TRƯỜNG THCS HƯNG THỊNH **MA TRẬN, BẢN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA MÔN HOÁ 9**

 **TỔ KHOA HỌC TỰ NHIÊN NĂM HỌC: 2022- 2023**

## Tiết 34. KIỂM TRA CUỐI KÌ I

**I. Khung ma trận**

**- Thời điểm kiểm tra:** *Kiểm tra cuối học kì 1*

**- Thời gian làm bài:***45 phút.*

**- Hình thức kiểm tra:***Kết hợp giữa trắc nghiệm và tự luận (tỉ lệ 70% trắc nghiệm, 30% tự luận).*

**- Cấu trúc:**

+ Mức độ đề:*40% Nhận biết; 30% Thông hiểu; 20% Vận dụng; 10% Vận dụng cao.*

+ Phần trắc nghiệm: 7,0 điểm, *(Tổng 28 câu hỏi: nhận biết: 16 câu; thông hiểu: 8 câu, vận dụng: 3 câu , vận dụng cao: 1 câu), mỗi câu 0,25 điểm;*

+Phần tự luận: 3,0 điểm *(Tổng 3 câu: Thông hiểu 1/3 câu: 1,0 điểm; Vận dụng 1/3 câu: 1,25 điểm; Vận dụng cao 1/3 câu: 0,75 điểm).*

+ Nội dung nửa đầu học kì 1: *25% (2,5 điểm)*

+ Nội dung nửa cuối học kì 1: *75% (7,5 điểm)*

Nửa đầu kì 1 (25%)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Chủ đề** | **Các loại hợp chất vô cơ** | **Tổng** |
| **Số tiết** | 18 | 18 |
| **Điểm** | 2,5 | 2,5 |
| **Điểm làm tròn** | 2,5 | 2,5 |

Nửa cuối kì 1 (75%)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Chủ đề** | **Kim Loại** | **Phi Kim** | **Tổng** |
| **Số tiết** | 9 | 7 | 16 |
| **Điểm** | 4,25 | 3,25 | 7,5 |
| **Điểm làm tròn** | 4,25 | 3,25 | 7,5 |

| **Chủ đề** | **MỨC ĐỘ** | **Tổng số câu** | **Điểm số** |
| --- | --- | --- | --- |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** |
| **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** |
| **Chủ đề 1: Các hợp chất vô cơ ( 20 tiết)**(Từ bài 1-14) | 4 |  | 3 |  |  |  |  | 1/3 | 7 | 1/3 | **2,5** |
| **Chủ đề 2: Kim Loại(9 tiết)**(Từ bài 15-23) | 5 |  | 5 |  | 1 | 1/3 | 1 |  | 12 | 1/3 | **4,25** |
| **Chủ đề 3: Phi kim(7tiết)**(Từ bài 25-28) | 7 |  |  | 1/3 | 2 |  |  |  | 9 | 1/3 | **3,25** |
| **Số câu TN/ Ý tự luận** | **16** |  | **8** | **1** | **3** | **1** | **1** | **1** | 28 | 1 |  |
| **Điểm số** | **4,0** |  | **2,0** | **1,0** | **0,75** | **1,25** | **0,25** | **0,75** | **7,0** | **3,0** | **10** |
| **Tổng số điểm** | **4,0 điểm** | **3,0 điểm** | **2,0 điểm** | **1,0 điểm** | **10 điểm** | **10 điểm** |

