

ĐỀ THI GIỮA HỌC PHẦN
BẬC ĐÀO TẠO : CAO ĐẲNG
HỌC PHẦN: HÓA HỌC ĐẠI CƯƠNG 2
HỌC KỲ II NĂM HỌC : 2016 - 2017

Lớp 16 CD

Ngày thi :

Thời gian thi : 45 phút

HỌ VÀ TÊN SV		ĐIỂM BÀI THI (bằng số)	ĐIỂM BÀI THI (bằng chữ)	
MÃ SỐ SINH VIÊN	LỚP			

MÃ SỐ ĐỀ: 724

1. Hướng dẫn làm bài

Sinh viên làm bài vào ô làm bài và ghi đáp số vào ô bên phải

2. Nội dung đề thi

Câu 1 (1 điểm)	<i>Tính nhiệt độ đông đặc của dung dịch đường saccarose ($C_{12}H_{22}O_{11}$) nồng độ 5%. Cho biết hằng số nghiệm lạnh của nước $k_d = 1,86^{\circ}C.kg/mol$.</i>		
Câu 2 (1 điểm)	<i>Ở 315K áp suất hơi bão hòa của nước là 8,2kPa. Áp suất hơi của dung dịch ở nhiệt độ nói trên giảm xuống bao nhiêu khi hòa tan 36 gam glucozơ trong 540 gam nước?</i>		
Câu 3 (1 điểm)	<i>Tính áp suất thẩm thấu của dung dịch đường glucose ($C_6H_{12}O_6$) trong nước ở $17^{\circ}C$ biết rằng trong 150 ml dung dịch có chứa 1,8 gam đường glucose.</i>		
Câu 4 (1 điểm)	<i>Một dung dịch chứa 67,86 gam axeton (CH_3COCH_3) 92 gam ancol etylic (C_2H_5OH) và 90 gam nước. Tính nồng độ phần mol của các chất trong dung dịch trên.</i>		

Câu 5 (1 điểm)	<i>Pha trộn 300gam dung dịch NaOH nồng độ 14% với 500gam dung dịch NaOH nồng độ 25%. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch thu được.</i>		
Câu 6 (1 điểm)	Hòa tan 4,6 gam một chất không điện li (Y) vào 250mL nước thu được dung dịch có nhiệt độ sôi là $100,104^{\circ}\text{C}$. Xác định khối lượng phân tử của chất (Y). Cho biết hằng số nghiệm sôi của nước là $k_s = 0,52^{\circ}\text{C.kg/mol}$.		
Câu 7 (1 điểm)	<i>Pha loãng 300ml dung dịch NaOH nồng độ 2M bằng 200ml dung dịch NaOH nồng độ 0,01M. Tính nồng độ mol/lit của dung dịch thu được.</i>		
Câu 8 (1 điểm)	Ở 20°C áp suất hơi nước bão hòa là 17,5 mmHg. Tính áp suất hơi bão hòa của 486 gam dung dịch chứa 36 gam glucozo ở 20°C .		
Câu 9 (1 điểm)	<i>Tính áp suất thẩm thấu của dung dịch đường saccarozo trong nước ở 17°C biết rằng trong 150ml dung dịch có chứa 1,75 gam đường saccarozo.</i>		
Câu 10 (1 điểm)	Một dung dịch chứa 136 gam axeton (CH_3COCH_3) 138gam ancol etylic ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$) và 126 gam nước Tính nồng độ phần mol của các chất trong dung dịch trên.		

----- HẾT -----

TRƯỞNG BỘ MÔN

Giảng viên

Trang 2/3 - Mã đề thi 724

