## 淡江大學105學年度日間部轉學生招生考試試題

系別：化學組二年級
科目：普通化學
｜｜－｜
考試日期：7月21日（星期四）第3節
本試題共 4 大題， 1 頁

1．（20 pts）For electron and photon，describe their wave and particulate properties．
2．（20 pts）Explain the following terms：
（a）reaction intermediate
（b）rate determining step
（c）enantiomers
（d）lanthanide contraction

3．（30 pts）For each of the following molecules，predict the molecular structure （including bond angles），give the expected hybrid orbitals on the central atom，and predict the overall polarity．
（a） $\mathrm{OF}_{2}$
（b） $\mathrm{AsF}_{5}$
（c） $\mathrm{BF}_{3}$

4．（30 pts）Answer the following questions for $\mathrm{N}_{2}$ ．
（a）（10 pts）Draw the molecular orbital（MO）energy－level diagram of the ground state．Label the highest occupied molecular orbital（HOMO）and lowest unoccupied molecular orbital（LUMO）．
（b）Give the electron configuration of the $1^{\text {st }}$ excited state．
（c）For（a）and（b），calculate the bond order for each．

