TRƯỜNG THCS HƯNG THỊNH
TỔ KHOA HỌC TỰ NHIÊN

MA TRẬN, BẢN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA MÔN HÓA HỌC 9
NĂM HỌC 2022-2023

Tiết 66. KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II.

A. Khung ma trận

1. **Thời điểm kiểm tra:** Cuối HK 2- Hoá 9
2. **Thời gian làm bài:** 45 phút
3. **Hình thức kiểm tra:** Kết hợp giữa TN và TL tỉ lệ 70: 30
4. **Cấu trúc đề kiểm tra**

Tỉ lệ % các mức độ nhận thức: Biết : Hiểu : Vận dụng : Vận dụng cao = 40% : 30% : 20% : 10%
Số câu trắc nghiệm: 25 câu x 0,25 đ = 7 điểm (Biết: 16 câu; Hiểu : 12 câu)
Số câu tự luận: 2 câu = 3 điểm.(Vận dụng: 1 câu: 2 điểm; Vận dụng cao: 1 câu: 1 điểm)
Phần đã kiểm tra: 2,5 điểm
Phần chưa kiểm tra: 7,5 điểm

Chủ đề	PK- sơ lược BTH (đã kt)	Hiđrocacbon – nhiên liệu (đã kt)	Dẫn xuất hi đrocacbon-polime (Chưa kiểm tra)	Tổng
Số tiết	5	10	16	31
Số điểm	0,833	1,667	7,5	10
Làm tròn	0,75	1,75	7,5	10

Khung ma trận

STT	Chủ đề	Các đơn vị kiến thức	Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao		Tổng số câu		Số điểm	
			TN	TL	TN	TL	TN	TL	TN	TL	TN	TL	TN	TL
1	**Phi kim; sơ lược bảng tuần hoàn.**	Clo	1								**1**		0,25	
		Cacbon và hợp chất của cacbon	1								**1**		0,25	
		Sơ lược bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học.	1								**1**		0,25	
2	**Hiđrocacbon; Nhiên liệu**	Hiđrocacbon	2		3						**5**		1,25	
		Nhiên liệu	2								**2**		0,5	
3	**Dẫn xuất của hidrocacbon; Polime**	Dẫn xuất của hidrocacbon	9		9			1		1	**18**	**2**	4,5	3
4	**Tổng**	**Số câu**	16		12			1		1	28	**2**		
		Số điểm	4		3			2		1	7	**3**	7	3
		Tỉ lệ	40%		30%			20%		10%	70%	**30 %**	70%	30 %

II. Bản đặc tả

TT	Nội dung kiến thức		Mức độ kiến thức, kĩ năng cần đánh giá	Số câu hỏi		Câu hỏi	
				TN	TL	TN	TL
1		**Clo**	**Nhận biết**: Biết TCVL, TCHH, Ứng dụng, điều chế clo trong PTN, trong CN	1		C1	
		Cacbon và hợp chất của cacbon	**Nhận biết**: thù hình của một nguyên tố là gì, các dạng thù hình của cacbon, ứng dụng của chúng; biết TCVL,TCHH của các oxit, axit, muối cacbonat.	1		C2	
		Sơ lược Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học	**Nhân biết:** Nguyên tắc sắp xếp, cấu tạo Bảng hệ thống tuần hoàn các nguyên tố hóa học, biến đổi tính chất các NT trong BTH.	**1**		C3	
2	**Hiđrocacbon; Nhiên liệu**	**Hiđrocacbon**	**Nhận biết**: Biết được trạng thái tự nhiên, tính chất vật lí, đặc điểm cấu tạo, tính chất hoá học, ứng dụng của metan, etilen, axetilen.	2		C4,5	
			Thông Hiểu: Hiểu được phản ứng đặc trưng của metan, etilen, axetilen dựa trên đặc điểm cấu tạo phân tử; Nhận ra PTHH thể hiện TCHH của metan, etilen, axetilen.	3		C17,18,19	
		Nhiên liệu	**Nhận biết:** Khái niệm, phân loại nhiên liệu. Cách sử dụng nhiên liệu có hiệu quả.	**2**		C6,7	
	Dẫn xuất	**Dẫn xuất của**	**Nhận biết**: TCVL, CTCT,TCHH, Ứng dụng, điều chế rượu etylic, axit axetic; TCVL; TCHH, ứng dụng của chất béo;glucozo, saccarozo, tb,xelulozo;biết được mối liên hệ	9		C8,9,10,11,12,13, 14,	

5	**của hiđrocacbon. Polime**	**hidrocacbon**	giữa etilen, rượu etylic, axit axetic.			15,16.	
			Thông Hiểu: Viết được CTCT khai triển, thu gọn của rượu etylic, axitaxetic. Nhận ra PTHH thể hiện tchh của rượu etilic, axitaxetic,chất béo, glucozo, saccarozo, tb,xelulozo ; viết pthh thể hiện mối liên hệ giữa etilen, rượu etylic, axit axetic.	9		C20,21,22,23,24, 25, 26,27,28	
			Vận dụng: - Nêu hiện tượng, viết PTHH xẩy ra khi cho rượu etylic, axit axetic, glucozo, saccarozo, tb td với các chất; - Nhận biết được rượu etylic, axit axetic, dd glucozo, saccarozo, hồ tb, chất béo; - Tính khối lượng, độ rượu, nồng độ liên quan đến rượu etylic, axit axetic, tìm CTPT của hchc qua pư cháy.		**1**		**C29**
			Vận dụng cao: Sử dụng các kiến thức đã học về Dẫn xuất của hidrocacbon để giải thích các hiện tượng thực tiễn liên quan và giải các bài tập khó.		**1**		**C30**
Tổng câu				**28**	**2**		

Tổ trưởng

Nguyễn Thị Lan Hương