CỦNG CỐ BÀI 28: SƠ LƯỢC VỀ PHỨC CHẤT

Câu 1: Phối tử trong phức chất $[PtCl_4]^{2-}$ và $[Fe(CO)_5]$ lần lượt là

A. Cl và C. **B.** Pt và Fe. **C.** Cl và CO. **D.** Cl và CO.

Câu 2: Nguyên tử trung tâm của phức chất $[PtCl_4]^{2-}$ và $[Fe(CO)_5]$ lần lượt là

A. Pt^{4+} và Fe^{2+}. **B.** Pt^{2+} và Fe^{2+}. **C.** Cl và CO. **D.** Pt^{2+} và Fe.

Câu 3: Số oxi hoá của nguyên tử trung tâm platinum trong phức chất $[PtCl_6]^{2-}$ là

A. +2. **B.** +3. **C.** +4. **D.** +6.

Câu 4: Trong phức chất $[Fe(OH_2)_6]^{2+}$, mỗi phân tử H_2O sử dụng bao nhiêu electron để tạo liên kết phối trí với AO trống của ion Fe^{2+}?

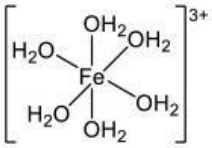
A. 2. **B.** 1. **C.** 4. **D.** 6.

Câu 5: Dạng hình học có thể có của phức chất $[FeF_6]^{3-}$ là

A. tứ diện. **B.** bát diện.

C. vuông phẳng. **D.** tứ diện hoặc vuông phẳng.

Câu 6: Phức chất $[Fe(OH_2)_6]^{3+}$ có cấu tạo như hình dưới:



Số liên kết cho – nhận mà nguyên tử trung tâm iron tạo được với các phối tử OH_2 là

A. 5. **C.** 4. **B.** 3. **D.** 6.

Câu 7: Trong dung dịch, ion Fe^{2+} và ion Fe^{3+} đều tạo thành ion phức chất aqua có dạng hình học bát diện, kí hiệu tương ứng là (I) và (II).

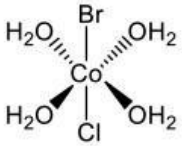
a. Phân tử khối của (I) bằng phân tử khối của (II).

b. Điện tích của (I) là +3, điện tích của (II) là +2.

c. Số lượng phối tử của (I) bằng số lượng phối tử của (II).

d. Số liên kết cho – nhận trong (I) và (II) đều bằng 6.

Câu 8: Cho ion phức chất có điện tích +1 và có cấu trúc như hình dưới:



a. Nguyên tử trung tâm trong ion phức chất là Co^{2+}.

b. Số phối tử trong ion phức chất là 6.

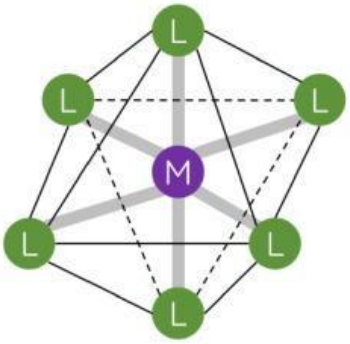
c. Ion phức chất có dạng hình học bát diện.

d. Ion phức chất có chứa ba loại phối tử.

LIVEWORKSHEETS

Câu 9: Phức chất $[Co(NH_3)Cl_x)]^{y-}$ có dạng hình học bát diện, nguyên tử trung tâm là Co^{3+}. Tổng giá trị của x và y là bao nhiêu?

Câu 10: Cho các phức chất sau: $[Co(NH_3)_6]^{3+}$; $[Zn(OH)_4]^{2-}$; $[Fe(CO)_5]$; $[Cu(H_2O)_6]^{2+}$; $[CoF_6]^{3-}$; $[Ni(CO)_4]$; $[PtCl_2(NH_3)_2]$; $[Ag(NH_3)_2]^{+}$; $[Fe(H_2O)_6]^{2+}$; $[Co(H_2O)_6]^{3+}$.
Số phức chất có dạng hình học tương tự hình sau là bao nhiêu?



LIVEWORKSHEETS