

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Dãy hoạt động hóa học của kim loại](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 17: Dãy hoạt động hóa học của kim loại](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 17 (Có đáp án) Dãy hoạt động hóa học của 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 10 bài tập trắc nghiệm: Dãy hoạt động hóa học của kim loại***

**Câu 1:** Dãy kim loại được sắp xếp theo chiều hoạt động hóa học giảm dần:

- A. Na, Mg, Zn
- B. Al, Zn, Na
- C. Mg, Al, Na
- D. Pb, Al, Mg

**Câu 2:** Từ Cu và hoá chất nào dưới đây để thu được  $\text{CuSO}_4$  ?

- A.  $\text{MgSO}_4$
- B.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- C.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng
- D.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc, nóng

**Câu 3:** Có một mẫu dung dịch  $\text{MgSO}_4$  bị lẫn tạp chất là  $\text{ZnSO}_4$ , có thể làm sạch mẫu dung dịch này bằng kim loại

- A. Zn
- B. Mg

C. Fe

D. Cu

**Câu 4:** Dãy kim loại tác dụng được với dung dịch  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  tạo thành Cu kim loại:

A. Al , Zn, Fe

B. Zn, Pb, Au

C. Mg, Fe , Ag

D. Na, Mg , Al

**Câu 5:** Có một mẫu Fe bị lẫn tạp chất là nhôm, để làm sạch mẫu sắt này bằng cách ngâm nó với

A. Dung dịch NaOH dư

B. Dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng

C. Dung dịch HCl dư

D. Dung dịch  $\text{HNO}_3$  loãng .

**Câu 6:** Cho 4,8 gam kim loại M có hóa trị II vào dung dịch HCl dư , thấy thoát ra 4,48 lít khí hydro (ở đktc). Vậy kim loại M là :

A. Ca

B. Mg

C. Fe

D. Ba

**Câu 7:** Hiện tượng gì xảy ra khi cho 1 thanh đồng vào dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng?

A. Thanh đồng tan dần, khí không màu thoát ra

- B. Thanh đồng tan dần, dung dịch chuyển thành màu xanh lam
- C. Không hiện tượng
- D. Có kết tủa trắng.

**Câu 8:** Hiện tượng xảy ra khi cho 1 lá nhôm vào dung dịch  $H_2SO_4$  đặc, nguội:

- A. Khí mùi hắc thoát ra
- B. Khí không màu và không mùi thoát ra
- C. Lá nhôm tan dần
- D. Không có hiện tượng

**Câu 9:** Cho 5,4 gam nhôm vào dung dịch HCl dư , thể tích khí thoát ra (ở đktc) là:

- A. 4,48 lít
- B. 6,72 lít
- C. 13,44 lít
- D. 8,96 lít

**Câu 10:** Cho 1 viên Natri vào dung dịch  $CuSO_4$ , hiện tượng xảy ra:

- A. Viên Natri tan dần, sủi bọt khí, dung dịch không đổi màu
- B. Viên Natri tan dần, không có khí thoát ra, có kết tủa màu xanh
- C. Viên Natri tan, có khí không màu thoát ra, xuất hiện kết tủa màu xanh
- D. Không có hiện tượng.

*Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 17: Dãy hoạt động hóa học của kim loại*

**Câu 1:**

**Đáp án: A**

**Câu 2:**

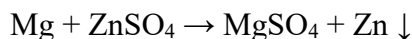
**Đáp án: D**



**Câu 3:**

**Đáp án: B**

Sử dụng một lượng dư kim loại Mg



Lọc bỏ kim loại thu được dung dịch  $\text{MgSO}_4$  tinh khiết.

**Câu 4:**

**Đáp án: A**

Các kim loại tác dụng được với  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  tạo thành Cu kim loại phải đứng trước Cu trong dãy hoạt động hóa học của kim loại và các kim loại đó phải không tác dụng với nước.

→ A thỏa mãn.

**Câu 5:**

**Đáp án: A**

Sử dụng một lượng dư dung dịch NaOH



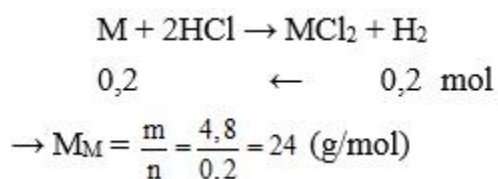
Lọc lấy kim loại rửa sạch thu được Fe tinh khiết.

Chú ý: Một số kim loại như Al, Zn ... có thể tác dụng được với dung dịch kiềm.

**Câu 6:**

**Đáp án: B**

$$n_{\text{khí}} = 4,48 : 22,4 = 0,2 \text{ mol}$$



Vậy kim loại cần tìm là Mg.

**Câu 7:**

**Đáp án: C**

Đồng đứng sau H trong dãy hoạt động hóa học của kim loại nên không tác dụng với H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng.

**Câu 8:**

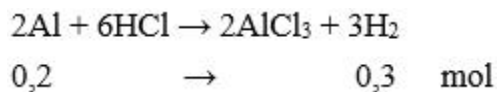
**Đáp án: D**

Chú ý: Một số kim loại như Al, Fe, Cr ... không tác dụng với H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đặc, nguội.

**Câu 9:**

**Đáp án: B**

Số mol Al =  $5,4 : 27 = 0,2$  mol



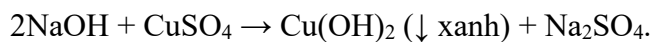
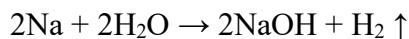
$\rightarrow V_{\text{khí}} = 0,3.22,4 = 6,72$  lít.

**Câu 10:**

**Đáp án: C.**

Viên Natri tan, có khí không màu thoát ra, xuất hiện kết tủa màu xanh lam

PTHH:



►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 10 bài tập trắc nghiệm về **Dãy hoạt động hóa học của kim loại** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.