BẢNG ĐẶC TẢ KĨ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 1

MÔN: HÓA HỌC 12 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 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 (gốc - chức) của este.Tính chất hoá học: Phản ứng thuỷ phân (xt axit) và phản ứng với dung dịch kiềm (phản ứng xà phòng hoá).Phương pháp điều chế bằng phản ứng este hoá. Ứng dụng của một số este tiêu biểu.**Thông hiểu:** Este không tan trong n­ước và có nhiệt độ sôi thấp hơn axit đồng phân.Tính khối lượng các chất trong phản ứng thủy phân khi biết công thức phân tử, công thức cấu tạo của este.Xác định CTCT, tên gọi este khi biết CTCT, tên gọi sản phẩm phản ứng thủy phân và ngược lại**Vận dụng:**Viết được công thức cấu tạo của este có tối đa 4 nguyên tử cacbon. Viết phương trình hoá học minh họa tính chất hoá học este no, đơn chức.Phân biệt được este với các chất khác như ancol, axit,... bằng phương pháp hoá học. Xác định CTCT, tính khối lượng các chất trong phản ứng thủy phân este.**Vận dụng cao:**Xác định cấu tạo, tính khối lượng este trong hỗn hợp các este. | 3 | 2 | 2 | 1 |
| **2. Lipit**  | **Nhận biết:**Khái niệm 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).Ứng dụng của chất béo.Cách chuyển hoá chất béo lỏng thành chất béo rắn, phản ứng oxi hoá chất béo bởi oxi không khí.**Thông hiểu:**So sánh đặc điểm phản ứng thủy phân chất béo trong môi trường axit và bazơ.Dựa vào tính chất hóa học xác định chất béo hoặc sản phẩm phản ứng thủy phân chất béo ở mức độ đơn giản.Tính khối lượng chất béo trong phản ứng thủy phân.**Vận dụng:**Viết được các phương trình hoá học minh hoạ tính chất hoá học của chất béo.Phân biệt được dầu ăn và mỡ bôi trơn về thành phần hoá học.Biết cách sử dụng, bảo quản được một số chất béo an toàn, hiệu quả.Tính khối lượng chất béo trong phản ứng thủy phân.Viết công thức cấu tạo một số chất béo và đồng phân có gốc axit khác nhau; gọi tên.**Vận dụng cao:**Xác định cấu tạo, tính khối lượng chất béo trong hỗn hợp chất béo, axit béo. | 2 | 2 | 1 | 1 |
| **3. Glucozơ**  | **Nhận biết:**Khái niệm, phân loại cacbohiđrat. Công thức cấu tạo dạng mạch hở, tính chất vật lí (trạng thái, màu, mùi, độ tan), ứng dụng của glucozơ.**Thông hiểu:**Tính chất hóa học của glucozơ: Tính chất của ancol đa chức, anđehit đơn chức; phản ứng lên men rượu.Tính khối lượng các chất trong phản ứng lên mên rượu, phản ứng tráng bạc, phản ứng cháy của glucozơ.**Vận dụng:** Dự đoán được tính chất hóa học.Viết được PTHH chứng minh tính chất hoá học của glucozơ.Phân biệt dung dịch glucozơ với glixerol bằng phương pháp hoá học.Tính khối lượng glucozơ phản ứng, khối lượng sản phẩm. | 3 | 2 | 1 | 0 |
| **2** | **Chương 4: Poline** | **4. Saccarozơ, tinh bột và xenlulozơ**  | **Nhận biết:**CTPT, đặc điểm cấu tạo.Tính chất vật lí (trạng thái, màu, mùi, vị , độ tan) của saccarozơ, tinh bột, xenlulozơ)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, phản ứng của xenlulozơ với axit HNO3), ứng dụng.Thông hiểu:Làm thí nghiệm rút ra nhận xét. Nêu hiện tượng, giải thích.Viết các PTHH minh hoạ cho tính chất hoá học.**Vận dụng:**Phân biệt các dung dịch: saccarozơ, glucozơ, glixerol, andehit axetic bằng phương pháp hoá học.Viết phương trình hóa học các phản ứng thủy phân saccarozơ, tinh bột và xenlulozơ; phản ứng este hóa của xenlulozơ.Tính khối lượng Ag hoặc glucozơ thu được khi thủy phân saccarozơ, tinh bột và xenlulozơ, rồi cho sản phẩm tham gia phản ứng tráng bạc.Tính khối lượng glucozơ thu được từ phản ứng thuỷ phân các chất theo hiệu suất. | 4 | 3 | 1 | 0 |
