**TRƯỜNG THPT BÌNH CHÁNH**

**TỔ HÓA**

**BẢNG ĐẶC TẢ KĨ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ I NĂM HỌC 2023-2024**

**MÔN: HÓA HỌC 12 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 50 PHÚT**

| **TT** | **Nội dung kiến thức** | **Đơn vị kiến thức** | **Mức độ kiến thức, kĩ năng**  **cần kiểm tra, đánh giá** | **Số câu hỏi theo cấp độ nhận thức** | | | |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** | |
| **1** | **Chương 1**  **Este – Lipit** | **1. Este** | **Nhận biết:**  − Khái niệm, đặc điểm cấu tạo phân tử, danh pháp.  − Tính chất hoá học: Phản ứng thuỷ phân (môi trường axit) và phản ứng với dung dịch kiềm (phản ứng xà phòng hoá).  − Phương pháp điều chế bằng phản ứng este hoá.  − Mùi một số este thông dụng.  − Este không tan trong n­ước và có nhiệt độ sôi thấp hơn axit, ancol cùng số C.  **Thông hiểu:**  − Xác định CTPT khi biết phần trăm nguyên tố.  **Vận dụng:**  − Xác định CTPT dựa vào phản ứng oxi hóa hoàn toàn. | 1  [1] | 1  [2] | 1  [3] |  |
| **2** | **2. Chất béo** | **Nhận biết:**  − Khái niệm phân loại chất béo, biết công thức cấu tạo chất béo. Gọi tên chất béo cơ bản.  −Tính chất vật lí (trạng thái, tính tan).  − Tính chất hoá học (tính chất chung của este và phản ứng hiđro hoá chất béo lỏng).  − Phân biệt được dầu ăn và mỡ bôi trơn về thành phần hoá học.  **Vận dụng:**  − Tính khối lượng chất béo, xút, hoặc sản phẩm trong phản ứng xà phóng hóa. | 1  [4] |  | 1  [5] |  |
| **3** | **Chương 2**  **Cacbohidrat** | **3. Glucozơ** | **Nhận biết:**  - Khái niệm, phân loại cacbohiđrat.  - Công thức cấu tạo dạng mạch hở, tính chất vật lí (trạng thái tự nhiên, độ tan), ứng dụng của glucozơ.  **Thông hiểu:**  - Tính chất hóa học của glucozơ. | 1  [6] | 1  [7] |  |  |
| **4** | **4. Saccarozơ, tinh bột và xenlulozơ** | Nhận biết:  - CTPT, đặc điểm cấu tạo.  - Tính chất vật lí (trạng thái, độ tan) của saccarozơ, tinh bột, xenlulozơ)  **Thông hiểu:**  - Tính chất hóa học của saccarozơ, tinh bột, xenlulozơ (thủy phân trong môi trường axit).  - Tính chất riêng (phản ứng của hồ tinh bột với iot,  - Tính khối lượng sản phẩm thu được khi thủy phân saccarozơ, tinh bột và xenlulozơ. | 1  [8] | 1  [9]  1  [10] |  |  |
| **5** | **Chương 3**  **Amin – aminoaxit và Protein** | **5. Amin** | **Nhận biết:**  - Khái niệm, phân loại, cách gọi tên (theo danh pháp thay thế và gốc - chức).  - Đặc điểm cấu tạo phân tử, bậc amin.  - Tính chất vật lí (trạng thái, màu, mùi, độ tan) của amin.  Thông hiểu:  - Tính chất hóa học điển hình của amin no là tính bazơ  - Anilin có phản ứng thế với nước brom. Nêu được hiện tượng của thí nghiệm.  - Từ CTCT xác định tên amin (gốc chức / thay thế) và ngược lại.  - So sánh tính bazơ của các amin  - Tính khối lượng các chất trong phản ứng Anilin với dung dịch Br2.  **Vận dụng:**  - Xác định CTPT, CTCT, khối lượng amin dựa vào phản ứng oxi hoá hoàn toàn. | 1  [11] | 1  [12]  1  [13] | 1  [14] |  |
| **6** |  | **6. Amino axit** | **Nhận biết:**  - Định nghĩa, đặc điểm cấu tạo phân tử, ứng dụng quan trọng của amino axit và hợp chất.  - Biết công thức cấu tạo và tên thông thường của một số amino axit thiên nhiên.  **Thông hiểu:**  - Tính chất hóa học của amino axit (tính lưỡng tính; phản ứng este hoá; phản ứng trùng ngưng của và - amino axit).  - Phân biệt dung dịch amino axit với dung dịch chất hữu cơ khác bằng phương pháp hoá học.  **Vận dụng:**  - Tính khối lượng các chất trong phản ứng của amino axit với axit, bazơ. | 1  [15] | 1  [16] | 1  [17] |  |