**II. Bản đặc tả**

| **Nội dung** | **Mức độ** | **Yêu cầu cần đạt** | **Số ý TL/số câu hỏi TN** | **Câu hỏi** |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| TL(Số ý) | TN(Số câu) | TL(Số ý) | TN(Số câu) |
| **Chủ đề 1: : Các hợp chất vô cơ ( 20 tiết)** | **Nhận biết**  | -Nêu được tính chất hóa học của oxit:- Nêu được những tính chất hoá học  của axit- Nêu được tính chất hoá học chung của bazơ- Nêu được Tính  chất hoá học của muối- Nêu được  một số tính chất và ứng dụng của một số muối- Nêu được  một số tính chất và ứng dụng, điều chế của một số axit, bazo, oxit. |  | 1 |  | 1 |
|  | 1 |  | 2 |
|  | 1 |  | 3 |
|  | 1 |  | 4 |
|  |  |  |  |
| **Thông hiểu** | - Phân biệt được các loại oxit- *C*ách nhận biết H2SO4 và các muối sunphat- Phân biệt được tính chất hóa học của bazo tan và không tan.-Phân biệt các loại muối-Nhận ra các loại phân bón hóa học |  |  |  |  |
|  | 1 |  | 17 |
|  | 1 |  | 18 |
|  | 1 |  | 19 |
| **Vận dụng cao** | Tính được khối lượng, hoặc thể tích hoặc C%, hoặc CM | **1** |  | 29C |  |
| **Chủ đề 2: Kim Loại (9 tiết** | **Nhận biết** | -Nêu được tính chất  hoá học của kim loại’- Nêu được dãy hoạt động và ý nghĩa của dãy hoạt động hoá học của kim loại.- Nêu được tính chất hoá học của nhôm.-Nêu được tính chất hoá học của sắt, liên hệ  được tính chất của sắt và vị trí của sắt trong dãy hoạt động hoá học.-Nêu được gang là gì, thép là gì? Tính chất và một số ứng dụng của gang và thép.-Nêu được nguyên nhân làm kim loại bị ăn mòn và các yếu tố ảnh hưởng đến sự ăn mòn. |  | **1** |  | 5 |
|  | 1 |  | 6 |
|  | 1 |  | 7 |
|  | **1** |  | 8 |
|  | **1** |  | 9 |
| **Thông hiểu** | - Viết được một số phản ứng minh hoạ cho tính chất hoá học của kim loại.-Viết được các PTPƯ minh hoạ cho tính chất hoá học của sắt và nhôm.- Liên hệ được với các hiện tượng trong thực tế về sự ăn mòn kim loại, những yếu tố ảnh hưởng và bảo vệ kim loại khỏi sự ăn mòn. |  | **2** |  | 20, 21 |
|  | **1** |  | 22 |
|  | **1** |  | 23 |
|  | 1 |  | 24 |
| **Vận dụng** | - Phân biệt được một số kim loại bằng phương pháp hóa học.- Nêu hiện tượng của phản ứng.- Tính theo PTHH  |  | **1** |  | 25 |
| **1/3** |  | 29B |  |
| **Vận dụng cao** | * Xác định CTHH.
* Nhận biết các kim loại bằng phương pháp hóa học
 |  | 1 |  | 28 |
| **Chủ đề 3:Chủ đề 3: Phi kim(7tiết)** | **Nhận biết** | - Nêu được những tính chất hoá học của phi kim.-Nêu được nhữnh tính chất hoá học của clo-Nêu được tính chất hoá học của cacbon.-Nêu được đơn chất cacbon có ba dạng thù hình chính-Nêu đượcCO là oxit trung tính,  khử được nhiều oxit kim loại, CO2 là oxit axit có những tính chất của oxit axit. |  | **1** |  | 10 |
|  | **2** |  | 11, 12 |
|  | **2** |  | 13, 14 |
|  | **1** |  | 15 |
|  | **1** |  | 16 |
|  |  |  |  |
| **Thông hiểu** | -Chỉ ra được các phi kim có mức độ hoạt động hoá học khác nhau.-chỉ ra được phương pháp điều chế khí clo trong phòng thí nghiệm | **1/3** |  | 29A |  |
|  |  |  |  |
|  | **Vận dụng** | * Tính toán hóa học
* Giải thích được một số hiện tượng thực tế

. |  | **1** |  | 26 |
|  | **1** |  | 27 |
| Tổng số câu hỏi |  |  | **1** | **28** |  |  |

 **Tổ trưởng**

 **Nguyễn Thị Lan Hương**