

Trắc nghiệm
Môn Hóa Học – Lớp 9

Câu 1. Axit làm quỳ tím chuyển sang màu

- A. xanh
- B. đỏ
- C. hồng
- D. vàng

Câu 2. Bazơ nào sau đây không tan trong nước.

- A. NaOH
- B. KOH
- C. Ba(OH)₂
- D. Cu(OH)₂

Câu 3. Cho 5,6g sắt vào dung dịch đồng sunfat dư. Khối lượng đồng thu được là:

- A. 6,4 g
- B. 12,8 g
- C. 64 g
- D. 128 g

Câu 4. Có các chất đựng riêng biệt trong mỗi ống nghiệm sau đây: Al, Fe, CuO, FeSO₄, H₂SO₄. Lần lượt cho dung dịch NaOH vào mỗi ống nghiệm trên. Dung dịch NaOH phản ứng với:

- A. Al, FeSO₄, H₂SO₄
- B. Fe, FeSO₄, H₂SO₄
- C. Al, Fe, CuO, FeSO₄
- D. Al, Fe, H₂SO₄

Câu 5. Kim loại X có những tính chất hóa học sau:

- Phản ứng với oxi khi nung nóng.
- Phản ứng với dung dịch AgNO₃
- Phản ứng với dung dịch H₂SO₄ loãng giải phóng khí H₂ và muối của kim loại hóa trị II.

Kim loại X là:

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

Câu 6. Dãy chất gồm các oxit bazơ là:

- A. CuO, NO, MgO, CaO.
- B. CuO, CaO, MgO, Na₂O
- C. CaO, CO₂, K₂O, Na₂O
- D. K₂O, FeO, P₂O₅, Na₂O₇

Trắc nghiệm Môn Hóa Học – Lớp 9

Câu 7. 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 H_2SO_4 loãng
- C. Dung dịch HCl dư
- D. Dung dịch HNO_3 loãng.

Câu 8. Dãy phi kim tác dụng với oxi tạo thành oxit axit là:

- A. S, C, P.
- B. S, C, Cl_2 .
- C. C, P, Br_2 .
- D. C, Cl_2 , Br_2 .

Câu 9. Cho 2,24 lít CO_2 (đktc) tác dụng với dung dịch $Ca(OH)_2$ dư. Khối lượng chất kết tủa thu được là:

- A. 10,0 g
- B. 19,7 g
- C. 5,0 g
- D. 20 g

Câu 10. Nhóm chất tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng sinh ra chất kết tủa màu trắng:

- A. $ZnO, BaCl_2$
- B. $CuO, BaCl_2$
- C. $BaCl_2, Ba(NO_3)_2$
- D. $Ba(OH)_2, ZnO$

Câu 11. Dung dịch A có $pH < 7$ và tạo ra kết tủa khi tác dụng với dung dịch Bari nitrat $Ba(NO_3)_2$. Chất A là:

- A. HCl
- B. Na_2SO_4
- C. H_2SO_4
- D. $Ca(OH)_2$

ĐÁP ÁN TRẮC NGHIỆM HÓA 9 BÀI 24 : ÔN TẬP HỌC KÌ 1

Câu	Đáp án	Câu	Đáp án
Câu 1	B	Câu 7	A
Câu 2	D	Câu 8	A
Câu 3	A	Câu 9	A
Câu 4	A	Câu 10	C
Câu 5	B	Câu 11	C
Câu 6	B		