

ĐỀ THI KIỂM TRA CHẤT LƯỢNG HỌC KÌ I- NĂM HỌC 2007-2008
MÔN: HÓA HỌC 9
THỜI GIAN: 45 (Phút)

I. TRẮC NGHIỆM(4đ):

Bài 1(3điểm): Hãy chọn câu trả lời đúng nhất trong các câu A,B,C hoặc D.

1/ Dãy Oxit nào sau đây có thể tan được trong nước?

A. CaO, Fe₂O₃, Na₂O, CuO

B. Na₂O, ZnO, FeO, K₂O

C. CaO, Na₂O, K₂O, BaO

D. CuO, MgO, K₂O, Na₂O

2/ Phương trình nào sau đây sai:

A. $\text{Fe} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$

B. $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{FeCl}_2$

C. $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 \longrightarrow \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$

D. $\text{Fe} + \text{S} \longrightarrow \text{FeS}$

3/ Cặp chất nào sau đây cùng tồn tại trong dung dịch:

A. Na₂SO₄ và BaCl₂

B. NaNO₃ và KCl

C. Na₂CO₃ và HCl

D. NaCl và AgNO₃

4/ Nhận biết các dung dịch : HCl, NaOH, NaCl, Na₂SO₄ ta có thể dùng cách nào trong các cách sau:

A. Dùng quỳ tím

B. Dùng quỳ tím và dung dịch BaCl₂

C. Dùng dung dịch BaCl₂

D. Dùng dung dịch AgNO₃

5/ Hàm lượng Cacbon có trong gang chiếm từ:

A. 0 – 5%

B. 0,5 – 1%

C. 1 – 1,5%

D. 2 – 5%

6/ Sau khi làm thí nghiệm, khí clo dư được loại bỏ bằng cách sục khí clo vào:

A. Dd NaOH

B. Dd HCl

C. Dd NaCl

D. Dd H₂SO₄

Bài 2(1điểm): Hãy đánh dấu (X) vào ô trống nếu tính chất hóa học sau đây là đúng (Đ) hoặc là sai (S).

TT	Tính chất	Đ	S
1	Nhôm tác dụng với axit H ₂ SO ₄ đặc, nguội		
2	Clo ẩm có tính tẩy màu		
3	Oxit bazơ tác dụng với oxit axit tạo thành muối và nước		
4	Bazơ không tan bị nhiệt phân hủy		

II. TỰ LUẬN(6điểm):

Bài 1(1,5 điểm): Viết PTHH nếu cặp chất nào sau đây có xảy ra phản ứng (các chất ở dạng dung dịch).

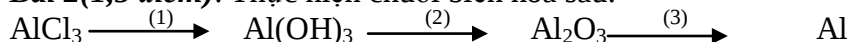
A. Na₂CO₃ và HCl

C. NaCl và BaCl₂

B. NaCl và AgNO₃

D. CuSO₄ và NaOH

Bài 2(1,5 điểm): Thực hiện chuỗi biến hóa sau:



Bài 3(3 điểm): Hòa tan hoàn toàn 11,2 gam sắt trong dung dịch HCl 1M.

a/ Tính thể tích khí thoát ra (ở đktc).

b/ Tính thể tích dung dịch HCl 1M cần dùng.

c/ Cần bao nhiêu gam dung dịch NaOH 20% để trung hòa lượng axit trên?

(Cho biết: Fe = 56, Na = 23, O = 16, H = 1).

Bài làm.