

TRẮC NGHIỆM HÓA 9 BÀI 18: NHÔM

Phần câu hỏi trắc nghiệm

Câu 1. Nhôm không phản ứng được với dung dịch nào dưới đây?

- A. FeSO_4
- B. HCl loãng, dư
- C. HNO_3 đặc, nguội
- D. NaOH

Câu 2. Nhôm có tính chất vật lí là:

- A. Màu trắng bạc, nhẹ, có ánh kim, dẫn điện và dẫn nhiệt tốt.
- B. Màu trắng bạc nặng, có ánh kim, dẫn điện và dẫn nhiệt tốt.
- C. Màu trắng xám, nhẹ, có ánh kim, dẫn điện và nhiệt kém.
- D. Màu trắng xám, nặng, có ánh kim, dẫn điện và nhiệt kém.

Câu 3. Quặng boxit là nguyên liệu chính dùng để điều chế kim loại

- A. Al
- B. Fe
- C. Cu
- D. Zn

Câu 4. Các đồ vật bằng nhôm bền trong không khí và nước là do:

- A. Có một lớp $\text{Al}(\text{OH})_3$ bên ngoài bảo vệ
- B. Có một lớp Al_2O_3 bên ngoài bảo vệ
- C. Nhôm không tan trong nước
- D. Nhôm bền, không bị oxi hóa

Câu 5. Để thu được muối AlCl_3 tinh khiết từ hỗn hợp AlCl_3 và CuCl_2 , có thể dùng kim loại

- A. Fe B. Zn C. Al D. Cu

Câu 6. Có 3 kim loại là Al, Mg và Na. Chỉ cần dùng thuốc thử nào sau đây có thể nhận ra từng kim loại?

- A. Dung dịch H_2SO_4 đặc, nguội B. Dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$
C. Nước D. Dung dịch CuCl_2

Câu 7. Cách nào sau đây không phá hủy các đồ dùng làm bằng nhôm?

- A. Dùng nước chanh làm sạch bề mặt nhôm
B. Rửa sạch, lau khô và để chỗ khô ráo
C. Dùng đồ làm bằng nhôm để đựng nước vôi
D. Dùng đồ làm bằng nhôm để đựng nước biển

Câu 8. Cho 5,4 gam Al vào dung dịch NaOH loãng, dư, sau phản ứng thu được V lít khí H_2 (ở đktc)

- A. 4,48 lít
B. 6,72 lít
C. 8,96 lít
D. 5,04 lít

Câu 9. Để phân biệt 3 gói bột: Fe, Cu và Al có thể dùng các dung dịch

A. NaOH và FeCl₂

B. HCl và CuCl₂

C. Ca(OH)₂ và NaCl

D. HCl và NaOH

Câu 10. Cho 2,04 gam oxit của một kim loại có công thức là M₂O₃ tác dụng vừa đủ 600ml dung dịch HCl 0,2M. Công thức oxit đó.

A. Fe₂O₃

B. Al₂O₃

C. Cr₂O₃

D. Mn₂O₃

Phần đáp án câu hỏi trắc nghiệm

1C	2A	3A	4B	5C
6C	7B	8B	9D	10B

Câu 8.

$$n_{Al} = 0,2 \text{ mol}$$

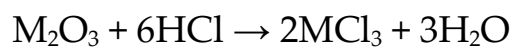


$$0,2 \text{ mol} \quad \rightarrow 0,3 \text{ mol}$$

$$\Rightarrow V_{H_2} = 0,3 \cdot 22,4 = 6,72 \text{ lít}$$

Câu 10.

$$n_{\text{HCl}} = 02.06 = 0,12$$



$$x \text{ mol} \quad 6 \text{ mol}$$

$$\text{Ta có: } 6x = 0,12 \Rightarrow x = 0,02 \text{ mol}$$

$$\Rightarrow M_{\text{M}_2\text{O}_3} = 2,04/0,02 = 102 \text{ (g/mol)} \Rightarrow M_{\text{M}} = (102 - 3.12)/2 = 27 \text{ (g/mol)}$$

Tham khảo tài liệu: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-9>



vndoc