

- A. 4,4 gam. B. 8,4 gam. C. 5,6 gam. D. 1,6 gam.
- Câu 24:** Nhúng thanh Fe vào dung dịch CuSO_4 . Sau một thời gian, khối lượng dung dịch giảm 0,8 gam so với khối lượng dung dịch ban đầu. Khối lượng Fe đã phản ứng là
- A. 5,6 gam. B. 6,4 gam. C. 11,2 gam. D. 8,4 gam.
- Câu 25:** Natri hidrocacbonat là chất được dùng làm bột nở, chế thuốc giảm đau dạ dày do thừa axit. Công thức của natri hidrocacbonat là
- A. NaOH. B. NaHS. C. Na_2CO_3 . D. NaHCO_3 .
- Câu 26:** Hòa tan hoàn toàn 3,9 gam hỗn hợp Al và Mg trong dung dịch HCl dư, thu được 4,48 lít khí H_2 (đktc) và dung dịch chứa m gam muối. Giá trị của m là
- A. 11,6. B. 17,7. C. 18,1. D. 18,5.
- Câu 27:** Khử hoàn toàn 32 gam Fe_2O_3 thành kim loại cần vừa đủ V lít khí CO (đktc). Giá trị của V là
- A. 13,44. B. 8,96. C. 4,48. D. 6,72.
- Câu 28:** Kim loại nào sau đây hoạt động hóa học mạnh hơn kim loại Al ?
- A. K. B. Fe. C. Cu. D. Ag.
- Câu 29:** Quá trình luyện gang **không** sử dụng nguyên liệu nào sau đây?
- A. Quặng boxit. B. Than cốc. C. Quặng sắt. D. Đá vôi.
- Câu 30:** Cho 6 gam Fe vào 100 ml dung dịch CuSO_4 1M. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được m gam hỗn hợp kim loại. Giá trị của m là
- A. 7,0. B. 6,8. C. 6,4. D. 12,4.
- Câu 31:** Nhỏ dung dịch Na_2SO_4 vào ống nghiệm có chứa dung dịch BaCl_2 . Hiện tượng quan sát được là
- A. xuất hiện kết tủa xanh. C. xuất hiện kết tủa trắng.
B. xuất hiện kết tủa nâu đỏ. D. xuất hiện kết tủa đen.
- Câu 32:** Cho m gam Al tác dụng hết với dung dịch CuSO_4 dư thu được 19,2 gam Cu. Giá trị của m là
- A. 5,4. B. 2,7. C. 8,1. D. 10,8.
- Câu 33:** Cho 400 gam dung dịch KOH 5,6% vào 300 gam dung dịch MgSO_4 12%. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là
- A. 17,4. B. 11,6. C. 23,2. D. 8,7.
- Câu 34:** Cho 300 ml dung dịch NaOH 0,1M phản ứng với 100 ml dung dịch $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 0,1M. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được a gam kết tủa. Giá trị của a là
- A. 2,34. B. 1,17. C. 1,56. D. 0,78.
- Câu 35:** Trong thành phần của gang, nguyên tố chiếm hàm lượng cao nhất là
- A. Mn. B. Si. C. Fe. D. S.
- Câu 36:** Kim loại nào sau đây tác dụng với dung dịch HCl sinh ra khí H_2 ?
- A. Mg. B. Cu. C. Ag. D. Au.
- Câu 37:** Phát biểu nào sau đây **sai**?
- A. Hàm lượng carbon trong thép cao hơn trong gang.

- B. Sắt là kim loại màu trắng hơi xám, dẫn điện tốt.
- C. Nguyên liệu sản xuất nhôm là quặng boxit.
- D. Sắt (III) hidroxit là chất rắn, màu nâu đỏ, không tan trong nước.

Câu 38 : Công thức của sắt (II) sunfat là

- A. FeSO_4 .
- B. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$.
- C. FeS .
- D. FeS_2 .

Câu 39: Dung dịch Na_2CO_3 tác dụng được với dung dịch

- A. CaCl_2 .
- B. NaOH .
- C. KCl .
- D. Na_2SO_4

Câu 40 : Công thức của sắt (II) sunfat là

- A. FeSO_4 .
- B. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$.
- C. FeS .
- D. FeS_2 .