**HÓA HỌC 10**

**I. BẢNG MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II NĂM HỌC 2024-2025**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Chủ đề/ Chương** | **Nội dung/Đơn vị kiến thức** | **Mức độ đánh giá** | | | | | | | | | | | | **Tổng** | | | **Tỷ lệ % điểm** |
| **TNKQ** | | | | | | | | | **Tự luận** | | |  | | |  |
| ***Nhiều lựa chọn*** | | | ***“Đúng - Sai”*** | | | ***Trả lời ngắn*** | | |  |  |  |
| **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** |  |
| 1 | PHẢN ỨNG OXI HÓA – KHỬ | Phản ứng oxi hóa – khử và ứng dụng trong cuộc sống | I.1 |  | I.2 |  |  |  | III.1 |  |  |  |  |  | 2 |  | 1 | **1** |
| 2 | NĂNG LƯỢNG HÓA HỌC | -Sự biến thiên enthalpy trong các phản ứng hóa học  -Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hoá học | I.3 | I.4 |  |  |  |  |  | III.2 |  |  |  |  | 1 | 2 |  | **1** |
| 3 | TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG HÓA HỌC | Phương trình tốc độ phản ứng và hằng số tốc độ của phản ứng | I.6 | I.5 |  | II.1a  II.1b  II.1c | II.1d |  |  |  | III.3 |  | IV.1 |  | 5 | 4 | 2 | **4** |
| Các yếu tố ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng | I.7 | I.8 |  |  |  | III.4 |  |  |  |
| 4 | NGUYÊN TỐ NHÓM VIIA | Tính chất vật lí và hoá học các đơn chất nhóm VIIA | I.9  I.10 | I.11 | I.12 | II.2a | II.2b | II.2c  II.2d |  |  |  | IV.2 |  | IV.3 | 4 | 2 | 4 | **4** |
| **Tổng số câu (lệnh hỏi)** | | | 6 | 4 | 2 | 4 | 2 | 2 | 1 | 1 | 2 | 1 | 1 | 1 | 12 | 8 | 7 | **27** |
| **Tổng số điểm** | | | 3,0 | | | 2,0 | | | 2,0 | | | 3,0 | | | 4 | 3 | 3 | **10** |
| **Tỷ lệ %** | | | 30 | | | 20 | | | 20 | | | 30 | | | 40 | 30 | 30 | **100** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **BẢNG ĐẶC TẢ HÓA 10 – HỌC KỲ 2 NĂM 2024-2025** | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| **TT** | **Chủ đề** | **Nội dung** | **Cấp độ tư duy** | **Yêu cầu cần đạt** | **Số câu hỏi ở các mức độ đánh giá** | | | | | | | | | | | |
| **Nhiều lựa chọn** | | | **Đúng - sai** | | | **Trả lời ngắn** | | | **Tự luận** | | |
| Biết | Hiểu | VD | Biết | Hiểu | VD | Biết | Hiểu | VD | Biết | Hiểu | VD |
| **1** | Phản ứng oxi hoá-khử | Phản ứng oxi hoá-khử và ứng dụng trong cuộc sống | BIẾT | Trình bày chất khử, chất oxi hoá, quá trình khử, quá trình oxi hoá. | **I.1** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| HIỂU | Xác định được số oxi hoá của nguyên tử nguyên tố từ đó suy ra tính chất của nguyên tố. |  |  |  |  |  |  | **III.1** |  |  |  |  |  |
| VẬN DỤNG | Bài tập thực tế về ứng dụng củả phản ứng oxi hoá khử (tínhnồng độ Ca2+trong máu). |  |  | **I.2** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 2 | Năng lượng hoá học | 1.Enthalpy tạo thành và sự biến thiên enthalpy  2. Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hoá | BIẾT | Nêu được khái niệm về phản ứng thu nhiệt, toả nhiệt, điều kiện chuẩn | **I.3** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| HIẺU | Giải thích được ý nghĩa của dấu và giá trị |  |  |  |  |  |  |  | **III.2** |  |  |  |  |
| HIỂU | Tính được biến thiên enthalpy của phương trình đơn giản |  | **I.4** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 3 | Tốc độ phản ứng hoá học | 1. Phương trình tốc độ và hằng số tốc độ của phản ứng | BIẾT | - Nêu được khái niệm tốc độ phản ứng  - Viết được công thức tính tốc độ trung bình của phản ứng  -Nêu được ý nghĩa hằng số tốc độ phản ứng | **I.6** |  |  | **II.1.a**  **II.1b** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| HIỂU | - Giải thích được kiến thức tốc độ phản ứng hoá học vào một số vấn đề trong sản xuất và cuộc sống |  | **I.5** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| VẬN DỤNG | -Tính tốc độ trung bình của phản ứng hoá học  -Vận dụng được kiến thức tốc độ phản ứng hoá học vào việc giải thích một số vấn đề trong cuộc sống và sản xuất. |  |  |  |  |  |  |  |  | **III.3** |  | **IV.1** |  |
| 2.Các yếu tốảnhhưởng đến tốc độ phản ứng | BIẾT | Nêu được các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng  Nêu được các yếu tố ảnh hưởng đến tôc độ phàn ứng | **I.7** |  |  | **II.1.c** |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | HIỂU | Tổng hợp kiến thức tốc độ phản ứng hoá học vào việc giải thích một số vấn đề trong cuộc sống và sản xuất. |  | **I.8** |  |  | **II.1d** |  |  |  |  |  |  |  |
|  | VẬN DỤNG | Vận dụng hệ số Van't Hoff để tính các đại lượng. |  |  |  |  |  |  |  |  | **III.4** |  |  |  |
| 4 | Tính chất vật lý và hoá học các đơn chất nhóm VIIA | **T**ính chất vật lý và hoá học các đơn chất nhóm VIIA | BIẾT | Nêu được trạng thái tự nhiên của các nguyên tố halogen, vị trí trong bảng hệ thống tuần hoàn, tính chất vật lý | **I.9,**  **I.10** |  |  | **II.2a** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| HIÊU | Nắm được tính chất hoá học, ứng dụng của phản ứng hoá học trong đời sống |  | **I.11** |  |  | **II.2b** |  |  |  |  |  |  |  |
| VẬN DỤNG | -Tính được khối lượng muối NaCl trong việc pha nước muối sinh lí 0,9%  -Viết được phương trình minh họa tính chất hoá học của halogen  - Tính được hàm lượng của các halogen trong các ứng dụng thực tiễn trong cuộc sống và thực tiễn. |  |  | **I.12** |  |  | **II.2c**  **II.2d** |  |  |  | **IV.2** |  | **IV.3** |
| **Tổng số câu (lệnh hỏi)** | | | | | **6** | **4** | **2** | **4** | **2** | **2** | **1** | **1** | **2** | **1** | **1** | **1** |
| **Tổng số điểm** | | | | | **3** | | | **2** | | | 2 | | | **3** | | |
| **Tỉ lệ % điểm** | | | | | 30 | | | 20 | | | 20 | | | 30 | | |