

ĐỀ THI GIỮA KÌ II – ĐỀ SỐ 1**Môn: Hóa học 12****BIÊN SOẠN: BAN CHUYÊN MÔN LOIGIAIHAY.COM****Mục tiêu**

- Ôn tập lý thuyết toàn bộ giữa học kì II của chương trình sách giáo khoa Hóa học 12 3 bộ sách
- Vận dụng linh hoạt lý thuyết đã học trong việc giải quyết các câu hỏi trắc nghiệm và tự luận Hóa 12.
- Tổng hợp kiến thức dạng hệ thống, dàn trải tất cả các chương của giữa học kì II – chương trình Hóa 12.

Câu 1. Trong pin Galvani thì**A.** sức điện động của pin được đo bằng Volt kế.**B.** sức điện động tiêu chuẩn của pin được tính bằng công thức: $E_{\text{pin}}^{\circ} = E_{\text{anode}}^{\circ} - E_{\text{cathode}}^{\circ}$.**C.** hai điện cực kim loại khác nhau tiếp xúc cùng với một dung dịch hữu cơ có nồng độ cao.**D.** diễn ra sự khử tại cực âm.**Câu 2.** Pin Mặt trời được đánh giá là một nguồn năng lượng sạch và khá thân thiện với môi trường. Phát biểu nào sau đây là đúng?**A.** Pin Mặt trời có khả năng chuyển đổi cơ năng thành điện năng.**B.** Ở Việt Nam, Bắc Bộ - Bắc Trung Bộ là khu vực có tiềm năng phát triển năng lượng Mặt Trời tốt hơn khu vực miền Trung và miền Nam.**C.** Việc sử dụng pin Mặt trời có một số hạn chế như giá thành sản xuất khá cao, khó di chuyển và phụ thuộc nhiều vào điều kiện khí hậu, thời tiết.**D.** Pin Mặt Trời là nguồn năng lượng xanh vì không thải ra khí nhà kính và quá trình xử lí pin sau khi sử dụng khá dễ dàng, không gây ô nhiễm môi trường.**Câu 3.** Phương pháp điện phân được sử dụng trong mạ điện, trong đó ion kim loại bị khử, tạo thành lớp kim loại rắn bao phủ trên bề mặt kim loại cần mạ nhằm trang trí bề mặt hay chống sự ăn mòn. Phát biểu nào sau đây là sai?**A.** Các kim loại mạ thường dùng: nickel, đồng, vàng, bạc, platinum.**B.** Các kim loại mạ thường dùng: sắt, calcium, sodium, potassium. .**C.** Bình mạ điện chứa dung dịch của kim loại mạ, vật cần mạ và thanh kim loại mạ.**D.** Quá trình mạ điện là một quá trình oxi hóa khử.**Câu 4.** Phương pháp điện phân là phương pháp thường dùng để điều chế kim loại trong công nghiệp. Để điều chế kim loại sodium, ta thường**A.** điện phân dung dịch NaCl có màng ngăn.**B.** điện phân nóng chảy NaCl.**C.** điện phân dung dịch NaOH.**D.** điện phân dung dịch NaCl không có màng ngăn.**Câu 5:** Cho dãy các nguyên tố có cấu hình electron nguyên tử sau đây: Na: $[\text{Ne}]3s^1$; Cr: $[\text{Ar}]3d^54s^1$; Br: $[\text{Ar}]3d^{10}4s^24p^5$; F: $1s^22s^22p^5$; Cu: $[\text{Ar}]3d^{10}4s^1$. Phát biểu nào sau đây là đúng?**A.** Có 3 nguyên tố khối s trong dãy các nguyên tố trên.**B.** Có 2 nguyên tố khối p trong dãy các nguyên tố trên.**C.** Có 3 nguyên tố khối d trong dãy các nguyên tố trên.**D.** Có 1 nguyên tố khối f trong dãy các nguyên tố trên.

Câu 6. Điều nào sau đây là đúng khi nói về tính chất vật lí chung của kim loại?

- A. Kim loại có tính chất vật lí chung là do các electron tự do trong mạng tinh thể gây ra.
- B. Những tính chất vật lí chung của kim loại là dẫn điện, dẫn nhiệt, tính dẻo, tính cứng.
- C. Những tính chất vật lí chung của kim loại là dẫn điện, dẫn nhiệt, tính khử, ánh kim.
- D. Những tính chất vật lí chung của kim loại là dẫn điện, dẫn nhiệt, ánh kim, khối lượng riêng.

Câu 7. Điều nào sau đây là đúng khi nói về tính chất hóa học của kim loại?