| **7** |  | **7. Peptit-Protein** | **Nhận biết:**  - Định nghĩa, đặc điểm cấu tạo , phân loại peptit, protein.  **Thông hiểu:**  - Phân biệt được đipeptit , tripeptit,..dựa vào phản ứng màu biurê.  - Xác định đoạn mạch peptit dựa vào đặc điểm phản ứng thủy phân hoàn toàn , không hoàn toàn .  - Xác định được amino axit đầu N và amino axit đầu C trong một đoạn peptit. | 2  [18],[19] | 1  [20] |  |  |
| **8** | **Chương 4: Polime và vật liệu polime** | **8. Đại cương về polime.  Vật liệu polime.** | **Nhận biết:** **Nhận biết:**  - Khái niệm, đặc điểm cấu tạo một số polime: chất dẻo, tơ, cao su.  - Tính chất vật lí (trạng thái, nhiệt độ nóng chảy)  - Ứng dụng một số polime: chất dẻo, tơ, cao su.  - Một số phương pháp tổng hợp polime (trùng hợp, trùng ngưng).  - Từ đặc điểm cấu tạo của monome dự đoán được loại phản ứng điều chế polime tương ứng.  - Tên một số polime thông dụng.  - Từ đặc điểm cấu tạo của monome dự đoán được loại phản ứng điều chế polime tương ứng. | 3  [21]  [22]  [23] |  |  |  |
| **9** | **Chương 5: Đại cương về kim loại** | **9. Vị trí của kim loại trong bảng tuần hoàn và cấu tạo của kim loại** | **Nhận biết:**  - Cách viết cấu hình electron, từ đó xác định vị trí, đặc điểm cấu hình lớp electron ngoài cùng của kim loại.  - Khái niệm hợp kim, tính chất vật lí (dẫn nhiệt, dẫn điện, nhiệt độ nóng chảy, trạng thái ...)  **Thông hiểu:**  - Tính chất vật lí chung và riêng của kim loại. | 3  [24]  [25]  [26] | 1  [27] |  |  |
| **10** |  | **10. Tính chất của kim loại. Dãy điện hóa kim loại** | **Nhận biết:**  - Tính khử của kim loại.  - Khái niệm cặp oxi hóa – khử, khả năng khử của các kim loại và khả năng oxi hóa của các ion kim loại.  **Thông hiểu:**  - Quy luật sắp xếp và ý nghĩa dãy điện hóa các kim loại (các nguyên tử được sắp xếp theo chiểu giảm dần tính khử, các ion kim loại được sắp xếp theo chiểu tăng dần tính oxi hoá).  - Xác định thành phần định tính của sản phẩm trong phản ứng theo quy tắc anpha.  - So sánh mức độ của các cặp oxi hóa – khử, dự đoán được chiều phản ứng oxi hóa - khử dựa vào dãy điện hoá.  **Vận dụng:**  - Tìm tên kim loại , tính % khối lượng kim loại trong hỗn hợp, thể tích khí, khối lượng chất rắn khi:  + Kim loại tác dụng dung dịch axit loại 1  + Kim loại tác dụng dung dịch axit loại 2  - Kim loại tác dụng với phi kim  - Kim loại tác dụng với nước, tìm tên kim loại, hoặc thể tích khí thu được, nồng độ chất tan sau phản ứng.  **Vận dụng cao:**  - Kim loại tác dụng dung dịch muối, tìm khối lượng | 3  [28]  [29]  [30] | 2  [31]  [32] | 4  [34]  [35]  [36]  [37] | 1  [33] |
| **11** | **Tổng hợp kiến thức hữu cơ** | **8.**  **- Este, chất béo, cacbohiđrat, amin, amino axit**  **Từ tính chất hoá học xác định công thức cấu tạo, phân tử khối,..** | **Vận dụng cao**  - Tính chất vật lý của các este, chất béo, cacbohiđrat, amin, amino axit.  - Tính chất hóa học đặc trưng của este, chất béo, cacbohiđrat, amin, amino axit.  − Từ tính chất hoá học của este, hoặc polime để tìm công thức cấu tạo đúng, phân tử khối,.. |  |  |  | 1  [39]  1  [38] |
| **12** | **Tổng hợp kiến thức vô cơ** | **Đại cương về kim loại. Tính chất hóa học, ăn mòn, điều chế kim loại.** | **Vận dụng cao**  - Vị trí của kim loại  - Tính chất vật lí  - Tính chất hóa học  - Dãy điện hóa. |  |  |  | 1  [40] |
| **Tổng** | | |  | **16** | **12** | **8** | **4** |

