



## KIỂM TRA THƯỜNG XUYÊN SỐ 2

Thời gian: 15 phút

**Câu 1.** Khi nhỏ dung dịch phenol phtalein không màu vào dung dịch NaOH, màu của dung dịch sẽ

- A. hoá xanh                      B. hoá hồng                      C. hoá tím                      D. không màu

**Câu 2.** Cho dung dịch NaOH vào ống nghiệm chứa dung dịch  $\text{CuSO}_4$ , hiện tượng quan sát được là

- A. xuất hiện kết tủa trắng                      B. xuất hiện kết tủa xanh lơ  
C. xuất hiện kết tủa nâu đỏ                      D. Không có hiện tượng gì.

**Câu 3.** Base nào sau đây tác dụng với  $\text{CO}_2$

- A.  $\text{Cu}(\text{OH})_2$                       B.  $\text{Mg}(\text{OH})_2$                       C.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$                       D.  $\text{Zn}(\text{OH})_2$

**Câu 4.** Base nào bị nhiệt phân huỷ

- A.  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$                       B.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$   
C.  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Zn}(\text{OH})_2$                       D.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$

**Câu 5.** Nước chanh, nước cam, giấm có giá trị pH là

- A.  $\text{pH} = 7$                       B.  $\text{pH} < 7$                       C.  $\text{pH} > 7$

**Câu 6.** Chất nào sau đây có thể dùng làm thuốc thử để phân biệt được  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  và  $\text{NaOH}$ ?

- A.  $\text{H}_2\text{O}$                       B.  $\text{CO}_2$                       C.  $\text{HCl}$                       D.  $\text{CaO}$

**Câu 7.** Cho 1 mol NaOH tác dụng với 1,5 mol dung dịch HCl dung dịch thu được làm quỳ tím

- A. hoá đỏ                      B. hoá xanh  
C. mất màu                      D. không đổi màu.

Câu 8. Nhiệt phân hoàn toàn 19,6 gam  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  ở nhiệt độ cao thì thu được bao nhiêu gam chất rắn ( $\text{CuO}$ )? (cho biết  $\text{Cu}=64$ ,  $\text{O}=16$ ,  $\text{H}=1$ )

A. 3,6 g

B. 16 g

C. 0,2 g

D. 6,4 g

Câu 9. Cho PTHH sau:  $2 \text{Fe}(\text{OH})_3 \xrightarrow{t^0} ? + 3\text{H}_2\text{O}$

Chất còn thiếu ở dấu ? có công thức hoá học là

Câu 10. Em hãy nối công thức hoá học của chất phù hợp với ứng dụng trong thực tiễn

**CaO**

**NaOH**

**SO<sub>2</sub>**

**H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**

**Sản xuất axit**



Nạp vào bình ắc quy, sản xuất phân bón



**Sản xuất xà phòng**



**Khử chua đất**



**Good luck**