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**