| **3**  | **Chương 5: Đại cương kim loại**  | **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 là tính bazơ, anilin có phản ứng thế với brom trong nước. Nêu được hiện tượng của thí nghiệm.Tính khối lượng các chất trong phản ứng với axit, phản ứng cháy của amin khi biết công thức phân tử, công thức cấu tạo của amin. | 3 | 1 | 0 | 0 |
|  |  | **6. Amino axit**  | **Nhận biết:** Định nghĩa, đặc điểm cấu tạo phân tử, ứng dụng quan trọng của amino axit. Biết công thức cấu tạo và tên thông thường của một số aminoaxit 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). Tính axit - bazơ của aminoaxit.Tính khối lượng các chất trong phản ứng với axit, bazơ, phản ứng cháy khi biết CTPT, CTCT, tên gọi của amino axit. | 1 | 1 | 0 | 0 |
| **Tổng hợp hữu cơ**  | **7. Tổng hợp hữu cơ** | **Thông hiểu:**Tính chất vật lý của các este, chất béo, cacbohiđrat.Tính chất hóa học đặc trưng của các este, chất béo, cacbohiđrat.**Vận dụng:**Sử dụng dụng cụ hoá chất để tiến hành an toàn, thành công các thí nghiệm.Quan sát thí nghiệm, nêu hiện tượng, giải thích và viết các phương trình hoá học. Rút ra nhận xét (Điều chế etyl axetat; Phản ứng xà phòng hoá chất béo; Phản ứng của glucozơ với Cu(OH)2; Phản ứng của hồ tinh bột với iot.)Viết PTPƯ chuyển hóa các este, chất béo, cacbohiđrat.Viết đồng phân cấu tạo của este, chất béo.**Vận dụng cao:**Tính khối lượng các chất có trong hỗn hợp este, chất béo, cacbohiđrat. | 0 | 1 | 3 | 2 |
| **Tổng** |  | **16** | **12** | **8** | **4** |

|  |
| --- |
| **MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 1** |
| **MÔN: HOÁ HỌC 12 - THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 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 câu** | **Thời gian** |
| **Số câu** | **Thời gian** | **Số câu** | **Thời gian** | **Số câu** | **Thời gian** | **Số câu** | **Thời gian** | **TN** | **TL** |
| **1** | **Chương 1: Este và lipit** | **Este**  | 3 | 1.5 | 3 | 3 | 2 | 3.5 | 1 | 2.75 | 9 | 0 | 10.75 | 22.5% |
| **2** | **Lipit** | 2 | 1 | 2 | 2 | 1 | 1.75 | 1 | 2.75 | 6 | 0 | 7.5 | 15.0% |
| **3** | **Chương 2: Cacbohiđrat**  | **Glucozơ**  | 3 | 1.5 | 2 | 2 | 1 | 1.75 | 0 | 0 | 6 | 0 | 5.25 | 15.0% |
| **4** | **Saccarozơ, tinh bột và xenlulozơ**  | 4 | 2 | 3 | 3 | 1 | 1.75 | 0 | 0 | 8 | 0 | 6.75 | 20.0% |
| **5** | **Chương 3: Amin, amino axit** | **Amin** | 3 | 1.5 | 1 | 1 | 0 | 0 | 0 | 0 | 4 | 0 | 2.5 | 10.0% |
| **6** | **Amino axit**  | 1 | 0.5 | 1 | 1 | 0 | 0 | 0 | 0 | 2 | 0 | 1.5 | 5.0% |
| **7** | **Tổng hợp hữu cơ**  | **Tổng hợp hữu cơ**  | 0 | 0 | 0 | 0 | 3 | 5.25 | 2 | 5.5 | 5 | 0 | 10.75 | 12.5% |
| **Tổng** | **16** | **8** | **12** | **12** | **8** | **14** | **4** | **11** | **40** | **0** | **45** | **100.0%** |
| **Tỉ lệ %** | **40%** | **30%** | **20%** | **10%** |  |  |  |  |
| **Tỉ lệ chung** | **70%** | **30%** |  |  |  |  |