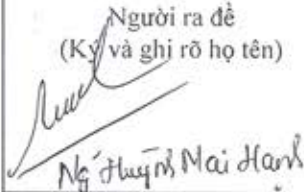



Lần 1 ; Lần 2

MÔN HỌC: HÓA HỌC ĐẠI CƯƠNG Mã MH: HH106

- Số đvht: ...03..... Học kỳ:1..... Năm Học: 2013 - 2014
- Thời gian thi: 60 phút ; 90 phút ; 120 phút (Chọn 1 trong 3 loại)
- Hình thức thi: Viết ; Trắc Nghiệm
- Sinh viên có được tham khảo tài liệu không? Có ; Không

Người ra đề (Ký và ghi rõ họ tên)  Ngô Huỳnh Mai Hạnh
Trưởng Khoa (Bộ môn) duyet (Ký và ghi rõ họ tên)  Nguyễn Văn Đức

Bài 1 (1 điểm)

Cần thêm bao nhiêu gam nước vào 200g dung dịch KOH 20% để thu được dung dịch có nồng độ là 16%?

Bài 2 (2 điểm)

Phản ứng bậc một $\text{SO}_2\text{Cl}_2 (\text{k}) \rightarrow \text{SO}_2 (\text{k}) + \text{Cl}_2 (\text{k})$ có hằng số tốc độ là $3,22 \cdot 10^{-4} \text{s}^{-1}$ ở 230°C . Sau 2 giờ thì bao nhiêu phần trăm SO_2Cl_2 bị phân hủy?

Bài 3 (3 điểm)

Tính biến thiên entropy của quá trình biến đổi 9g nước từ -50°C lên đến 60°C . Cho biết nhiệt nóng chảy của nước ở 273K là 6,0kJ/mol, nhiệt dung mol đẳng áp của nước (tinh thể) ở 273K là 35,56J/K.mol, nhiệt dung mol đẳng áp của nước (lỏng) ở 273K là 75,3J/K.mol.

Bài 4 (2 điểm)

Khi hòa tan 28,8g chất hữu cơ A vào 90g nước cho dung dịch sôi ở $101,78^\circ\text{C}$. Biết hằng số nghiệm sôi của nước là $0,512^\circ\text{C} \cdot \text{kg/mol}$. Tìm khối lượng phân tử của A.

Bài 5 (2 điểm)

Trộn lẫn hai dung dịch có thể tích bằng nhau HCl 0,2M và $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,2M thu được dung dịch có pH là bao nhiêu?

----- HẾT -----

Lưu ý:

1. SV sử dụng bảng phân loại tuần hoàn được in ở trang sau.
2. CBCT không giải thích gì thêm.

