

MA TRẬN BÀI KIỂM TRA HÓA HỌC 10
BÀI KIỂM TRA SỐ 2- HỌC KÌ 2 – NĂM HỌC 2019-2020

(CHƯƠNG 6: OXI – LƯU HUỖNH)

HÌNH THỨC KIỂM TRA: TNKQ VÀ TNTL

✓ **TNKQ: 16 câu (40%)**

✓ **TNTL: 4 câu (60%)**

Tên Chủ đề (nội dung, chương...)	Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao		Tổng
	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL	
Chủ đề 1 <i>Oxi – ozon</i>	- Tính chất vật lý - Ảnh hưởng của ozon đến đời sống		- Tính chất hóa học của khí oxi và ozon? Phản ứng chứng minh tính chất đó.		- Phương pháp điều chế khí oxi như thế nào?				
<i>Số câu</i> <i>Số điểm</i> <i>Tỉ lệ %</i>	<i>1</i> <i>0,25</i> <i>2,5%</i>		<i>1</i> <i>0,25</i> <i>2,5%</i>		<i>1</i> <i>0,25</i> <i>2,5%</i>				<i>3</i> <i>0,75</i> <i>7,5%</i>
Chủ đề 2 <i>Lưu huỳnh</i>	- Vị trí, cấu hình electron - Tính chất vật lý		- Tính chất hóa học, phương trình phản ứng, xác định chất oxi hóa, chất khử.		- Bài tập tính toán theo phương trình giữa S và kim loại.				
<i>Số câu</i> <i>Số điểm</i> <i>Tỉ lệ %</i>	<i>1</i> <i>0,25</i> <i>5%</i>		<i>1</i> <i>0,25</i> <i>5%</i>		<i>1</i> <i>0,25</i> <i>5%</i>				<i>3</i> <i>0,75</i> <i>7,5%</i>
Chủ đề 3: <i>Hợp chất của lưu huỳnh</i>	- Tính chất vật lý H ₂ S, SO ₂ , SO ₃ . - Phương pháp điều chế.		- Tính chất hóa học - Vai trò các chất trong PTPU		- Tính theo phương trình hóa học giữa SO ₂ và dung dịch kiềm.				

Tên Chủ đề (nội dung, chương...)	Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao		Cộng
	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL	
<i>Số câu</i> <i>Số điểm</i> <i>Tỉ lệ %</i>	2 0,5 50%		1 0,25 2,5%		1 0,25 2,5%	1 2,0 20%			5 3,0 30%
Chủ đề 4: <i>Axit sunfuric,</i> <i>muối sunfat</i>	<ul style="list-style-type: none"> - Tính chất vật lý, công thức cấu tạo. - Nguyên tắc pha loãng H₂SO₄ đặc. - Viết PT hóa học về Oxi, Lưu huỳnh và hợp chất của lưu huỳnh. 		<ul style="list-style-type: none"> - Tính axit mạnh của H₂SO₄. - Tính oxi hóa mạnh của H₂SO₄ đặc và tính háo nước. - Nhận biết bốn dung dịch mất nhãn 		<ul style="list-style-type: none"> - Bài tập H₂SO₄ loãng và dung dịch kiềm hoặc kim loại - Bài tập hỗn hợp kim loại hoặc hợp chất có tính khử tác dụng H₂SO₄ đặc. 		Bài tập tính oxi hóa của H₂SO₄ với hợp kim loại và hợp chất có tính khử.		
<i>Số câu</i> <i>Số điểm</i> <i>Tỉ lệ %</i>	3 0,5 5%	1 1,5 15%	2 0,5 5%	1 1,0 10%	1 0,25 2,5%	1 1,0 10%		1 1,0 10%	10 4,75 47,5%
Tổng số câu Tổng số điểm Tỉ lệ %	8 3,75 37,5%		6 2,25 22,5%		6 3,0 30%		1 1,0 10%		