

**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA 1 TIẾT – BÀI SỐ 3**  
**HOÁ HỌC 10 - Thời gian làm bài: 45 phút (40% trắc nghiệm + 60% tự luận)**

Tên chủ đề	Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng mức cao		Cộng	
	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL
<b>1. Clo</b>	- Tính chất vật lí, trạng thái tự nhiên, ứng dụng của clo, pp điều chế clo trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp.		- Clo có tính oxi hóa mạnh (tác dụng với: kim loại, hidro, muối của halogen khác..) - Clo còn có tính khử.		- Viết được các pt hóa học minh họa tính chất của clo. - Giải được bài tập có nội dung liên quan đến tính chất, điều chế clo.		- Giải thích được hiện tượng thực tế liên quan đến tính chất hóa học của clo.			
Số câu	1		1	1	1				<b>3 câu</b>	<b>1 câu</b>
Số điểm	0,25		0,25	1,5	0,25				<b>0,75đ</b>	<b>1,5đ</b>
<b>2. Hidro clorua – axit clohidric</b>	-Tính chất vật lí của hidro clorua. -Tan nhiều trong nước tạo thành dd axit clohidric -Tính chất vật lí của 1 số muối clorua. -Phương pháp điều chế axit clohidric trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp. - Nhận biết ion Cl <sup>-</sup>		-Cấu tạo phân tử HCl. -Dung dịch HCl là một axit mạnh, HCl có tính khử. -Viết được các phương trình hóa học minh họa tính chất của khí hidro clorua và dd axit clohidric.		Giải được bài tập có nội dung liên quan đến tính chất, điều chế HCl.		- Giải thích được hiện tượng thực tế liên quan đến tính chất hóa học của hidro clorua.			
Số câu	1		2		1	1			<b>4 câu</b>	<b>1 câu</b>
Số điểm	0,25		0,5		0,25	1,5			<b>1,0đ</b>	<b>1,5đ</b>
<b>3. Hợp chất có oxi của clo</b>	-Thành phần hóa học, ứng dụng, nguyên tắc sản xuất 1 số muối có oxi của clo.		- Tính oxi hóa mạnh của 1 số hợp chất có oxi của clo. ( nước Gia-ven, clorua vôi, muối clorat) -Viết được các pt hóa học minh họa tính chất của các hợp chất có oxi của clo.		Giải được bài tập có nội dung liên quan đến tính chất, điều chế các hợp chất quan trọng chứa oxi của clo.		- Giải thích được hiện tượng thực tế liên quan đến tính chất hóa học của các hợp chất có oxi của clo.			
Số câu	1		1						<b>2 câu</b>	
Số điểm	0,25		0,25						<b>0,5đ</b>	

Tên chủ đề	Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng mức cao		Cộng	
	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL
<b>4. Flo - Brom – Iot</b>	- Tính chất vật lí, trạng thái tự nhiên, ứng dụng của flo, brom, iot. - Thành phần phân tử, tên gọi, tính chất cơ bản, ứng dụng, điều chế 1 số hợp chất của flo, brom, iot.		- Tính chất hóa học cơ bản của flo, brom, iot là tính oxi hóa mạnh và giảm dần từ F <sub>2</sub> đến Cl <sub>2</sub> , Br <sub>2</sub> , I <sub>2</sub> . - Nguyên nhân tính oxi hóa giảm dần từ Flo đến iot. - Viết được các pt hóa học minh họa tính chất của flo, brom, iot.		Giải được bài tập có nội dung liên quan đến tính chất, điều chế flo, brom, iot.		- Giải thích được hiện tượng thực tế liên quan đến tính chất hóa học của đơn chất flo, brom, iot hoặc hợp chất.			
Số câu	1		2						<b>3 câu</b>	
Số điểm	0,25		0,5						<b>0,75đ</b>	
<b>5. Bài tập tổng hợp</b>	Biết viết PTHH cho dãy chuyển hóa của halogen và các hợp chất của chúng.		- Nhận biết các dung dịch chứa ion halogenua. - So sánh tính axit, tính khử của HF, HCl, HBr, HI.		- Dạng bài tập cho halogen có tính oxi hóa mạnh tác dụng với ion halogenua có tính khử mạnh.		- Dạng bài tập hỗn hợp muối			
Số câu	1	1	1	1	1		1	1	<b>4 câu</b>	<b>3 câu</b>
Số điểm	0,25	1,5	0,25	1,0	0,25		0,25	0,5	<b>1đ</b>	<b>3đ</b>
<b>Tổng số câu</b>	<b>5</b>	<b>1</b>	<b>7</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>1</b>	<b>1</b>	<b>1</b>	<b>16 câu</b>	<b>5 câu</b>
<b>Tổng số điểm</b>	<b>1,25</b>	<b>1,5</b>	<b>1,75</b>	<b>3,0</b>	<b>0,75</b>	<b>1,0</b>	<b>0,25</b>	<b>0,5</b>	<b>4,0</b>	<b>6,0</b>