

Nội dung bộ 5 bài tập trắc nghiệm Hóa 12 Bài 24: Thực hành: Tính chất, điều chế kim loại, sự ăn mòn kim loại được chúng tôi sưu tầm và tổng hợp kèm đáp án và lời giải được trình bày rõ ràng và chi tiết. Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo dưới đây.

**Bộ 5 bài tập trắc nghiệm: Thực hành: Tính chất, điều chế kim loại, sự ăn mòn kim loại có đáp án và lời giải chi tiết**

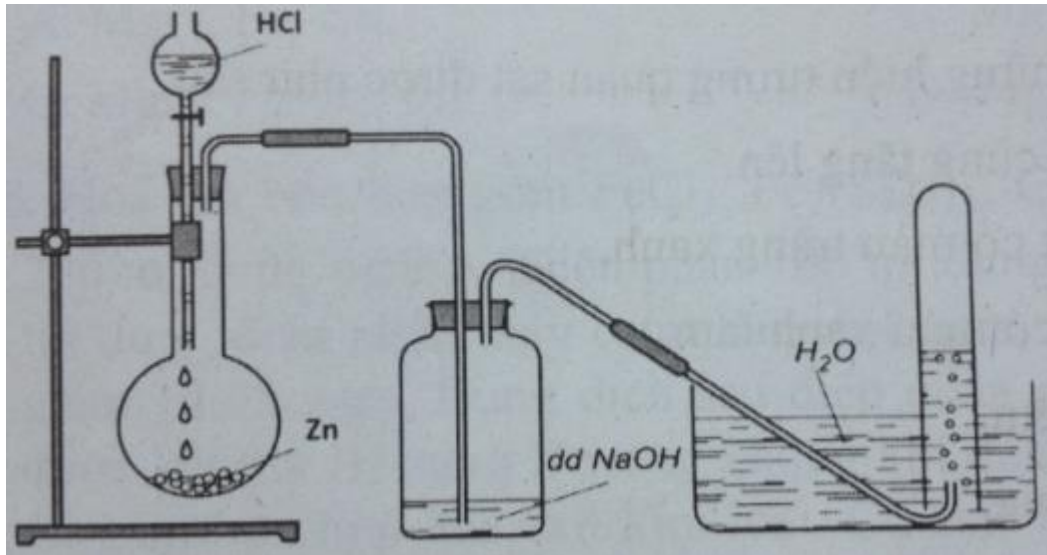
**Bài 1:** Để điều chế hiđro người ta cho vài mẩu kẽm vào dung dịch axit  $H_2SO_4$  sau đó nhỏ thêm vài giọt dung dịch X vào để khí thoát ra mạnh hơn. Cho các chất sau  $HNO_3$ ,  $NaOH$ ,  $MgSO_4$ ,  $AlCl_3$ ,  $CuSO_4$ ,  $AgNO_3$  Trong số các chất trên có bao nhiêu chất có thể là chất X ?

A. 2    B. 3    C. 4    D. 5

**Bài 2:** Nhúng một miếng sắt vào dung dịch  $H_2SO_4$  loãng. Nhỏ thêm vài  $CuSO_4$  vào dung dịch trên. Hiện tượng quan sát được là

- A. Dung dịch chuyển hẳn sang màu xanh lam.
- B. Có kết tủa nâu đỏ trên toàn bộ bề mặt miếng sắt.
- C. Xuất hiện kết tủa đen trong dung dịch.
- D. Khí thoát ra mạnh từ một số vị trí trên miếng sắt.

**Bài 3:** Cho hình vẽ mô tả thí nghiệm sau :



Mục đích của thí nghiệm này là :

- A. chứng minh kim loại kẽm hoạt động rất mạnh.
- B. điều chế dung dịch muối kẽm.
- C. chứng minh kẽm bị ăn mòn điện hoá.
- D. điều chế khí hiđro.

**Bài 4:** Một bạn học sinh tiến hành thí nghiệm sau :

- Cho cùng thể tích V ml dung dịch gồm  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$  và  $\text{AgNO}_3$  vào hai cốc.
- Thả vào cốc thứ nhất một lá kẽm và cốc thứ hai một lá đồng và đợi phản ứng xảy ra hoàn toàn.

Bạn học sinh đó đã ghi lại những hiện tượng quan sát được như sau :

- (1) Khối lượng 2 lá kim loại cùng tăng lên.
- (2) Dung dịch ở cốc thứ nhất có màu trắng xanh.

(3) Dung dịch ở cốc thứ hai có màu xanh lam.

(4) Có vảy bạc bám vào lá kẽm.

(5) Có vảy sắt bám vào lá đồng.

Trong các hiện tượng trên, có bao nhiêu hiện tượng được mô tả đúng ?

A. 2   B. 3   C. 4   D. 5

**Bài 5:** Cho các quy trình sau :

(1) Điện phân nóng chảy  $Al_2O_3$ .

(2) Điện phân dung dịch  $AlCl_3$ .

(3) Cho Mg tác dụng với  $Al_2O_3$  ở trạng thái nóng chảy.

(4) Cho Na tác dụng với  $AlCl_3$  ở trạng thái nóng chảy.

Trong các quy trình trên, số quy trình có thể tạo ra Al là

A 1.   B. 2.   C. 3.   D. 4

**Đáp án và lời giải chi tiết bộ 5 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 12 Bài 24: Thực hành:  
Tính chất, điều chế kim loại, sự ăn mòn kim loại**

**Bài 1:**

**Đáp án: A**

**Bài 2:**

**Đáp án: D**

**Bài 3:**

**Đáp án: D**

**Bài 4:**

**Đáp án: A**

**Bài 5:**

**Đáp án: C**

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 5 bài tập trắc nghiệm Bài 24: Thực hành: Tính chất, điều chế kim loại, sự ăn mòn kim loại có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.