

ĐỀ 7	ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ I
	MÔN HÓA HỌC 9

Phần 1: Trắc Nghiệm: (4 điểm)

Hãy khoanh tròn vào chữ cái trước câu trả lời đúng:

Câu 1: Dung dịch HCl tác dụng được với chất nào sau đây

- A. H₂SO₄ B. CuSO₄ C. NaOH D. Cu

Câu 2: Dung dịch NaOH làm quỳ tím hóa

- A. đỏ. B. xanh. C. không đổi màu. D. vàng

Câu 3: Dung dịch H₂SO₄ loãng làm quỳ tím hóa

- A. đỏ. B. xanh. C. không đổi màu. D. vàng

Câu 4: Để nhận biết muối sunfat (=SO₄) người ta dùng thuốc thử

- A. Na₂SO₄ B. NaCl C. Fe D. BaCl₂

Câu 5: Dãy các chất sau đây là muối:

- A. NaCl, HCl, CuCl₂ B. HCl, HNO₃, H₂SO₄
 B. Cu(OH)₂, Ca(OH)₂, NaOH D. Na₂SO₄, CaCO₃, CuCl₂

Câu 6. Khí lưu huỳnh đi oxit được tạo thành từ cặp chất nào sau đây:

- A. K₂SO₃ và HCl B. K₂SO₄ và HCl
 C. Na₂SO₃ và NaOH D. Na₂SO₃ và NaCl

Câu 7. Khi để lâu ngoài không khí bề mặt NaOH có phủ một lớp muối đó là muối

- a. Na₂CO₃ b. Na₂SO₄ c. NaCl d. Na₃PO₄

Câu 8. Dãy chất nào sau đây khi nhiệt phân hoàn toàn, sản phẩm thu được chỉ toàn là oxit

- a. Fe(OH)₂, BaCl₂ b. Al(OH)₃, AlCl₃
 c. Fe(OH)₂, Al(OH)₃ d. CuO, NaCl

Phần 2: Tự Luận (8 điểm)

Câu 1 (1 điểm): Nêu tính chất hóa học của NaOH, viết phương trình hóa học minh họa?

Câu 2 (2 điểm): Hoàn thành chuỗi biến hóa sau:



Câu 3 (2 điểm): Biết 2,24 lít CO₂ (đktc) tác dụng vừa đủ với 200ml dd Ca(OH)₂, sản phẩm là CaCO₃ và nước.

- a. Tính nồng độ mol của dd Ca(OH)₂ đã dùng.
 b. Tính khối lượng chất kết tủa thu được.

Câu 4. Nung 8,96 gam Fe trong không khí được hỗn hợp A gồm FeO, Fe₃O₄, Fe₂O₃. Hòa tan A vừa đủ trong dung dịch chứa 0,5 mol HNO₃, bay ra khí NO là sản phẩm khử duy nhất. Tính số mol NO thoát ra?