|  |  |
| --- | --- |
| **Trường THPT Ngô Gia Tự**  **Tổ Hóa học** |  |

**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KỲ I NĂM 2023-2024**

**MÔN: HÓA HỌC 10 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 PHÚT**

| **Số TT** | **Chương/chủ đề** | **Nội dung/đơn vị kiến thức** | **Mức độ nhận thức** | | | | | | | | **Tổng số câu** | | **Tổng số điểm** |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nhận biết** | | **Thông hiểu** | | **Vận dụng** | | **Vận dụng cao** | |
| **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** |  |
| *1* | **Phản ứng oxi hoá – khử** | Phản ứng oxi hoá – khử và ứng dụng trong cuộc sống |  | **2** |  | **2** |  |  |  |  |  | **4** | **1,00** |
| *2* | **Năng lượng hóa học** | *1.* Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học |  | **1** |  | **1** |  |  |  |  |  | **2** | **0,50** |
| *2.* Tínhbiến thiên enthalpy của phản ứng hóa học |  | **1** |  | **1** |  |  |  |  |  | **2** | **0,50** |
| *3* | **Tốc độ phản ứng hoá học** | *1. Phương trình tốc độ phản ứng và hằng số tốc độ phản ứng hóa học* |  | **2** |  | **2** | **1** |  |  |  | **1** | **4** | **1,50** |
| *2. Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng hóa học* |  | **2** |  | **2** | **1** |  |  |  | **1** | **4** | **1,75** |
| *4* | **Nguyên tố nhóm VIIA - Halogen** | *1. Tính chất vật lí và tính chất hóa học các đơn chất nhóm VIIA* |  | **4** |  | **2** | **1\*** |  | **1\*\*** |  | **1** | **6** | **2,25** |
| *2. Hydrogen halide và một số phản ứng của ion halide* |  | **4** |  | **2** | **1\*** |  | **1\*\*** |  | **1** | **6** | **2,50** |
| **Tổng số câu** | | |  | **16** |  | **12** | **3** |  | **1** |  | **4** | **28** |  |
| **Tỉ lệ %** | | | **0** | **40** | **0** | **30** | **20** | **0** | **10** | **0** | **30** | **70** |  |
| **Tổng hợp chung** | | | **40** | | **30** | | **20** | | **10** | | **100** | | **10** |

**BẢNG ĐẶC TẢ KĨ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KỲ II NĂM HỌC 2023 - 2024**

**MÔN: HÓA HỌC, LỚP 10– THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 PHÚT**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Chương/ chủ đề** | **Nội dung/ đơn vị kiến thức** | **Mức độ Nhận thức** | **Số câu hỏi theo mức độ nhận thức** | | | | |
| ***Nhận biết***  ***(TNKQ)*** | ***Thông hiểu***  ***(TNKQ)*** | ***Vận dụng***  ***(TL)*** | ***Vận dụng cao***  ***(TL)*** |
| *(1)* | *(2)* | *(3)* | *(4)* | *(5)* | *(6)* | *(7)* | *(8)* |
|  | **Phản ứng oxi hoá – khử** | **Phản ứng oxi hoá – khử và ứng dụng trong cuộc sống** | **Nhận biết**  - Thế nào là chất khử, chất oxi hoá.  - Biết cách tìm số oxi hoá của các nguyên tố.  - Thế nào là phản ứng oxi hoá khử.  **Thông hiểu**  - Hiểu được quá trình cho, nhận electron.  - Hiểu được vai trò của các chất trong phản ứng hoá học.  - Hiểu được các chất cho hay nhận bao nhiêu electron. | ***2*** | ***2*** |  |  |
|  | **Năng lượng hóa học** | **Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học** | **Nhận biết**  - Enthalpy tạo thành của các chất là gì, kí hiệu của enthalpy  - Phương trình nhiệt hoá học, điều kiện chuẩn.  **Thông hiểu**  - Hiểu phản ứng thu nhiệt hay phản ứng toả nhiệt.  - Hiểu ý nghĩa của giá trị biến thiên enthalpy. | ***1*** | ***1*** |  |  |
| **Tínhbiến thiên enthalpy của phản ứng hóa học** | **Nhận biết**  -Kí hệu biến thiên enthalpy của phản ứng hoá học.  **Thông hiểu**  - Công tính biến thiên enthalpy của phản ứng | ***1*** | ***1*** |  |  |
| **1** | **Tốc độ phản ứng hóa học** | **Phương trình tốc độ phản ứng hóa học và hằng số tốc độ phản ứng** | **Nhận biết**  - Định nghĩa về tốc độ phản ứng hóa học.  - Công thức tính vận tốc trung bình của một phản ứng hóa học.  - Hiểu được đồ thị biểu diễn tốc độ phản ứng hóa học.  **Thông hiểu**  - Nắm được phản ứng trong thực tế xảy ra nhanh hay chậm.  - Mối liêm hệ giữa số mol chất tham gia và chất tạo thành.  **Vận dụng**  - Tính được vận tốc trung bình của một phản ứng. | 2 | 2 | 1 |  |
| **Các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng hóa học** | **Nhận biết**  - Ảnh hưởng của nhiệt độ đến tốc độ phản ứng.  - Ảnh hưởng của nồng độ đến tốc độ phản ứng.  - Ảnh hưởng của diện tích tiếp xúc đến tốc độ phản ứng.  - Ảnh hưởng của chất xúc tác đến tốc độ phản ứng.  - Ảnh hưởng của áp suất đến tốc độ phản ứng.  **Thông hiểu**  - Hiểu được nguyên nhân ảnh hưởng của nhiệt độ, nồng độ, diện tích tiếp xúc và chất xúc tác đến tốc độ phản ứng.  **Vận dụng**  - Cho phản ứng dự đoán ảnh hưởng của các yếu tố đến tốc độ phản ứng | **2** | **2** | **1** |  |
| **2** | **Nguyên tố nhóm VIIA - halogen** | **Tính chất vật lý và hóa học của các đơn chất nhóm VIIA** | **Nhận biết**  - vị trí của nhóm halogen trong bảng tuần hoàn, các nguyên tố halogen.  - Cấu hỉnh electron lớp ngoài cùng của các halogen.  - Tính chất vật lý của các halogen vê trạng thái, màu sắt…  - Ứng dụng của các halogen.  **Thông hiểu**  - Từ tính chất hóa học của các halogen hoàn thành chuỗi phản ứng.  - Tính chất hóa học của các halogen, so sánh tính chất của các halogen.  **Vận dụng:**  - Từ các dữ liệu đề bài cho tìm halogen.  **Vận dụng cao**  - Từ tính chất hóa học vận dụng để thực hiện chuỗi phản ứng. | **4** | **2** | **1\*** | **1\*\*** |
| **Hydrogen halide và một số phản ứng của ion halide** | **Nhận biết**  - Hydrohalic acid nào ăn mòn thủy tinh.  - So sánh các hydrohalic acid theo tính acid.  - Tính chất hóa hoc của các ion halide, so sánh tính khử của các ion này.  - Số oxi hóa thường gặp của các halogen trong hợp chất.  - Điều chế chlorine, HCl.  **Thông hiểu**  - phân biệt các ion halide, hydrohalic acid và ion nitrate.  **Vận dụng**  - Từ các dữ liệu đề bài cho tìm halogen.  **Vận dụng cao**  - Từ tính chất hóa học vận dụng để thực hiện chuỗi phản ứng. | **4** | **2** | **1\*** | **1\*\*** |
|  |  |  |  | 16 | 4 | 3 | 1 |