

KIỂM TRA 1 TIẾT

I. MỤC TIÊU:

- Kiến thức:** Kiểm tra đánh giá mức độ tiếp thu kiến thức của HS từ bài 8 đến bài 13.
- Kỹ năng:** Rèn luyện kỹ năng làm các bài tập hóa học định tính và định lượng.
- Thái độ:** Giáo dục tính cẩn thận, trình bày khoa học.

II. CHUẨN BỊ:

- Giáo viên:** Đề bài, đáp án, biểu điểm.
- Học sinh:** Xem lại kiến thức.

III. CÁC HOẠT ĐỘNG DẠY HỌC:

- Ôn định tổ chức:**
- Kiểm tra bài cũ:** Không kiểm tra.
- Bài mới:**

A. MA TRẬN:

Nội dung kiến thức	Mức độ nhận thức								Cộng
	<i>Nhận biết</i>		<i>Thông hiểu</i>		<i>Vận dụng</i>		<i>Vận dụng ở mức cao hơn</i>		
	<i>TN</i>	<i>TL</i>	<i>TN</i>	<i>TL</i>	<i>TN</i>	<i>TL</i>	<i>TN</i>	<i>TL</i>	
1.Oxit									
Số câu hỏi	0.25		0.25		1				1.5
Số điểm	0.5		0.5		1				2(20%)
2. Axit			-		- của hợp chất		-		
Số câu hỏi			0.25			2	0.25		2.5
Số điểm			0.5			7	0.5		8(80%)
Tổng số câu	0.25		0.5		1	2	0.25		4
Tổng số điểm	0.5 (5%)		1 (10%)		1 (10%)	7 (70%)	0.5 (5%)		10 (100%)

Câu 3: 2 đ	$\text{MgO}_{(r)} + 2\text{HCl}_{(dd)} \longrightarrow \text{MgCl}_{2 (dd)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$	0,5 đ
	$\text{Mg}(\text{OH})_{2(r)} + 2\text{HCl}_{(dd)} \longrightarrow \text{MgCl}_{2 (dd)} + 2\text{H}_2\text{O}_{(l)}$	0,5 đ
	$\text{MgCO}_{3(r)} + 2\text{HCl}_{(dd)} \longrightarrow \text{MgCl}_{2 (dd)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} + \text{CO}_{2(k)}$	0,5 đ
	Đổi $n\text{CO}_2 = 0,448 : 22,4 = 0,02 \text{ mol}$	0,5 đ
	$\text{Na}_2\text{CO}_{3(dd)} + 2\text{HCl}_{(dd)} \longrightarrow 2\text{NaCl}_{(dd)} + \text{CO}_{2(dd)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$	
	a. Theo PT $n\text{HCl} = 2n\text{CO}_2 = 2 \cdot 0,02 \text{ mol} = 0,04 \text{ mol}$	0,5 đ
	$V\text{H}_2(\text{ĐKTC}) = 0,02 \text{ (l)}$	
	$C_{\text{M HCl}} = 0,04 : 0,02 = 2\text{M}$	0,5 đ
	b. Muối thu được sau phản ứng bao gồm NaCl ban đầu và NaCl tạo thành sau phản ứng.	0,5 đ
	Theo PT $n\text{Na}_2\text{CO}_3 = n\text{CO}_2 = 0,02 \text{ mol}$	0,5 đ
Câu 4: 4 đ	$m \text{Na}_2\text{CO}_3 = 0,02 \cdot 152 = 3,14\text{g}$	
	$m\text{dd NaCl ban đầu} = 5 - 3,14 = 1,86\text{g}$	0,25 đ
	Theo PT $n\text{Na}_2\text{CO}_3 = 2n\text{CO}_2 = 0,02 \cdot 2 = 0,04\text{mol}$	
	$m\text{dd NaCl tạo thành} = 0,04 \cdot 58,5 = 2,34 \text{ g}$	0,25 đ
	Vậy tổng khối lượng muối tạo thành sau p/ư là:	0,25 đ
	$1,86 + 2,34 = 4,2\text{g}$	0,25 đ
		0,5 đ
		0,25 đ
		0,25 đ

4. Củng cố:

- Giáo viên thu bài
- Nhận xét tinh thần thái độ làm bài của học sinh

5. Hướng dẫn về nhà:

- Học sinh về xem lại kiến thức
- Nghiên cứu bài sau ‘tính chất vật lý của kim loại’