

ĐỀ THI HỌC PHẦN LÝ THUYẾT
BẬC ĐÀO TẠO : CAO ĐẲNG LIÊN THÔNG
HỌC PHẦN: HÓA HỌC ĐẠI CƯƠNG 1
HỌC KỲ II NĂM HỌC : 2016 - 2017

Lớp 16 CDLT

Ngày thi :

Thời gian thi : 90 phút

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)	

MÃ SỐ ĐỀ 163

1. Hướng dẫn làm bài

Sinh viên được sử dụng tài liệu khi làm bài;

Sinh viên làm bài ngay trên đề thi: ghi tóm tắt phần bài giải vào ô **Phần làm bài** và ghi đáp số vào ô **Đáp số**

2. Nội dung đề thi

Câu hỏi	Nội dung câu hỏi	Phần làm bài	Đáp số
Câu 1 (1 điểm)	Cho các nguyên tử : Na ($Z = 11$); Mn ($Z = 25$). Cho biết số electron độc thân của mỗi nguyên tử.		
Câu 2 (1 điểm)	Tìm áp suất của 10,2 gam khí amoniac (NH_3) chứa trong bình dung tích 3 lit ở 25°C . (Giả thiết amoniac là khí lý tưởng).		
Câu 3 (1 điểm)	Trộn 3 lit khí axetilen, 4 lit khí oxi (630 mmHg) và 1 lit CO_2 (816 mmHg) ở cùng nhiệt độ. Tính áp suất ban đầu của axetilen biết áp suất chung của hỗn hợp là 687 mmHg. (Giả sử sự giãn nở thể tích không đáng kể.)		

Sinh viên không viết vào chỗ gạch chéo này

Câu hỏi	Nội dung câu hỏi	Phần làm bài	Đáp số
Câu 4 (1 điểm)	Tính số nguyên tử có trong 57,6g kim loại đồng ($Cu = 64$)		
Câu 5 (1 điểm)	Tính đương lượng của Cr trong hợp chất K_2CrO_4 ($Cr = 52$)		
Câu 6 (1 điểm)	Nhiệt cung cấp cho nước tăng thêm 1 độ là 4,18J/g, 300 ml nước lạnh ở 20°C tăng lên đến 39°C thì hiệu ứng nhiệt của quá trình là bao nhiêu?		
Câu 7 (1 điểm)	Tính biến thiên entropy quá trình hóa lỏng nước Biết hiệu ứng nhiệt của quá trình là 6,02 kJ/mol ở 273K.		
Câu 8 (1 điểm)	Cho biết số oxi hóa của N trong HNO_3 ; NH_3		
Câu 9 (1 điểm)	Tính hiệu ứng nhiệt của phản ứng $2C_6H_6(l) + 15O_2(k) \rightarrow 12CO_2(k) + 6H_2O(l)$ Cho nhiệt tạo thành của các chất là ΔH_{tt}° (kJ/mol) $C_6H_6(l)$:49; $CO_2(k)$:-393,5; $H_2O(l)$:-285,8		
Câu 10 (1 điểm)	Đốt cháy 6 gam C_2H_6 tỏa ra 312 kJ. Tính hiệu ứng nhiệt của phản ứng: $C_2H_6(k) + 7/2O_2(k) \rightarrow 2CO_2(k) + 3H_2O(k)$		

TRƯỜNG KHOA

TRƯỜNG BỘ MÔN

Giảng viên soạn đề