ĐỀ 6	ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ I MÔN HÓA HỌC 9

Phần I: Trắc nghiệm (4,0 điểm).

Hãy chọn một trong những chữ cái A, B, C, D đứng trước câu trả lời đúng.

Câu 1: Trong các oxit sau, oxit ***không*** tan trong nước là

A. MgO. B. P_2O_5. C . Na_2O. D. CO_2.

Câu 2: Oxit tác dụng được với dung dịch HCl là

A.SO_2. B. CO_2. C. CuO. D. P_2O_5.

Câu 3: Nhóm chỉ gồm các oxit axit là:

A. CO_2, P_2O_5, MgO, SO_2. B. CO_2, P_2O_5, NO, SO_2.

C. CO, P_2O_5, MgO, SO_2. D. CO_2, P_2O_5, SO_3, SO_2.

Câu 4: Để pha loãng H_2SO_4 đặc an toàn, cần

A. cho từ từ H_2SO_4 đặc vào bình đựng nước.

B. cho từ từ nước vào bình đựng H_2SO_4 đặc.

C. rót đồng thời H_2SO_4 đặc và nước vào bình.

D. cách A và B đều dùng được.

Câu 5: Cho các dung dịch sau: NaCl, NaOH, HCl, H_2SO_4, KNO_3. Trong các dung dịch trên, có bao nhiêu dung dịch có pH < 7?

A. 2. B. 3. C. 4. D. 5.

Câu 6: Nhỏ từ từ cho đến dư dung dịch NaOH vào một ống nghiệm có chứa 1 ml dung dịch $FeCl_3$. Lắc nhẹ ống nghiệm. Hiện tượng nào xảy ra?

A. Có kết tủa màu xanh. B. Có kết tủa màu nâu đỏ.

C. Có kết tủa, sau đó tan đi. D. Có kết tủa màu trắng.

Câu 7: Chất nào sau đây tác dụng với dung dịch $Ba(OH)_2$?

A. CO_2. B. Na_2O. C. CO. D. MgO.

Câu 8: Phản ứng được sử dụng để điều chế NaOH trong công nghiệp là

A. $2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2$. B. $Na_2CO_3 + Ba(OH)_2 \rightarrow BaCO_3 + 2NaOH$.

C. $Na_2O + H_2O \rightarrow 2NaOH$. D. $2NaCl + 2H_2O \xrightarrow[\text{có màn ngăn}]{\text{đpdd}} 2NaOH + H_2 + Cl_2$.

Phần II: Tự luận (6,0 điểm).

Câu 1: (0,5 điểm) Vì sao vôi sống sẽ giảm chất lượng nếu lưu giữ lâu ngày trong tự nhiên?

Câu 2: (1,5 điểm) Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các dung dịch sau: NaCl, HCl, Na_2SO_4.

Câu 3: (1,5 điểm) Hoàn thành dãy chuyển hóa sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có)

$FeSO_4 \xrightarrow{(1)} FeCl_2 \xrightarrow{(2)} Fe(OH)_2 \xrightarrow{(3)} FeO$

Câu 4: (2,5 điểm) Cho một hỗn hợp 2 muối khan $MgCl_2$ và $CaCO_3$ phản ứng vừa đủ với 400ml dung dịch HCl. Sau phản ứng thu được 6,72 lít khí CO_2 (đktc).

a. Viết PTHH xảy ra.

b. Tính nồng độ mol của dung dịch axit đã dùng.

c. Nếu dùng 80 ml dung dịch axit HCl trên trung hòa với 80ml NaOH 2M thì dung dịch sau phản ứng làm nước bắp cải tím chuyển sang màu gì? (Biết: Ca = 40, C =12, O =16)