

Thời gian thi: 90 phút (không kể thời gian phát đề)

Nội dung câu hỏi	Phần làm bài
Câu 1 (2đ): Cho kí hiệu nguyên tử: ${}_{12}^{24}\text{X}$ a. Hãy xác định số proton, số nơtron, số electron của nguyên tử? b. Viết cấu hình electron của nguyên tử? c. Nguyên tố X là kim loại, phi kim hay khí hiếm?	
Câu 2 (2đ): Hãy viết công thức cấu tạo và xác định cộng hóa trị của các nguyên tố trong các hợp chất sau: CH_4, H_2O.	
Câu 3 (2đ): Hoàn thành các phương trình hóa học sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có):	1. $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t^\circ}$ 2. $\text{CaO} + \text{HCl} \rightarrow$ 3. $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{đp cmn}}$ 4. $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$

Sinh viên không viết vào chỗ gạch chéo này

Nội dung câu hỏi	Phần làm bài
Câu 4 (2đ): Cho một lá đồng tác dụng vừa đủ với khí Clo thì thu được 27 gam muối. a/ Tính khối lượng đồng đã phản ứng? b/ Tính thể tích khí Clo ở điều kiện tiêu chuẩn đã phản ứng. (Cho khối lượng nguyên tử: Cu = 64; Cl = 35,5).	
Câu 5 (2đ): Cho phản ứng oxi hóa – khử sau: $\text{PbO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{PbCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ a/ Cho biết chất khử và chất oxi hóa? b/ Cân bằng phương trình bằng phương pháp thăng bằng electron?	

.....Hết.....

GHI CHÚ: CÁN BỘ COI THI KHÔNG ĐƯỢC GIẢI THÍCH GÌ THÊM.

TRƯỞNG KHOA

TRƯỞNG BỘ MÔN
Nguyễn Thị Huyền Nga

GIẢNG VIÊN RA ĐỀ
Lê Văn Bình