- A. Tất cả các kim loại đều tác dụng với oxygen tạo thành oxide.
- B. Hg tác dụng với sulfur ngay ở nhiệt độ thường nên sulfur được sử dụng để khử độc thủy ngân khi vỡ nhiệt kế thủy ngân trong phòng thí nghiệm.
- C. Kim loại Fe tác dụng với phi kim S, Cl₂ ra hợp chất sắt (II)
- D. Cu có tính khử mạnh hơn Ag nên tác dụng được với dung dịch HCl giải phóng H₂.

Câu 8. Trong tự nhiên, hầu hết các kim loại tồn tại ở dạng hợp chất (oxide, muối,...) trong quặng, chỉ một số kim loại kém hoạt động được tìm thấy dưới dạng đơn chất. Khi nói đến một số loại quặng kim loại thông dụng, điều nào sau đây là không chính xác?

- A. Bauxite là quặng thông dụng của aluminum có thành phần chính là Al₂O₃.
- B. Hematite là quặng thông dụng của Iron có thành phần chính là FeS₂.
- C. Pyrite là quặng thông dụng của Iron có thành phần chính là FeS₂.
- D. Quặng kim loại thông dụng của Zinc (Zinc blende) có thành phần chính là ZnS.

Câu 9. Hợp kim thường khó bị oxi hoá và có một số tính chất đáp ứng được nhiều mục đích sử dụng khác nhau. Điều nào sau đây là đúng khi nói về ứng dụng của hợp kim?

- A. Hợp kim không được sử dụng phổ biến như kim loại.
- B. Hợp kim thường được điều chế bằng cách nung chảy các thành phần rồi để nguội.
- C. Thép inox hay thép không gỉ là hợp kim của sắt có chứa ít nhất 5% chromium theo khối lượng.
- D. Trong lĩnh vực chế tạo máy bay, ô tô,... sử dụng những hợp kim có tính bền hóa học và cơ học cao,...

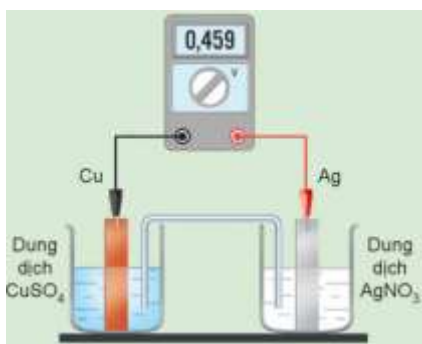
Câu 10. Nếu vật làm bằng hợp kim Fe - Zn bị ăn mòn điện hoá thì trong quá trình ăn mòn

- A. sắt đóng vai trò anode và bị oxi hoá.
- B. kẽm đóng vai trò anode và bị oxi hoá.
- C. sắt đóng vai trò cathode và ion H⁺ bị oxi hóa.
- D. kẽm đóng vai trò cathode và bị oxi hóa.

Câu 11. Cho lá Al vào dung dịch HCl thấy có khí thoát ra, khi thêm vài giọt dung dịch CuSO₄ vào thì

- A. phản ứng ngừng lại.
- B. tốc độ thoát khí tăng.
- C. tốc độ thoát khí giảm.
- D. tốc độ thoát khí không đổi.

Câu 12. Một pin Galvani được thiết lập ở điều kiện chuẩn theo sơ đồ dưới đây:



Phát biểu nào sau đây

- A. Điều kiện thực 1 M và nhiệt độ
- B. Điện cực Cu là nơi nhận electron nên đóng vai trò là cực dương (cathode).
- C. $E^{\circ}_{Ag^+/Ag} = -0,459 \text{ V}$.
- D. Chiều của dòng electron chạy qua dây dẫn là từ cực Ag sang cực Cu.

là đúng?

Hiện thí nghiệm trên là nồng độ ion kim loại bằng thường được chọn là 298°C.

Phần II. Câu hỏi đúng, sai

Câu 1. So sánh tính oxi hóa và tính khử giữa các cặp oxi hóa khử. Xét bảng giá trị thế điện cực của các cặp oxi hóa – khử sau:

Cặp oxi hóa - khử	Al^{3+}/Al	Zn^{2+}/Zn	Fe^{2+}/Fe
$E^0(V)$	-1,676	-0,763	-0,440

a. Aluminium là chất có tính khử mạnh nhất trong các chất trên.

b. Zn^{2+} có tính oxi hóa mạnh hơn Fe^{2+} .

c. Thứ tự tính khử tăng dần là $Zn < Fe < Al$.

d. Tính oxi hóa của $Fe^{2+} > Al^{3+}$.

Câu 2. Tiến hành thí nghiệm theo các bước sau:

Bước 1: Lấy vào ống nghiệm thứ nhất 0,5 ml dung dịch HNO_3 đặc (68%) và ống nghiệm thứ hai 0,5 ml dung dịch HNO_3 15%.

