## ※ 考生請注意：本試題 $\square$ 可 不可 使用計算機

## 滕勿在本試題紙上作答，否則不予計分 <br> －選擇題（每題 4 分）

1．For a six－coordinate complex with an octahedral geometry such as $M(L)_{6}$ complex，what is likely interaction between $\mathrm{d}_{\mathrm{x} z}$ orbital of metal and $\mathrm{p}_{\mathrm{x}}$ orbital of ligand？（a）no interaction，（b）$\sigma$ interaction，（c） $\pi$ interaction，（d）$\delta$ interaction）
2．What is the order of acidity in gas phase？
（a） $\mathrm{SiH}_{4}<\mathrm{PH}_{3}<\mathrm{H}_{2} \mathrm{~S}<\mathrm{HCl}$
（b） $\mathrm{SiH}_{4}>\mathrm{PH}_{3}>\mathrm{H}_{2} \mathrm{~S}>\mathrm{HCl}$
（c） $\mathrm{PH}_{3}<\mathrm{H}_{2} \mathrm{~S}<\mathrm{HCl}<\mathrm{SiH}_{4}$
（d） $\mathrm{H}_{2} \mathrm{~S}<\mathrm{HCl}<\mathrm{SiH}_{4}<\mathrm{PH}_{3}$

3．Please order the bond dissociation energy for the following species $\mathrm{C}_{2}{ }^{+}, \mathrm{C}_{2}, \mathrm{C}_{2}{ }^{-}$
（a） $\mathrm{C}_{2}{ }^{-}>\mathrm{C}_{2}>\mathrm{C}_{2}{ }^{+}$
（b） $\mathrm{C}_{2}^{+}>\mathrm{C}_{2}>\mathrm{C}_{2}{ }^{-}$
（c） B$) \mathrm{C}_{2}{ }^{+}=\mathrm{C}_{2}=\mathrm{C}_{2}{ }^{-}$
（d） $\mathrm{C}_{2}>\mathrm{C}_{2}{ }^{-}>\mathrm{C}_{2}^{+}$

4．Determine the chirality label for the complex on the right．
（a）$\lambda$
（b）$\delta$
（c）$\Delta$
（d）$\Lambda$


5．Which of the following statement for compound I and compound II shown on the right figure is incorrect？
a）compound $I$ is a facial form
b）compound II is a meridional form
c）compounds I and II are geometric isomers
d）compound I and II are optical isomers


Compoun I


Compoun II

6．Which of the following compound is most likely to stabilize dihydrogen species rather than dihydride species？
（a） $\mathrm{Mo}\left(\mathrm{PMe}_{3}\right)_{5} \mathrm{H}_{2}$
（b） $\mathrm{Mo}\left(\mathrm{PF}_{3}\right)_{5} \mathrm{H}_{2}$
（c） $\mathrm{Mo}\left(\mathrm{PMe}_{3}\right)_{4}(\mathrm{CO}) \mathrm{H}_{2}$
（d） $\mathrm{Mo}\left(\mathrm{PF}_{3}\right)_{4}(\mathrm{CO}) \mathrm{H}_{2}$

7．Which of the following metalloproteins does not play the role for electron transfer？
（a）iron sulfur protein
（b）coenzyme $\mathrm{B}_{12}$
（c）cytochrome a
（d）blue copper protein

8．Which metal shown below has the most affinity for binding to the amino acid，methionine？，
（a） $\mathrm{Cu}^{2+}$ ，
（b） $\mathrm{Co}^{3+}$ ，
（c） $\mathrm{Hg}^{2+}$
（d） $\mathrm{Fe}^{2+}$

## 系所組別：化學系

考試科目：無機化學

## ※ 考生請注意：本試題 $\square$ 可 $\square$ 不可 使用計算機

9．The pK value for arsenious acid， $\mathrm{H}_{3} \mathrm{AsO}_{3}$ ，is 9.2 ．What is the likely structure for $\mathrm{H}_{3} \mathrm{AsO}_{3}$ that is consistent with the value？

