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

**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CHUYỂN ĐỔI MÔN CHUYÊN ĐỀ NĂM 2023-2024**

**MÔN: HÓA HỌC 10 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 15 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* | ***Cơ sở hóa học*** | Liên kế hóa học |  |  | **1** |  |  |  |  |  | **1** |  | **2** |
| Phản ứng hạt nhân |  |  | **1** |  |  |  |  |  | **1** |  | **2** |
| Năng lượng hoạt hóa của phản ứng hóa học |  |  |  |  | **1** |  |  |  | **1** |  | **3** |
| Entropy và biến thiên năng lượng tự do |  |  | **1** |  |  |  |  |  | **1** |  | **3** |
| **Tổng số câu** |  |  | **3** |  | **1** |  |  |  | **4** |  | 10 |
| **Tỉ lệ %** |  |  | **70** |  | **30** |  |  |  | **100** |  | **100** |
| **Tổng hợp chung** | **40** | **30** | **20** | **10** | **100** | **10** |

**BẢNG ĐẶC TẢ KĨ THUẬT ĐỀ KIỂM CHUYỂN ĐỔI CHUYÊN ĐỀ NĂM HỌC 2023 - 2024**

**MÔN: HÓA HỌC, LỚP 10– THỜI GIAN LÀM BÀI: 15 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)* |
| *1* | ***Cơ sở hóa học*** | Liên kế hóa học | **Thông hiểu***- Viết được công thức lewis của một số chất đơn giản* |  | 1 |  |  |
| Phản ứng hạt nhân | **Thông hiểu**- Viết được phương trình phản ứng hạt nhân cho một số quá trình |  | 1 |  |  |
| Năng lượng hoạt hóa của phản ứng hóa học | **Vận dụng**- Tính hằng số tốc độ phản ứng.- cho biết tốc đổ phản ứng thay đổi như thế nào khi tăng nhiệt độ |  |  | 1 |  |
| Entropy và biến thiên năng lượng tự do | **Thông hiểu**- Vận dụng ΔfH0 và ΔfS0 để dự đoán các phản ứng có tự xảy ra ở điều kiện thường hay không |  | 1 |  |  |
|  |  |  |  | 0 | 3 | 1 | 0 |