

MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA
MÔN HÓA HỌC 10 – THỜI GIAN LÀM BÀI 45 phút

TT	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức								Tổng			% tổng điểm
			Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao		Số CH		Thời gian (phút)	
			Số CH	Thời gian (phút)	Số CH	Thời gian (phút)	Số CH	Thời gian (phút)	Số CH	Thời gian (phút)	TN	TL		
1	Chương 4. PHẢN ỨNG OXI HÓA KHỬ	Phản ứng oxi hóa khử và ứng dụng trong cuộc sống	4	3							4	0	3	10%
2	Chương 5. NĂNG LƯỢNG HÓA HỌC	Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học	2	1,5							2	0	1,5	5%

3		Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học	2	1,5							2	0	1,5	5%
4	Chương 6. TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG HÓA HỌC	Phương trình tốc độ phản ứng, hằng số tốc độ phản ứng và các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng	4	3	5	8	1*	4	1**	4,5	8	2	15	40%
5	Chương 7. NGUYÊN TỐ NHÓM VIIA- HALOGEN	Tính chất vật lí và hoá học của các đơn chất nhóm VIIA	2	1,5	2	3,2	1*	4	1**	4,5	4	1	9	20%

6		Halogen halide và một số phản ứng của ion halide	2	1,5	3	4,8	1*	4	1**	4,5	4	3	15	20%
Tổng			16	12	10	16	2	8	2	9	24	6	45	100%
Tỉ lệ %			40%		40%		10%		10%					
Tỉ lệ chung			80%				20%							

BẢNG ĐẶC TẢ KỸ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA
MÔN HÓA HỌC 10 – THỜI GIAN LÀM BÀI 45 PHÚT

T T	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Mức độ kiến thức, kỹ năng cần đáng giá	Số câu hỏi theo cấp độ nhận thức			
				Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao

1	Chương 4. PHẢN ỨNG OXI HÓA KHỬ	Phản ứng oxi hóa khử và ứng dụng trong cuộc sống	Nhận biết: - Khái niệm số oxi hóa, qui tắc xác định số oxi hóa và xác định được số oxi hóa của nguyên tử các nguyên tố trong các chất. - Khái niệm về phản ứng oxi hoá-khử, chất khử, chất oxi hóa, quá trình oxi hóa, quá trình khử và ý nghĩa của phản ứng oxi hoá-khử.	4			
2	Chương 5. NĂNG LƯỢNG HÓA HỌC	Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học	Nhận biết: - Khái niệm phản ứng toả nhiệt, thu nhiệt; điều kiện chuẩn, nhiệt tạo thành chuẩn, nhiệt tạo thành chuẩn của đơn chất bền, nhiệt tạo thành chuẩn của hợp chất (dựa theo bảng số liệu), biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng, phương trình nhiệt hóa học, ý nghĩa của dấu và giá trị $\Delta_r H_{298}^0$. - Dựa vào giá trị $\Delta_r H_{298}^0$ của các phản ứng, so sánh khả năng phản ứng giữa các phản ứng (dễ hay khó hơn).	2			
3		Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học	Nhận biết: - Biểu thức tính biến thiên enthalpy của phản ứng dựa vào năng lượng liên kết hoặc nhiệt tạo thành chuẩn của phản ứng. - Biết được liên kết hóa học nào bị phá vỡ, liên kết hóa học nào được hình thành khi xảy ra phản ứng hóa học (đối với phản ứng chỉ có hợp chất cộng hóa trị ở thể khí). - Khi phá vỡ liên kết cần cung cấp năng lượng, khi hình thành liên kết sẽ giải phóng năng lượng.	2			
4	Chương 6. TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG HOÁ	Phương trình tốc độ phản ứng, hằng số tốc độ phản	Nhận biết: - Khái niệm tốc độ phản ứng hoá học và tốc độ trung bình của phản ứng. - Mối quan hệ giữa nồng độ và tốc độ tức thời của phản ứng. Ý nghĩa của hằng số tốc độ phản ứng.	4			

	HỌC	ứng và các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng	- Nêu được các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng.				
			Thông hiểu: - Tính tốc độ trung bình của phản ứng đơn giản. - Viết biểu thức tốc độ tức thời của phản ứng. - Giải thích các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng. - Ý nghĩa của hệ số nhiệt độ Van't Hoff (γ) - Vận dụng được kiến thức tốc độ phản ứng hoá học vào việc giải thích một số vấn đề trong cuộc sống và sản xuất.		5		
			Vận dụng cao: - Tính tốc độ trung bình của phản ứng, vẽ đồ thị biểu diễn mối quan hệ giữa nồng độ chất và thời gian phản ứng.				1**
5	Chương 7. NGUYÊN TỐ NHÓM VIIA	Tính chất vật lí và hoá học của các đơn chất nhóm	Nhận biết: - Vị trí, cấu hình electron lớp ngoài cùng của các nguyên tố halogen, xu hướng nhận electron của các nguyên tố halogen. - Trạng thái tự nhiên và tính chất vật lí của các đơn chất halogen. - Tính chất hoá học của các đơn chất halogen. - Ứng dụng của halogen.	2			

		VIIA	Thông hiểu: - Sự biến đổi tính chất hoá học của các đơn chất halogen. - Viết được các phản ứng của đơn chất halogen tác dụng với hydrogen, kim loại, nước và dung dịch kiềm. - Giải thích tính tẩy màu của một số hợp chất halogen. - Giải thích được xu hướng phản ứng của các đơn chất halogen với hydrogen theo khả năng hoạt động của halogen. - So sánh và giải thích độ bền liên kết H–X. - Chứng minh tính oxi hoá mạnh của các halogen và so sánh tính oxi hoá giữa chúng (nước chlorine, nước bromine tương tác với các dung dịch sodium chloride, sodium bromide, sodium iodide). Vận dụng: - Bài tập liên quan đến tính chất hoá học của các đơn chất halogen. - Bài tập liên quan đến ứng dụng của các halogen đối với đời sống.		3		
6		Halogen halide và một số phản ứng của ion halide	Nhận biết: - Xu hướng biến đổi nhiệt độ sôi, độ tan trong nước, độ dài liên kết... của các hydrogen halide, xu hướng biến đổi tính acid của các hydrohalic acid. - Tính khử của các ion halide (Cl^-, Br^-, I^-). - Ứng dụng của một số hydrogen halide.	2			1*

			Thông hiểu: - Nguyên nhân xu hướng biến đổi nhiệt độ sôi, độ tan trong nước của khí HCl, HBr, HI. Nguyên nhân sự bất thường về nhiệt độ sôi và độ tan trong nước của HF. - Phương trình phản ứng chứng minh tính khử của các ion halide thông qua phản ứng với chất oxi hoá là sulfuric acid đặc. - Nhận biết các ion halide bằng dung dịch AgNO ₃ , quì tím.		2		
			Vận dụng: - Bài tập liên quan đến tính chất hoá học của các hydrohalic acid hoặc ion halide (chỉ thông qua 1 phản ứng). - Bài tập liên quan đến ứng dụng của các halogen đối với đời sống.			1*	
			Vận dụng cao: - Bài tập liên quan đến tính chất hoá học của các hydrohalic acid hoặc ion halide (thông qua nhiều phản ứng).				1**
Tổng				16	10	2	2