Bước 2: Cho vào mỗi ống nghiệm một mảnh nhỏ đồng kim loại. Nút các ống nghiệm bằng bông tẩm dung dịch $NaOH$. Đun nhẹ ống nghiệm thứ hai.

a. Ở hai ống nghiệm, mảnh đồng tan dần, dung dịch chuyển sang màu xanh

b. Ở ống nghiệm thứ nhất, có khí màu nâu đỏ thoát ra khỏi dung dịch

c. Ở ống nghiệm thứ hai, thấy có khí không màu, không hóa nâu thoát ra khỏi dung dịch

d. Bông tẩm dung dịch $NaOH$ có tác dụng hạn chế khí độc NO_2 thoát ra khỏi ống nghiệm.

Phần III. Trả lời ngắn

Câu 1. Suất điện động của pin điện hoá phụ thuộc vào bao nhiêu yếu tố trong các yếu tố sau?

(1) Bản chất của kim loại làm điện cực.

(2) Nồng độ dung dịch

(3) Nhiệt độ.

(4) Cơ chế phát sinh dòng điện trong pin điện hoá.

Câu 2. Cho phản ứng xảy ra trong pin: $Fe^{2+} + Ag^+ \longrightarrow Fe^{3+} + Ag$

Biết $E^0_{Ag^+/Ag} = 0,80 V$; $E^0_{Fe^{3+}/Fe^{2+}} = 0,77 V$. Tính E^0 pin?

Câu 3. Một học sinh đã đưa ra các phương án để điều chế copper như sau:

(1) Điện phân dung dịch $CuSO_4$.

(2) Dùng potassium cho vào dung dịch $CuSO_4$.

(3) Dùng carbon khử CuO ở nhiệt độ cao.

(4) Dùng CO khử CuO ở nhiệt độ cao.

Trong các phương án điều chế trên, có bao nhiêu phương án có thể áp dụng để điều chế copper?

Câu 4. Tiến hành các thí nghiệm sau;

(a) Cho kim loại Ba vào nước.

(b) Cho Cu tác dụng với dung dịch HCl .

(c) Cho Al tác dụng với dung dịch HNO_3 đặc nguội.

(d) Cho Ag tác dụng với dung dịch H_2SO_4 đặc, nóng, dư.

Số thí nghiệm tạo ra chất khí?

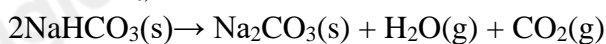
Câu 5. Sức điện động chuẩn của pin Cu^{2+}/Cu và Ag^+/Ag là $E_{pin} = 0,46V$; Biết $E^0_{Cu^{2+}/Cu} = 0,34V$

Xác định thế điện cực chuẩn của cặp oxi hóa – khử Ag^+/Ag .

Câu 6. Điện phân dung dịch $NiSO_4$ để mạ nickel lên một vật kim loại. Nếu dòng điện có cường độ 1.5 A chạy qua dung dịch trong 2 giờ, khối lượng nickel được mạ lên vật là bao nhiêu? (Cho biết khối lượng mol của Ni = 58.7 g/mol, Faraday $F = 96500 C/mol$). (kết quả làm tròn đến hàng phần trăm)

Câu 7. Hòa tan hỗn hợp bột kim loại gồm 8,4 g Fe và 6,4 g Cu vào 350 mL dung dịch $AgNO_3$ 2 M. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được bao nhiêu gam chất rắn?

Câu 8. Giá trị biến thiên tạo thành chuẩn (kJ mol^{-1}) của $\text{NaHCO}_3(\text{s})$, $\text{Na}_2\text{CO}_3(\text{s})$, $\text{CO}_2(\text{g})$ và $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ lần lượt là $-960,81$; $-1130,70$; $-393,51$ và $-241,8$. Tính giá trị biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng sau: (làm tròn đến đơn vị)



Phần IV. Tự luận

Câu 1. Trong công nghiệp, kim loại nhôm được sản xuất từ quặng bauxite $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ bằng phương pháp điện phân nóng chảy với điện cực than chì và có mặt cryolite. Ở cathode thu được kim loại nhôm, ở anode chỉ thu được hỗn hợp khí CO và CO_2 theo tỉ lệ thể tích 1:1. Nếu thu được $99,16 \text{ m}^3$ (ở đkc) hỗn hợp khí ở anode thì cần bao nhiêu quặng bauxite, biết hiệu suất cả quá trình điện phân là 80%?

Câu 2. Khử 1,5 tấn quặng hematite (thành phần chính là Fe_2O_3) chứa 30% tạp chất trơ bằng khí hydrogen ở nhiệt độ cao. Biết rằng hiệu suất phản ứng $H = 83\%$. Tính số tấn Fe thu được từ quá trình tinh chế trên (Làm tròn kết quả đến 2 chữ số thập phân)

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com