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.**

1. **Khung ma trận**
2. **Thời điểm kiểm tra:** Cuối HK 2- Hoá 9
3. **Thời gian làm bài:** 45 phút
4. **Hình thức kiểm tra:** Kết hợp giữa TN và TL tỉ lệ 70: 30
5. **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 |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **5** | **Dẫn xuất của hiđrocacbon. Polime** | **Dẫn xuất của hidrocacbon** | **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 giữa etilen, rượu etylic, axit axetic. | 9 |  | C8,9,10,11,12,13,14,15,16. |  |
| **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**