**MA TRẬN ĐỀ THI HỌC KÌ 2**

**MÔN: HÓA HỌC 10 – CÁNH DIỀU**

**năm học: 2022-2023**

| **Số TT** | **Nội dung kiến thức** | **Đơn vị kiến thức** | **Mức độ nhận thức** | | | | | | | | **Tổng số câu** | | **Tổng % điểm** |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nhận biết** | | **Thông hiểu** | | **Vận dụng** | | **Vận dụng cao** | |
| ***TN*** | ***TL*** | ***TN*** | ***TL*** | ***TN*** | ***TL*** | ***TN*** | ***TL*** | ***TN*** | ***TL*** |  |
| *1* | **Phản ứng oxi hóa khử** | *Số oxi hóa* | **1** | **0** | **1** | **0** | **0** | **0** | **0** | **0** | **2** |  | **20%** |
| *Phản ứng oxi hóa – khử* | **1** | **0** | **1** | **0** | **0** | **1** | **0** | **0** | **2** | **1** |  |
| *2* | **Năng lượng hóa học** | *Phản ứng hóa học và enthalpy* | **2** | **0** | **1** | **0** | **0** | **0** | **0** | **0** | **3** | **0** | **15%** |
| *Ý nghĩa và cách tính biến thiên enthalpy phản ứng hóa học* | **2** | **0** | **1** | **0** | **0** | **0** | **0** | **0** | **3** |  |  |
| *3* | **Tốc độ phản ứng hóa học** | *Tốc độ phản ứng hóa học* | **4** | **0** | **4** | **0** | **0** | **0** | **0** | **0** | **8** | **0** | **20%** |
| *4* | **Nguyên tố nhóm VIIA** | *Nguyên tố và đơn chất halogen* | **3** | **0** | **2** | **0** | **0** | **1** | **0** | **0** | **5** | **1** | **45%** |
| *Hydrogen halide và hydrohalic acid* | **3** | **0** | **2** | **0** | **0** | **0** | **0** | **1** | **5** | **1** |
| ***Tổng số câu*** | | | **16** | **0** | **12** | **0** | **0** | **2** | **0** | **1** | **28** | **3** |  |
| ***Tỉ lệ %*** | | | **40%** | | **30%** | | **20%** | | **10%** | |  |  |  |
| ***Tỉ lệ chung*** | | | **70%** | | | | **30%** | | | | **70%** | **30%** |  |

**BẢNG ĐẶC TẢ KĨ THUẬT ĐỀ THI HỌC KÌ 2**

**MÔN: HÓA HỌC 10 – CÁNH DIỀU**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Nội dung kiến thức** | **Đơn vị kiến thức** | **Mức độ kiến thức, kĩ năng cần kiểm tra, đánh giá** | **Số câu hỏi theo các mức độ nhận thức** | | | | **Tổng** |
| **NB** | **TH** | **VD** | **VCD** |  |
| 1 | Phản ứng oxi hóa – khử | Số oxi hóa | **Nhận biết:**Số oxi hóa của nguyên tố trong đơn chất, hợp chất  **Thông hiểu:**Xác định được số oxi hóa của nguyên tố trong một số hợp chất cụ thể | 1 | 1 |  |  | 2 |
| Phản ứng oxi hóa – khử | **Nhận biết:**Khái niệm chất oxi hóa, chất khử, sự oxi hóa, sự khử  **Thông hiểu:**Xác định được chất oxi hóa, chất khử, quá trình oxi hóa, quá trình khử trong phản ứng oxi hóa khử  **Vận dụng:**Lập được phương trình hóa học của một số phản ứng oxi hóa – khử | 1 | 1 | 1 |  | 3 |
| 2 | Năng lượng hóa học | Phản ứng hóa học và enthalpy | **Nhận biết:**  - Dự đoán các phản ứng hóa học là phản ứng tỏa nhiệt hay thu nhiệt  - Trình bày được khái niệm phản ứng tỏa nhiệt, thu nhiệt, điều kiện chuẩn  **Thông hiểu:**Đếm số phát biểu đúng sai liên quan đến biến thiên enthalpy | 2 | 1 |  |  | 4 |
| Ý nghĩa và cách tính biến thiên enthalpy phản ứng hóa học | **Nhận biết:**  - Nêu được ý nghĩa của dấu và giá trị  - Dựa vào nhiệt phản ứng xác định phản ứng là tỏa nhiệt hay thu nhiệt.  **Thông hiểu:**Đếm số phát biểu đúng sai liên quan đến ý nghĩa biến thiên enthalpy | 2 | 1 |  |  | 3 |
| 3 | Tốc độ phản ứng hóa học | Tốc độ phản ứng hóa học | **Nhận biết:**  - Trình bày được khái niệm tốc độ phản ứng hóa học và cách tính tốc độ trung bình của phản ứng.  - Viết được biểu thức tốc độ phản ứng theo hằng số tốc độ phản ứng và nồng độ.  - Nêu được ý nghĩa của hệ số nhiệt đới Van’t Hoff ()  **Thông hiểu:**  **-**Giải thích được các yếu tố ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng như: nồng độ, nhiệt độ, áp suất, diện tích bề mặt, chất xúc tác.  - Tính được tốc độ trung bình của một phản ứng hóa học  - Vận dụng được kiến thức tốc độ phản ứng hóa học vào việc giải thích một số vấn đề trong cuộc sống và sản xuất. | 4 | 4 |  |  | 8 |
| 4 | Nguyên tố nhóm VIIA | Nguyên tố và đơn chất halogen | **Nhận biết:**  - Phát biểu được trạng thái tự nhiên của các nguyên tố halogen  - Chỉ ra được trạng thái, màu sắc, nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi của các đơn chất halogen.  - Chỉ ra được hiện tượng của các thí nghiệm so sánh tính oxi hóa của các halogen  **Thông hiểu**  - Viết sản phẩm phản ứng thể hiện tính chất của đơn chất halogen  - Tính thể tích khí chlorine (ở đktc) tạo thành trong phản ứng đơn giản  - So sánh được tính oxi hóa giữa các halogen  **Vận dụng:**Bài tập liên quan đến tính chất hóa học của các đơn chất halogen | 3 | 2 | 1 |  | 6 |
| Hydrogen halide và hydrohalic acid | **Nhận biết:**  - Trình bày được xu hướng biến đổi tính acid của dãy hydrohalic acid.  - Chỉ ra được hiện tượng của phản ứng khi cho dung dịch AgNO3 tác dụng với ion X-  - Nêu được ứng dụng của một số hydrogen halide  **Thông hiểu:**  - Tính được khối lượng kim loại trong phản ứng đơn giản có HCl tham gia  - Viết được PTHH thể hiện tính chất hóa học của các acid HX.  **Vận dụng cao:**Vận dụng giải bài tập liên quan đến hydrohalic acid, ion halide X | 3 | 2 |  | 1 | 6 |
| **Tổng** | | |  | **16** | **12** | **2** | **1** | **31** |
| **Tỉ lệ % từng mức độ nhận thức** | | |  | **40%** | **30%** | **20%** | **10%** | **100%** |
| **Tỉ lệ chung** | | |  | **70%** | | **30%** | |  |