|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| TRƯỜNG THPT ĐỖ ĐĂNG TUYỂN |  |  |  |  |  |  |  |
| TỔ : HÓA - SINH - CN |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **MA TRẬN** **ÔN THI GIỮA KÌ 2-NĂM HỌC 2022-2023** |
| **MÔN HÓA HỌC 10** |
| **STT** | **BÀI**  | **NỘI DUNG**  | **MỨC ĐỘ**  | **TỔNG CÂU**  | **TỔNG ĐIỂM** | **GHI CHÚ** |
| **NB** | **TH** | **VD** | **VDC** |  |  |  |
| 1 | **Bài 12: Phản ứng oxi hóa khử và ứng dụng trong cuộc sống** | *1. Số oxi hóa* | 1 | 1 |   |   | 1 | 0.33 |   |
| *2. Phản ứng oxi hóa- khử* | 2 |  |  |   | 2 | 0.67 |   |
| *3. Lập phương trình hóa học của phản ứng oxi hóa-khử* |  |  2 |  |  | 2 | 2.33 |   |
| *4. Ý nghĩa của phản ứng oxi hóa- khử* |  1 |  |   |   | 1 | 0.33 |   |
| 2 | **Bài 13: Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học** | *1. Phản ứng tỏa nhiệt* | 2 |  |   |   | 2 | 0.67 |   |
| *2. Phản ứng thu nhiệt* | 2 |  |   |   | 2 | 0.67 |   |
| *3. Biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng* | 1 | 1 |   |   | 2 | 0.67 |   |
| *4. Enthalpy tạo thành (nhiệt tạo thành)* | 2 |  |   |   |  | 0.67 |   |
| *5. Ý nghĩa của dấu và giá trị biến thiên enthalpy của phản ứng* | 1 | 1 |   |   | 2 | 0.67 |   |
| 3 | **Bài 14: Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học** | *1. Xác định biến thiên enthalpy của phản ứng dựa vào năng lượng liên kết*  |   |   | 1 |   | 2 | 1.33 |   |
| *2. Xác định biến thiên enthalpy của phản ứng dựa vào enthalpy tạo thành* |   |   | 1 |   | 2 | 1.33 |   |
| 4 | **Tổng hợp** | *1. Bài toán bảo toàn electron* |   |   |   | 1 | 1 | 0.5 |   |
| *2. Bài toán về enthalpy.* |   |   |   | 1 | 1 | 0.5 |   |
| **Tổng** |  |  | **12** | **5** | **2** | **2** | **20** | **10.00** |  |

**BẢNG ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 2 – HÓA HỌC 10 - CTST**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Nội dung****kiến thức** | **Đơn vị kiến thức** | **Chuẩn kiến thức kỹ năng cần kiểm tra** | **Số câu hỏi theo mức độ nhận thức** |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** |
| 1 |  Phản ứng oxi hóa – khử và ứng dụng trong cuộc sống    | 1. Số oxi hóa  | Nhận biết: - Nêu được khái niệm số oxi hóa- Nêu các quy tắc xác định số oxi hóaThông hiểuXác định được số oxi hoá của nguyên tử các nguyên tố  | 1 | 1 |  |  |
| 2 |  2. Phản ứng oxi hóa – khử. | Nhận biết: -Nêu được khái niệm về phản ứng oxi hoá – khử, - Khái niệm chất oxi hóa.- Khái niệm chất khử.- Khái niệm quá trình oxi hóa.- Khái niệm quá trình khử.- Nhận biết phản ứng thuộc loại phản ứng oxi hóa khửThông hiểu- Phản ứng oxi hóa khử là phản ứng trong đó có sự thay đổi số oxi hóa của các nguyên tố- Chất oxi hóa là chất nhận electron, chất khử là chất nhường electron.- Sự oxi hóa là sự nhường electron, sự khử là sự nhận electron.- Xác định số electron nhường nhận trong các phản ứng oxi hóa -khử. | 2 |  |  |  |
| 3 |  3. Lập PTHH của phản ứng oxi hóa – khử | Thông hiểu:- các bước lập PT phản ứng oxi hóa – khử.- Lập được PT phản ứng oxi hóa – khử dựa vào số oxi hóa ( PP thăng bằng electron)– Cân bằng được phản ứng oxi hoá – khử đơn giản bằng phương pháp thăng bằng electron.Vận dụng cao: –Lập được PT phản ứng oxi hoá – khử phức tạp bằng phương pháp thăng bằng electron.- Giải bài toán bằng phương pháp bảo toàn mol electron. |  | 1 |  | 1 |
| 4 |  4. Ý nghĩa của phản ứng oxi hóa – khử | Nhận biết: – Mô tả được một số phản ứng oxi hoá – khử quan trọng gắn liền với cuộc sống.Vận dụng- Giải quyết vấn đề liên quan thực tiễn | 1 |  |  |  |
| 5 |  Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học     | 1. Phản ứng tỏa nhiệt  | Nhận biết: -Trình bày được khái niệm phản ứng toả nhiệt- Dựa vào phản ứng hóa học và dữ kiện xác định đây là phản ứng tỏa nhiệtThông hiểu-Tính được Δr , Δf  từ dữ kiện nhiệt phản ứng, dữ kiện nhiệt tạo thành.- Cho dữ kiện nhiệt phản ứng xác định nhận định đúng sai. | 2 |  |  |  |
| 6 |  2. Phản ứng thu nhiệt | Nhận biết: -Trình bày được khái niệm phản ứng thu nhiệt.- Dựa vào phản ứng hóa học và dữ kiện xác định đây là phản ứng thu nhiệt | 2 |  |  |  |
| 7 |  3. Biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng. | Nhận biết: -Trình bày được điều kiện chuẩn (áp suất 1 bar và thường chọn nhiệt độ 25o C hay 298 K);-Trình bày đơn vị của biến thiên enthalpy. - Trình bày được khái niệm biến thiên enthalpy chuẩn hay nhiệt phản ứng chuẩn Δr Thông hiểu- Cách biểu diễn phương trình nhiệt hóa học.Vận dụng cao: Tính khối lượng chất cần đốt cháy để cung cấp nhiệt cho phản ứng khác | 3 | 1 |  | 1 |
| 8 |  4. Enthalpy tạo thành ( nhiệt tạo thành) | Nhận biết: Trình bày được khái niệm enthalpy tạo thành hay nhiệt tạo thành chuẩn Δf Vận dụng: Tính enthalpy tạo thành hay nhiệt tạo thành chuẩn Δf  | 1 |  |  |  |
| 9 |  5. Ý nghĩa của dấu và giá trị  | Nhận biết: Nêu được ý nghĩa của dấu và giá trị Δr . |  | 1 |  |  |
| 10 |  Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học  | 1. Xác định biến thiên enthalpy của phản ứng dựa vào năng lượng liên kết  | Thông hiểu: -Tính được biến thiên enthalpy chuẩn từ Eb cho sẵn hoặc Δr  các chất tham giaVận dụng: -Tính được Δr  của một phản ứng dựa vào bảng số liệu năng lượng liên kết nhiệt tạo thành cho sẵn. |  |  | 1 |  |
| 11 |  2. Xác định biến thiên enthalpy của phản ứng dựa vào enthalpy tạo thành. | Vận dụng: Tính được Δr  của một phản ứng  |  |  | 1 |  |