

Kiểm tra thường xuyên

Câu 1 Công thức hóa học của axit sunfuric là:

- A. HCl
- B. H_2SO_4
- C. HNO_3
- D. H_3PO_4

Câu 2 Số proton trong nguyên tử Na ($Z = 11$) là:

- A. 11
- B. 12
- C. 23
- D. 10

Câu 3 Chất nào sau đây là muối?

- A. NaOH
- B. NaCl
- C. HCl
- D. H_2O

Câu 4 Trong phản ứng $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$, tỉ lệ số mol $H_2 : O_2 : H_2O$ lần lượt là:

- A. 2:1:2
- B. 1:1:1
- C. 2:2:1
- D. 1:2:2

Câu 5 Dãy nào sau đây gồm toàn kim loại?

A. Fe, Cu, Al

B. O, N, Cl

C. S, P, C

D. H, He, Ne

Câu 6 Khí nào sau đây làm đục nước vôi trong?

A. O_2

B. CO_2

C. H_2

D. N_2

Câu 7 Dung dịch nào sau đây có pH < 7?

A. NaCl

B. HCl

C. NaOH

D. KOH

Câu 8 Tính chất hóa học đặc trưng của axit là:

A. Tác dụng với kim loại đứng trước H tạo khí H_2

B. Tác dụng với oxit bazơ tạo muối và nước

C. Làm quỳ tím hóa đỏ

D. Cả A, B, C đều đúng

Câu 9 Viết phương trình hóa học minh họa tính chất hóa học của axit clohidric (HCl) và giải thích ngắn gọn.

Câu 10 Cho 5,6 gam Fe tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl. Tính thể tích khí H_2 sinh ra ở điều kiện tiêu chuẩn và khối lượng muối thu được.

Câu 11 Trình bày phương pháp hóa học nhận biết ba dung dịch không màu: NaCl, HCl, NaOH.

Câu 12 Từ quặng pirit sắt, không khí và nước, hãy viết các phương trình hóa học điều chế axit sunfuric.

Muốn tự tạo bài trắc nghiệm như thế này?



Quét QR hoặc truy cập: diemdanh.app/tao-bai-trac-nghiem

diemdanh.app