**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ I NĂM HỌC 2023-204**

**MÔN: HÓA HỌC 12 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 50 phút**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Nội dung kiến thức** | **Đơn vị kiến thức** | **Mức độ nhận thức** | | | | | | | | **Tổng** | | | **% tổng**  **điểm** |
| **Nhận biết** | | **Thông hiểu** | | **Vận dụng** | | **Vận dụng cao** | |
| ***Số CH*** | | ***Thời gian***  ***(phút)*** |
| ***Số CH*** | ***Thời gian (phút)*** | ***Số CH*** | ***Thời gian***  ***(phút)*** | ***Số CH*** | ***Thời gian***  ***(phút)*** | ***Số CH*** | ***Thời gian***  ***(phút)*** | ***TN*** | ***TL*** |
| **1** | **Chương 1:**  **Este – Lipit** | **Este** | 1 | 0,5 | 1 | 1,0 | 1 | 2,0 |  |  | 3 |  | 3,5 | 7,5% |
| **2** | **Lipit-CB** | 1 | 0,5 |  |  | 1 | 2,0 |  |  | 2 |  | 2,5 | 5% |
| **3** | **Chương 2: Cacbohidrat** | **Glucozơ** | 1 | 0,5 | 1 | 1,0 |  |  |  |  | 2 |  | 1,5 | 5% |
| **4** | **Saccarozơ**  **tinh bột xenlulozơ** | 1 | 0,5 | 2 | 2,0 |  |  |  |  | 3 |  | 2,5 | 7,5% |
| **5** | **Chương 3:**  **Amin, aminoaxit và Peptit Protein** | **Amin** | 1 | 0,5 | 2 | 2,0 | 1 | 2,0 |  |  | 4 |  | 4,5 | 10% |
| **6** | **Amino axit** | 1 | 0,5 | 1 | 1,0 | 1 | 2,0 |  |  | 3 |  | 3,5 | 7,5% |
| **7** | **Peptit Protein** | 2 | 1,0 | 1 | 1,0 |  |  |  |  | 3 |  | 2,0 | 7,5% |
| **8** | **Chương 4: Polime và vật liệu polime** |  | 2 | 1,0 | 1 | 1,0 |  |  |  |  | 3 |  | 2,0 | 7,5% |
| **9** | **Chương 5: Đại cương**  **về kim loại** | **Vị trí của kim loại trong bảng tuần hoàn và cấu tạo của kim loại** | 3 | 1,5 | 1 | 1,0 |  |  |  |  | 4 |  | 2,5 | 10% |
| **10** | **Tính chất của kim loại. Dãy điện hóa kim loại** | 3 | 1,5 | 2 | 2,0 | 4 | 8,0 | 1 | 3,5 | 10 |  | 15,0 | 25% |
| **11** | **Tổng hợp kiến thức** | **Câu đếm tổng hợp**  **Từ tính chất hoá học xác định công thức cấu tạo, phân tử khối,..** |  |  |  |  |  |  | 2  1 | 10,5 | 3 |  | 10,5 | 7,5% |
| **Tổng** | | | **16** | **8** | **12** | **12** | **8** | **16** | **4** | **14** | **40** |  | **50** | 100% |
| **Tỉ lệ %** | | | **40%** | | **30%** | | **20%** | | **10%** | |  |  |  |  |