

ĐỀ THI KẾT THÚC HỌC PHẦN LÝ THUYẾT

HỌC KỲ: I

NĂM HỌC: 2020 – 2021

Bậc đào tạo: TRUNG CẤP

Học phần: HÓA HỌC 1

Lớp: 19T4

Ngày thi: ____/____/2021

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

HỌ VÀ TÊN SV:		Chữ ký giám thị I	Chữ ký giám thị II	Số mật mã
LỚP	SỐ KÝ DANH			

✂

Chữ ký giám khảo I	Chữ ký giám khảo II	ĐIỂM BÀI THI		Số mật mã
		(bằng số)	(bằng chữ)	

1. Hướng dẫn làm bài

Mã đề 103

Sinh viên không được sử dụng tài liệu khi làm bài.

Sinh viên làm bài ngay trên đề thi.

2. Nội dung đề thi

Nội dung câu hỏi	Phần làm bài
Câu 1 (2đ): Cho kí hiệu nguyên tử: ${}^{35}_{17}\text{X}$ a. Hãy xác định số proton, số neutron, 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: HBr, C ₂ H ₄ .	
Câu 3 (2đ): Hoàn thành các phương trình hóa học sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có):	1. $\text{Mg} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t^\circ}$ 2. $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ 3. $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t^\circ}$ 4. $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ đặc} \xrightarrow{< 250^\circ\text{C}}$

Sinh viên không viết vào chỗ gạch chéo này

Nội dung câu hỏi	Phần làm bài
Câu 4 (2đ): Hòa tan hoàn toàn 13 gam kim loại Zn trong dung dịch HCl 0,5M vừa đủ. a/ Tính khối lượng muối thu được sau phản ứng? b/ Tính thể tích dung dịch HCl đã dùng? (Cho khối lượng nguyên tử: Zn = 65; H = 1; Cl = 35,5).	
Câu 5 (2đ): Cho phản ứng oxi hóa – khử sau: $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \xrightarrow{t^\circ} \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 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