

**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I NĂM 2016**  
**Môn: Hóa học 9(45ph làm bài)**

<u>Điểm</u>	<u>Lời phê của giáo viên:</u>

**PHẦN TRẮC NGHIỆM(3đ). Khoanh tròn vào đáp án đúng nhất.**

- Bài1.** Dãy các oxit nào dưới đây tác dụng được với H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng?  
 A. FeO,Na<sub>2</sub>O,NO<sub>2</sub>      B. CaO,MgO,P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>      C. K<sub>2</sub>O, FeO, CaO      D. SO<sub>2</sub>,BaO, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- Bài2.** Trộn hai dung dịch nào sau đây với nhau sẽ có kết tủa xuất hiện?  
 A. Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> và NaCl      B. K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> và AlCl<sub>3</sub>      C. KCl và AgNO<sub>3</sub>      D.CuCl<sub>2</sub> và ZnSO<sub>4</sub>
- Bài3.** Nung 100g CaCO<sub>3</sub> ở nhiệt độ cao, sau phản ứng thu được 44,8g CaO. Hiệu suất phản ứng đạt bao nhiêu phần trăm?  
 A. 75%      B. 80%      C. 85%      D. 90%
- Bài4.** Cho 5,4 gam Al vào dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng dư. Thể tích khí H<sub>2</sub> thoát ra ở đktc là?  
 A. 2,24 lít      B. 6,72 lít      C. 4,48 lít      D. 5,6 lít
- Bài5.** Muốn nhận biết dung dịch Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> người ta dùng chất nào dưới đây làm thuốc thử?  
 A. HCl      B. NaCl      C. K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>      D. Ba(OH)<sub>2</sub>
- Bài6.** Trộn 200ml dung dịch NaOH 1M với 300ml dung dịch NaOH 0,5M thì thu được dung dịch mới có nồng độ mol là?  
 A. 0,5 M      B. 1,5M      C. 1M      D. 0,7M.

**PHẦN TỰ LUẬN (7đ)**

**Bài7.(2đ)** Hoàn thành chuỗi phương trình hóa học sau và ghi rõ điều kiện của phản ứng (*nếu có*)



**Bài8.(2đ)** Một hỗn hợp gồm bột hai kim loại sau: Fe và Cu . Bằng phương pháp hoá học hãy tách riêng mỗi kim loại ra khỏi hỗn hợp. Viết phương trình hoá học xảy ra (*nếu có*)

**Bài9.(3đ)** Hòa tan hoàn toàn 8,8 g hỗn hợp gồm Mg và CuO vào dd HCl 25% có khối lượng riêng ( **d = 1,12g/ml**). Sau phản ứng thu được 4,48 lít khí hydro (*ở đktc*)

- Viết phương trình hóa học xảy ra.
- Tính khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp ban đầu.
- Tính thể tích dung dịch HCl đã dùng.