（a）

（b）

（c）

10．Considering a $\mathrm{ML}_{6}$ complex，how many of the following complexes have strong Jahen－Teller effects？ high－spin $d^{3}$ complex，low－spin $d^{3}$ complex，high－spin $d^{4}$ complex，high spin $d^{5}$ complex，low－spin $d^{7}$ complex，high－spin $d^{7}$ complex，$d^{9}$－complex
（a） 6
（b） 5
（c） 4
（d） 3
（e） 2

11．What is the number of atoms in each unit cell of a faced centered cubic structure？
a） 1
b） 2
c） 3
d） 4

12．Which of the following is not the Lattice point of a faced centered cubic structure
a）$(0,0,0)$
b）$(1 / 2,1 / 2,0)$
c）$(1 / 2,1 / 2,1 / 2)$
（d）$(1 / 2,0,1 / 2)$
e）$(0,1 / 2,1 / 2)$

13．HA and $B$ has a very strong hydrogen bonding． Which one is the possible MO diagram for the frontier orbitals of HA and B？（a），（b），or（c）？

14．Please predict the order of the bond distance for different $\mathrm{CO}(\mathrm{a}, \mathrm{b}$ ，and c ）in compound X on the right．（a）

$\mathrm{a}>\mathrm{c}>\mathrm{b} \quad$（b） $\mathrm{b}>\mathrm{c}>\mathrm{a} \quad$（c） $\mathrm{a}>\mathrm{b}>\mathrm{c} \quad$（d） $\mathrm{c}>\mathrm{a}>\mathrm{b}$

（c）

## ※ 考生請注意：本試題 $\square$ 可 $\square$（不可 使用計算機

15．determine the valance electron count for the transition metal in $\left[\left(\eta^{5}-\mathrm{C}_{5} \mathrm{H}_{5}\right)\left(\mathrm{cis}-\eta^{4}-\mathrm{C}_{4} \mathrm{H}_{6}\right) \mathrm{Fe}\left(\mathrm{PMe}_{3}\right)(\mathrm{H})\right]$
（a） 20
（b） 19
（c） 18
（d） 17
（e） 16

## 二 簡答題（每題 4 分）

## Considering the character table of $C_{3 v}$ and answer the following three questions．

| $C_{3 v}$ | $E$ | $3 \sigma_{v}$ | $2 C_{3}$ |  |
| :--- | :--- | :--- | :--- | :--- |
| $A_{1}$ | 1 | 1 | 1 |  |
| $A 2$ | 1 | -1 | 1 | Rz |
| $E$ |  |  |  | $(\mathrm{x}, \mathrm{y}),(\mathrm{Rx}, \mathrm{Ry})$ |

1．What are characters for $E$ representation？
2．What is the irreducible representation for $z$ coordinate in this point group？
3．How many bands do you expect in IR spectrum for $\mathrm{NH}_{3}$ molecule？

4．Please indicate the point group of cyclohexane（chair conformation）

5．How many microstates for an $s^{1} p^{1}$ configuration？

6．Determine the ground terms for low－spin $\mathrm{d}^{7}$ configurations in $\mathrm{O}_{\mathrm{h}}$ symmetry．

The electronic spectrum of $\left[M\left(\mathrm{H}_{2} \mathrm{O}\right)_{6}\right]^{n^{+}}$and the simplified Tanabe－Sugano Diagrams in octahedral ligand field are shown in the appendix．Please answer the following two questions．
7．Please indicate the term of the ground state for $\left[\mathrm{Cr}\left(\mathrm{H}_{2} \mathrm{O}\right)_{6}\right]^{2+}$

8．Please indicate the term of the ground state for $\left[\mathrm{Fe}(\mathrm{CN})_{6}\right]^{4-}$

9．Please draw the ligand acetylacetonato（acac）．

10．Please draw the d－orbitals splitting diagram for a five－coordinate complex with trigonal bipyramidal geometry．
※ 考生請注意：本試題 $\square$ 可 不可 使用計算機

Appendix


