

**ĐỀ THI HK II MÔN HÓA HỌC 8**  
**Thời gian : 45 phút (Không kể giao đề)**

**A. TRẮC NGHIỆM (4 điểm)**

**Câu 1 :** Hãy khoanh tròn vào đầu câu trả lời đúng (1,5đ)

- Người ta thu khí oxi bằng cách đẩy nước là nhờ dựa vào tính chất.
  - Khí oxi tan trong nước
  - Khí oxi ít tan trong nước
  - Khí oxi khó hóa lỏng
  - Khí oxi nhẹ hơn nước.
- Khử 48 gam Đồng (II) CuO bằng khí Hidro H<sub>2</sub>. Số gam đồng Cu thu được là:
  - 19,2 g
  - 38,4 g
  - 47,6 g
  - 34,8 g
- Các dãy chất sau, dãy nào gồm toàn là oxit
  - H<sub>2</sub>O , CaO , Na<sub>2</sub>O , P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
  - CaCO<sub>3</sub> , CO<sub>2</sub> , SO<sub>2</sub> , MgO
  - SO<sub>3</sub> , CH<sub>4</sub> , Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> , PbO
  - Tất cả đều sai

**Câu II :** Chọn những từ (Cụm từ) sau điền vào chỗ trống cho phù hợp (Gốc axit, một, bazơ, nguyên tử Hidro, nguyên tử kim loại, nhóm Hidroxit, nguyên tử phi kim). (1,5đ)

- Phân tử axit gồm có 1 hay nhiều ..... liên kết với ..... các ..... này có thể thay thế bằng kim loại.
- Phân tử ..... gồm có 1 nguyên tử kim loại liên kết với ..... hay nhiều .....
- Phân tử muối gồm có ..... hay nhiều ..... liên kết với 1 hay nhiều.....

**Câu III :** Hãy lựa chọn và ghép các thông tin ở cột (B) tương ứng với các thông tin ở cột (A) (1đ)

A	B
1. Sự cháy	a. Sự tác dụng của một chất với oxi
2. Sự oxi hóa chậm	b. Sự oxi hóa có tỏa nhiệt và phát sáng
3. Sự oxi hóa	c. Sự tách oxi ra khỏi hợp chất
4. Sự khử	d. Sự oxi hóa có tỏa nhiệt nhưng không phát sáng.

**B. TỰ LUẬN (6 điểm)**

- Cho sơ đồ những phản ứng sau (2 đ)  
$$\text{Fe} + \text{HCl} \longrightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$$
$$\text{CuO} + \text{H}_2 \longrightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$$
  - Lập PTHH những phản ứng trên và cho biết chúng thuộc loại phản ứng gì?
  - Nếu là phản ứng oxi hóa – khử hãy chỉ rõ chất khử, chất oxi hóa, sự khử, sự oxi hóa ngay trên phương trình.
- Trong phòng thí nghiệm có những chất sau : Al, Zn, KClO<sub>3</sub>, HCl. Hãy dùng những chất trên viết tất cả các PTHH có thể điều chế khí Hidro và khí oxi (1,5đ)

3. Làm bay hơi 300g nước khỏi 700g dung dịch muối 12% nhận thấy có 5g muối tách khỏi dung dịch bão hòa. Hãy xác định nồng độ phần trăm của dung dịch muối bão hòa (2,5đ)

### ĐÁP ÁN VÀ CHO ĐIỂM

#### A. TRẮC NGHIỆM (4 điểm)

**Câu I:** (1,5đ) : Mỗi câu đúng cho 0,5đ

Đáp án : 1b, 2b, 3a.

**Câu II:** (1,5đ) : Mỗi câu đúng cho 0,5đ theo thứ tự sau :

- Nguyên tử Hidro – gốc axit – nguyên tử Hidro.
- Bazơ – một – nhóm Hidroxit
- Một – nguyên tử kim loại – gốc axit

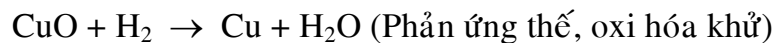
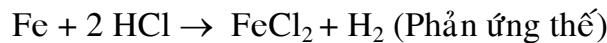
**Câu III** (1,5đ) : Ghép mỗi ý đúng cho 0,25đ.

1b, 2d, 3a, 4c.

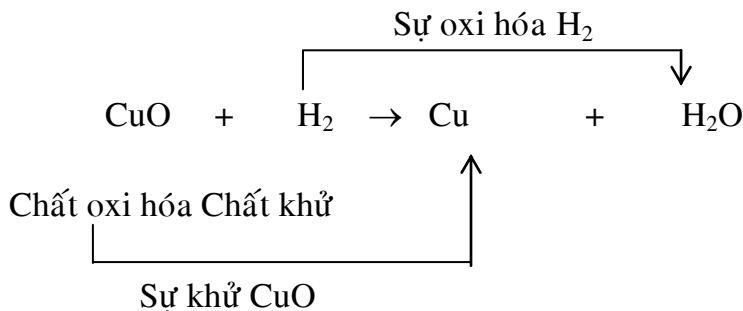
#### B. TỰ LUẬN (6 điểm)

**Câu 1:** (2 đ)

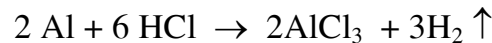
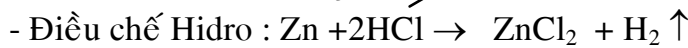
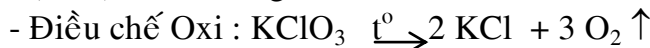
- Lập PTHH và cho biết đúng loại phản ứng. Mỗi phương trình đúng cho 0,5đ.



- Xác định đúng mỗi ý cho 0,25đ



**Câu 2:** (1,5đ) : Viết đúng mỗi PTHH cho 0,5đ.



**Câu 3:** (2,5đ) : Tính được như sau cho 1,5đ.

- Khối lượng muối trong dung dịch ban đầu :  $m_{\text{ct}} = \frac{12.700}{100} = 84\text{g}$

- Khối lượng muối có trong dung dịch bão hòa :  $84 - 5 = 79\text{g}$ .

- Khối lượng dung dịch muối sau khi làm bay hơi nước :

$$m_{\text{dd}} = 700 - (300 + 5) = 395\text{g}$$

\* Tính C% : Cho 1 đ

$$C\% = \frac{100\% \cdot 79}{395} = 20\%$$