

**Môn:** Hóa học 8  
**Thời gian:** 45 phút (không kể thời gian chép đề)

### Đề bài

**Câu 1(4 điểm):**

Cho các loại hợp chất sau:  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NaOH}$ . Hãy chỉ ra hợp chất nào là oxit, axit, bazơ, muối và đọc tên.

**Câu 2(3 điểm):** Hoàn thành các phương trình phản ứng sau và cho biết chúng thuộc loại phản ứng hóa học nào?

- a)  $\text{KClO}_3 \xrightarrow{\quad} \text{KCl} + \text{O}_2$   
b)  $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{KOH}$   
c)  $\text{Mg} + \text{HCl} \longrightarrow \text{H}_2 + \text{MgCl}_2$   
d)  $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{\quad} \text{P}_2\text{O}_5$

**Câu 3 (3 điểm):**

Cho 6,5 gam kẽm(Zn) tác dụng vừa đủ với dung dịch axit clohidric( HCl) theo sơ đồ phản ứng:  $\text{Zn} + \text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$

- a. Viết phương trình hóa học của phản ứng.  
b. Tính thể tích khí  $\text{H}_2$  sinh ra ở đktc?  
c. Tính thể tích dung dịch HCl 1M cần dùng cho phản ứng.

(Cho  $\text{Zn} = 65$ ,  $\text{H} = 1$ ,  $\text{Cl} = 35,5$ )

..... Hết.....

## HƯỚNG DẪN CHẤM

Môn: Hóa học 8 (học kỳ II - năm học 2020-2021)

Câu	Ý	Nội dung	Điểm
1		- Oxit: CaO (Canxi oxit) SO <sub>2</sub> (Lưu huỳnh đioxit) - Axit: HCl (axit Clohidric) H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (axit sunfuric) - Bazơ: Cu(OH) <sub>2</sub> (Đồng hiđroxit) NaOH (Natri hiđroxit) - Muối: Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> (Sắt (III) Nitrat) Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> (Natri cacbonat)	0,5 điểm 0,5 điểm 0,5 điểm 0,5 điểm 0,5 điểm 0,5 điểm 0,5 điểm
2	a b c d	$2\text{KClO}_3 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$ $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{KOH}$ $\text{Mg} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{H}_2 + \text{MgCl}_2$ $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{P}_2\text{O}_5$ Xác định đúng mỗi loại phản ứng được 0,25đ	0,5 điểm 0,5 điểm 0,5 điểm 0,5 điểm 1 điểm
3	a b c	$\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2 \quad (1)$ $n_{\text{Zn}} = \frac{6,5}{65} = 0,1(\text{mol})$ Theo phương trình phản ứng(1)ta có: $n_{\text{H}_2} = n_{\text{Zn}} = 0,1 \text{ (mol)}$ $V_{\text{H}_2} = 0,1 \cdot 22,4 = 2,24 \text{ (l)}$	0,5 điểm 0,5 điểm 0,5 điểm 0,5 điểm
	c	Theo phương trình $n_{\text{HCl}} = 2n_{\text{Zn}} = 0,1 \cdot 2 = 0,2 \text{ mol}$ $\Rightarrow V_{\text{HCl}} = 0,2 / 1 = 0,2 \text{ lit}$	0,5 điểm

