

BÀI GIẢNG GIÁO KHOA

Thầy giáo : Nguyễn Quốc Tùng

KHOA HỌC TỰ NHIÊN



Bài **9**

BASE • THANG pH

Câu 1: Hợp chất nào sau đây thuộc loại bazơ?

- A. HCl
- B. NaOH
- C. NaCl
- D. H_2SO_4

Câu 2: Công thức hóa học của sắt (III) hydroxide là

- A. FeOH
- B. $Fe(OH)_2$
- C. $Fe(OH)_3$
- D. Fe_2O_3

Câu 3: Bazơ tan trong nước được gọi là

- A. Acid
- B. Muối
- C. Kiềm
- D. Oxide

Câu 4: Dung dịch nào sau đây làm đổi màu quỳ tím thành xanh?

- A. Nước vôi trong
- B. Nước muối
- C. Nước cất
- D. Nước chanh

Câu 5: Nhóm các bazơ đều tan trong nước là

- A. $Cu(OH)_2, NaOH$
- B. $KOH, Ba(OH)_2$
- C. $Fe(OH)_3, Ca(OH)_2$
- D. $Mg(OH)_2, LiOH$

Câu 6: Phản ứng giữa bazơ và acid tạo thành muối và nước gọi là phản ứng

- A. Phân hủy
- B. Thế
- C. Hóa hợp
- D. Trung hòa

Câu 7: Tên gọi của hợp chất KOH là

- A. Potassium oxide
- B. Potassium hydroxide
- C. Phosphorus hydroxide
- D. Calcium hydroxide

Câu 8: Khi cho phenolphthalein không màu vào dung dịch NaOH, dung dịch chuyển sang màu

- A. Xanh
- B. Đỏ
- C. Hồng
- D. Vàng

Câu 9: Dung dịch có pH = 9 thuộc loại môi trường

- A. Acid
- B. Bazơ
- C. Trung tính
- D. Muối

Câu 10: Bazơ nào sau đây bị nhiệt phân hủy tạo thành oxide tương ứng và nước?

- A. NaOH
- B. KOH
- C. $Cu(OH)_2$
- D. $Ba(OH)_2$

Câu 11: Ứng dụng của $Ca(OH)_2$ trong nông nghiệp là

- A. Làm phân bón hóa học
- B. Khử chua đất trồng
- C. Diệt sâu bọ trực tiếp
- D. Làm chất bảo quản thực phẩm

Câu 12: Để nhận biết dung dịch bazơ tan, người ta thường dùng

- A. Giấy quỳ tím
- B. Kim loại sắt
- C. Dung dịch muối ăn
- D. Bột than

Câu 13: Thành phần của bazơ luôn có nhóm

- A. Sulfate
- B. Hydroxyl
- C. Nitrate
- D. Chloride

Câu 14: Bazơ nào sau đây thường được dùng trong sản xuất xà phòng?

- A. $Al(OH)_3$
- B. NaOH
- C. $Fe(OH)_2$
- D. $Zn(OH)_2$

Câu 15: Sản phẩm của phản ứng giữa $Ca(OH)_2$ và HCl là

- A. $CaCl_2$ và H_2
- B. CaO và H_2O
- C. $CaCl_2$ và H_2O
- D. CaH_2 và Cl_2

Câu 16: Dung dịch nào sau đây có giá trị pH lớn nhất?

- A. Dung dịch HCl
- B. Dung dịch NaCl
- C. Dung dịch NaOH
- D. Nước nguyên chất

Câu 17: Cho dung dịch KOH vào ống nghiệm chứa dung dịch $FeCl_3$ sẽ xuất hiện kết tủa màu

- A. Xanh lam
- B. Trắng xanh
- C. Trắng
- D. Nâu đỏ

Câu 18: Công thức hóa học của barium hydroxide là

- A. BaOH
- B. $Ba(OH)_2$
- C. Ba_2OH
- D. BaH_2

Câu 19: Dãy chất nào sau đây chỉ gồm các bazơ không tan?

- A. NaOH, KOH
- B. $Cu(OH)_2, Fe(OH)_3$
- C. $Ca(OH)_2, Ba(OH)_2$
- D. $LiOH, Mg(OH)_2$

Câu 20: Khi làm thí nghiệm với dung dịch kiềm mạnh như NaOH, nếu bị dính vào da ta cần

- A. Rửa ngay với nước nhiều lần
- B. Để yên cho khô
- C. Đổ acid đặc vào trung hòa
- D. Rửa bằng nước xà phòng

Phiếu làm bài



