**TRƯỜNG THPT HOÀNG HOA THÁM**

**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I - MÔN VẬT LÝ KHỐI 11**

**NĂM HỌC : 2014 – 2015**

*Thời gian làm bài : 45 phút( Không kể thời gian phát đề )*

**Câu 1 (1,0 điểm)**

Dòng điện trong chất điện phân là dòng chuyển dời của những loại điện tích nào, theo hướng nào?

**Câu 2 (1,0 điểm)**

So sánh tính dẫn điện của chất điện phân với kim loại. Giải thích lí do.

**Câu 3 (1,0 điểm)**

Phát biểu định luật Ohm đối với toàn mạch? Viết biểu thức

**Câu 4 (1,0 điểm)**

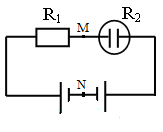
Tia lửa điện là gì? Ứng dụng của tia lửa điện?

**Câu 5 (1,0 điểm)**

Thế nào là hiện tượng dương cực tan ? Khi đó bình điện phân đóng vai trò là gì?

**Câu 6 (2,0 điểm)**

Cho mạch điện như hình vẽ. Trong đó hai nguồn có suất điện động và điện trở trong lần lượt là E 1 = 40 V, r1 = 1 Ω và E 2 = 10 V, r2 = 0,5 Ω, điện trở R1 = 3,5 Ω , bình điện phân loại (AgNO3 – Ag) có điện trở R2 = 10 Ω. Cho hằng số Faraday F = 96500 C/mol, bạc có khối lượng mol A = 108 g/mol và có hóa trị n = 1.



1. Tính khoảng thời gian cần thiết để có một lớp bạc khối lượng 3,24 g bám vào catốt

E1,r1

E2,r2

1. Tính hiệu điện thế UMN .

**Câu 7 (3,0 điểm)**

R2

**Đ**

**A**

**A**

**B**

**R3**

**R1**

Cho mạch điện như hình vẽ: Bộ nguồn gồm 6 nguồn giống nhau mắc nối tiếp, mỗi nguồn có suất điện động

E = 2 V, r = 0,5 Ω , R­2 = 1, R1 = 2. Đèn ghi (6V- 6W). Bình điện phân chứa dung dịch CuSO4, anôt bằng đồng , có điện trở R3 =8Ω. Ampe kế có RA= 0

1. Tìm số chỉ ampe kế.
2. Xác định khối lượng đồng bám vào catốt của bình điện phân sau 16 phút 5giây
3. Để đèn sáng bình thường phải ghép nối tiếp thêm bao nhiêu nguồn như trên với bộ nguồn cũ.

(Cho biết đồng có khối lượng mol nguyên tử và hóa trị lần lượt là A = 64 , n = 2)

**-HẾT-**

*(Giám thị không giải thích gì thêm.)*