **(10%)** 65%O₂, 35%N₂體積比的混合氣體，在 25°C, 1atm 下溶解於水中的 [O₂(aq)] 為何？
(水蒸氣分壓 0.0313 atm, O₂ K=1.28*10⁻³ mol/L/atm)
2. **(10%)** 100 磅的糖 C₁₂H₂₂O₁₁ 排放至河川，在 25°C 狀況下，生物分解過程需消耗水中多少溶氧？
3. **(10%)** 有一微粒之史托克(Stokes)直徑 8 μm，空氣中的密度為 2 g/cm³，試問此微粒在 0 °C, 1atm 下之沉降速度為何？(0°C 時空氣之粘度為 170.8 μpoise, 空氣密度為 1.29 g/L)
4. **(10%)** 解釋下列名詞：
 - (1) secondary pollutants
 - (2) Alkylperoxyl radical
 - (3) Peroxyacetyl nitrate
 - (4) Nuclear winter
 - (5) UVA,UVB,UVC
5. **(10%)** 試簡述溫度，透明度，渦流等效應如何影響水體中生物之生存。
6. **(10%)** 何謂 Halon-1211，簡述其滅火機構為何？
7. **(10%)** 說明光化學反應中 NOx only, NOx plus VOCs 二種途徑形成產物之差異。
8. **(10%)** 在標準狀態(STP)下，室內空氣中含有 CO 10 ppm by volume，求出 CO 濃度，分別以 mg/L 及 ppm by mass 表示。
9. **(10%)** 為何在富藻類水域中，夜晚的溶氧量特別低？
10. **(10%)** 對流層(Troposphere)氣體中經由氯氣自由基移除最常見的二種物種為何，寫出其反應式。