

THPT BÌNH CHÁNH
TỔ HOÁ HỌC

MA TRẬN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA CHUYÊN BAN_ HOÁ 10_NH 2023-2024

TT	Chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức								Tổng số câu	
			Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao			
			Số câu TN	Số câu TL	Số câu TN	Số câu TL	Số câu TN	Số câu TL	Số câu TN	Số câu TL	TN	TL
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)
1	Thành phần của nguyên tử	Trình bày được thành phần của nguyên tử	1								1	
		So sánh được khối lượng của electron với proton và neutron, kích thước của hạt nhân với kích thước nguyên tử.	1				1				2	
		Cấu trúc lớp vỏ electron của nguyên tử	1		1						2	
2	Nguyên tố hóa học	Trình bày được khái niệm về nguyên tố hoá học, số hiệu nguyên tử và kí hiệu nguyên tử.	1								1	
		Phát biểu được khái niệm đồng vị, nguyên tử khối.	1		1						2	
		Tính được nguyên tử khối trung bình (theo amu) ...					1				1	
3	Cấu trúc lớp vỏ electron	Trình bày được khái niệm lớp, phân lớp electron và mối quan hệ về số lượng phân lớp trong một lớp. Liên hệ được về số lượng AO trong một phân lớp, trong một lớp.	1								1	
		Viết được cấu hình electron nguyên tử theo lớp, phân lớp electron và theo ô orbital khi biết số hiệu nguyên tử Z	1		1						2	

		Phân biệt được các loại liên kết (liên kết cộng hoá trị không phân cực,			1						1	
	Liên kết hydrogen và tương tác (liên kết) Van der Waals	Trình bày được khái niệm liên kết hydrogen. Vận dụng để giải thích được sự xuất hiện liên kết hydrogen (với nguyên tố có độ âm điện lớn: N, O, F).	1								1	
6	Phản ứng oxi hoá – khử	-Nêu được khái niệm và xác định được số oxi hoá của nguyên tử các nguyên tố trong hợp chất. - Nêu được khái niệm về phản ứng oxi hoá – khử và ý nghĩa của phản ứng oxi hoá – khử.			1		1				2	
7	Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy trong các phản ứng hoá học	Trình bày được khái niệm phản ứng toả nhiệt, thu nhiệt; điều kiện chuẩn (áp suất 1 bar và thường chọn nhiệt độ 25°C hay 298 K); enthalpy tạo thành (nhiệt tạo thành) $\Delta_f H_{298}$ và biến thiên enthalpy (nhiệt phản ứng) của phản ứng $\Delta_r H_{298}$ Nêu được ý nghĩa của dấu và giá trị $\Delta_r H_{298}$.			1		1				2	
8	Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hoá học	$\Delta_r H_{298}^0 = \sum \Delta_f H_{298}^0(\text{sp}) - \sum \Delta_f H_{298}^0(\text{cd})$ Tính được $\Delta_r H_{298}$ của một phản ứng dựa vào bảng số liệu năng lượng liên kết, nhiệt tạo thành cho sẵn, vận dụng công thức: $E_b(\text{cd})$, $E_b(\text{sp})$, là tổng năng lượng liên kết trong phân tử chất đầu và sản			1		1				2	

		phẩm phản ứng.										
9	Phương trình tốc độ phản ứng và hằng số tốc độ của phản ứng	Trình bày được khái niệm tốc độ phản ứng hoá học và cách tính tốc độ trung bình của phản ứng.			1		1				2	
10	Các yếu tố ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng	Giải thích được các yếu tố ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng như: nồng độ, nhiệt độ, áp suất, diện tích bề mặt, chất xúc tác.			1		1				2	
11	Tính chất vật lí và hoá học các đơn chất nhóm VIIA	– Phát biểu được trạng thái tự nhiên của các nguyên tố halogen. – Mô tả được trạng thái, màu sắc, nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi của các đơn chất halogen. – Viết được phương trình hoá học của phản ứng tự oxi hoá – khử của chlorine trong phản ứng với dung dịch sodium hydroxide ở nhiệt độ thường và khi đun nóng; ứng dụng của phản ứng này trong sản xuất chất tẩy rửa.	1		1		1				3	
12	Hydrogen halide và một số phản ứng của ion halide (halogenua)	– Nhận xét (từ bảng dữ liệu về nhiệt độ sôi) và giải thích được xu hướng biến đổi nhiệt độ sôi của các hydrogen halide từ HCl tới HI dựa vào tương tác van der Waals. Giải thích được sự bất	1		1		1				3	

		thường về nhiệt độ sôi của HF so với các HX khác. – Trình bày được xu hướng biến đổi tính acid của dãy hydrohalic acid. – Thực hiện được thí nghiệm phân biệt các ion F^-, Cl^-, Br^-, I^- bằng cách cho dung dịch silvernitrate vào dung dịch muối của chúng. – Trình bày được tính khử của các ion halide (Cl^-, Br^-, I^-) thông qua phản ứng với chất oxihoá là sulfuric acid đặc.									
Tổng			16		12		12				
Tổng hợp chung			40%	30%		30%				100%	