**ĐÁP ÁN HÓA 10 – HKI 1718.**

**Câu 1:** *(2 điểm)*

Cl (Z = 17): 1s22s22p63s23p5 0,25đ

a) STT = 17 0,25đ

Chu Kì 3 0,25đ

Nhóm VIIA 0,25đ

b) HCl: 0,5đ

Cl2O7: 0,5đ

**Câu 2:** *(2 điểm)*

a)Ca 🡪 Ca2+ + 2e 0,25đ

O + 2e 🡪 O2- 0,25đ

Ca2+ + O2- 🡪 CaO0,25đ

2Ca + O2 🡪 2CaO0,25đ

b) 0,5điểm/công thức

**Câu 3**: *(2 điểm)*

1. Xác định số oxi hóa của nguyên tố S ( lưu huỳnh)
* Trong phân tử SO2: là +4 (0,5 đ)
* Trong phân tử Na2SO4 là +6 (0,5 đ)
1. Xác định số oxi hóa của nguyên tố N ( nitơ)
* Trong ion NH4 +  là -3 (0,5 đ)
* Trong ion NO3- là +5 (0,5 đ)

**Câu 4:** *(2 điểm)*

1. CuO + H2  Cu + H2O
* Xác định chất khử, chất oxi hóa (0,25 đ)
* Quá trình oxi hóa (0,25 đ)
* Quá trình khử (0,25 đ)
* Cân bằng đúng ptpư (0,25 đ)
1. Tương tự câu a

**Câu 5:** *(2 điểm)*

* Viết và cân bằng đúng 2 ptpư (0,25 đ x 2)
* Số mol H2 = 0,25 mol (0,25 đ)
* Lập đúng hệ pt theo mol H2và theo gam hỗn hợp kim loại (0,25 đ)
* Tính đúng số mol mỗi kim loại (0,25 đ)
* Tính m Al= 2,7 gam, m Fe= 5,6 gam (0,25 đ)
1. Nồng độ mol của HCl là 2,5 M (0,5 đ)