**ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH**

**BÀI TẬP HÓA 9**

**Tuần 6 (từ 11/10/2021 – 16/10/2021)**

**Tiết 11 – TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA BASE**

**Tiết 12 – MỘT SỐ BASE QUAN TRỌNG**

**A. Tự luận**

1) Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

a) Mg(OH)2 + HCl →

b) Ba(OH)2 + HCl →

c) Cu(OH)2 + H2SO4 loãng →

d) Ca(OH)2 + SO2 →

e) KOH + P2O5 →

to

f) Fe(OH)3 →

to

g) Cu(OH)2 →

2) Hòa tan 21,4 gam Fe(OH)3 vào 500 gam dung dịch hydrochloric acid (HCl) (vừa đủ).

a. Tính khối lượng muối thu được.

b. Tính nồng độ phần trăm của dd HCl đã dùng.

Cho H= 1, O= 16, Mg = 24, Al = 27, Fe =56

**B. Trắc nghiệm**

**Câu 1**: Dung dịch NaOH phản ứng với dãy oxit:

A. CO2; SO2; P2O5; Fe2O3 B. Fe2O3; SO2; SO3; MgO

C. P2O5; CO2; Al2O3; SO3 D. P2O5; CO2; CuO; SO3

**Câu 2**: Dãy các bazơ bị nhiệt phân huỷ tạo thành oxit bazơ tương ứng và nước:

A. Cu(OH)2; Zn(OH)2; Al(OH)3 B. Cu(OH)2; Zn(OH)2; NaOH

C. Fe(OH)3; Cu(OH)2; KOH D. Cu(OH)2; Ba(OH)2; Mg(OH)2

**Câu 3**: Dãy các bazơ làm phenolphtalein hoá đỏ:

A. NaOH; Ca(OH)2; Zn(OH)2 B. NaOH; Ca(OH)2; KOH

C. Ba(OH)2; KOH; Al(OH)3 D. Ba(OH)2; Ca(OH)2; Fe(OH)3

**Câu 4**: Dung dịch NaOH **không có** tính chất hoá học nào sau đây?

A. Làm quỳ tím hoá xanh

B. Tác dụng với oxit axit tạo thành muối và nước

C. Tác dụng với axit tạo thành muối và nước

D. Bị nhiệt phân huỷ tạo ra oxit bazơ và nước

**Câu 5**: NaOH có thể làm khô chất khí ẩm sau:

A. CO2 B. SO2 C. N2 D. HCl

**Câu 6**:NaOH có tính chất vật lý nào sau đây?

A. Natri hiđroxit là chất rắn không màu, ít tan trong nước

B. Natri hiđroxit là chất rắn không màu, hút ẩm mạnh, tan nhiều trong nước và tỏa nhiệt

C. Natri hiđroxit là chất rắn không màu, hút ẩm mạnh và không tỏa nhiệt

D. Natri hiđroxit là chất rắn không màu, không tan trong nước, không tỏa nhiệt

**Câu 7**: Nhỏ một giọt quỳ tím vào dung dịch KOH, dung dịch có màu xanh, nhỏ từ từ dung dịch HCl cho tới dư vào dung dịch có màu xanh trên thì:

A. Màu xanh vẫn không thay đổi. B. Màu xanh nhạt dần rồi mất hẳn

C. Màu xanh nhạt dần, mất hẳn rồi chuyển sang màu đỏ D. Màu xanh đậm thêm dần

**Câu 8**: Dung dịch NaOH phản ứng được với kim loại:

A. Mg B. Fe C. KOH D. HCl

**Câu 9**:Khi nung nóng Fe(OH)3 trên tạo ra oxit bazơ Là:

A. FeO B. Fe2O3 C. Fe3O4 D. Fe2O3 và FeO

**Câu 10**:Nhiệt phân hoàn toàn 19,6 gam Cu(OH)2 thu được m gam CuO. Giá trị của m là

A. 6,4 gam B. 9,6 gam C. 12,8 gam D. 16 gam