**NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA HỌC KÌ I – NĂM HỌC: 2021 – 2022**

**A. HÓA 12: • Nội dung ôn tập: *Từ chương I (Este – lipit) đến chương V ( Bài 17; Bài 18: Tính chất của kim loại và dãy điện hóa của kim loại.***

 **• Hình thức: *Trắc nghiệm khách quan (40 câu), thời gian làm bài: 50 phút.***

**• MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ I - 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******TN*** | ***Thời gian******(phút)*** |
| ***Số CH*** | ***Thời gian******(phút)*** | ***Số CH*** | ***Thời gian******(phút)*** | ***Số CH*** | ***Thời gian******(phút)*** | ***Số CH*** | ***Thời gian******(phút)*** |
| **1** | **Chương 3:****Amin, aminoaxit và Protein** | **Amin,****Amino axit** | **4** | *3* | **2** | *2* | **1** | *1,5* | **1** | *3,5* | **8** | *10* | **20%** |
| **2** | **Peptit****protein** | **2** | *1,5* | **1** | *1* | **1** | *1,5* | **1** | *3,5* | **5** | *7,5* | **12,5%** |
| **3** | **Chương 4:****Polime – Vật liệu polime** | **Polime****Vật liệu polime** | **3** | *2,5* | **2** | *2* | **1** | *1,5* | **0** | *0* | **6** | *6* | **15%** |
| **4** | **Chương 5:****Đại cương về kim loại.** | **Vị trí, cấu tạo của kim loại.** **Tính chất vật lí.** | **3** | *2* | **2** | *2* | **1** | *1,5* | **0** | *0* | **6** | *5,5* | **15%** |
| **5** | **Tính chất hóa học.** **Dãy điện hóa** | **4** | *3* | **2** | *2* | **2** | *3* | **1** | *3,5* | **9** | *11,5* | **22,5%** |
| **6** |  | **Tổng hợp kiến thức hữu cơ** | **0** | *0* | **2** | *2* | **1** | *1,5* | **1\*** | *(3,5)* | **4 (hoặc 3)** |  *7**(hoặc 3,5)* | **10% (hoặc 7,5%)** |
| **7** |  | **Tổng hợp kiến thức vô cơ** | **0** | *0* | **1** | *1* | **1** | *1,5* | **1\*** | *(3,5)* | **2 (hoặc 3)** | *2,5* *(hoặc 6)* | **5% (hoặc 7,5%)** |
| **Tổng** | **16** | ***12*** | **12** | ***12*** | **8** | ***12*** | **4** | ***14*** | **40** | ***50*** | ***100*** |
| **Tỉ lệ %**  | **40%** | **30%** | **20%** | **10%** |  |  |  |
| **Tỉ lệ chung** | **70%** | **30%** |  |  |  |

**Lưu ý:**

- Các câu hỏi ở cấp độ nhận biết và thông hiểu là các câu hỏi trắc nghiệm khách quan 4 lựa chọn, trong đó có duy nhất 1 lựa chọn đúng.

- Mỗi câu trắc nghiệm khách quan được tính 0,25 điểm, số lượng các câu hỏi theo tỉ lệ như trong ma trận.

- (1\* ) Giáo viên có thể ra 1 câu hỏi cho đề kiểm tra ở cấp độ vận dụng cao ở đơn vị kiến thức: **(6)** hoặc **(7)**

**B. HÓA 11:**

**• Nội dung ôn tập: *Từ chương II (Nitơ - Photpho) đến chương IV (Đại cương về hóa học hữu cơ).***

**• Hình thức: *Tự luận (6 câu lý thuyết + 3 câu bài tập toán), thời gian làm bài: 45 phút.***

**• MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ I - MÔN: HÓA HỌC 11 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 phút**

**I. LÝ THUYẾT: (6 điểm)**

**Câu 1:** ***(1 điểm)*** Thực hiện chuỗi phản ứng

**Câu 2:** ***(1 điểm)*** Nêu hiện tượng của thí nghiệm và giải thích hiện tượng bằng phương trình phản ứng hóa học.

**Câu 3:** ***(1 điểm)*** Viết phương trình điều chế chất.

**Câu 4:** ***(1 điểm)*** Xác định các chất thu được sau phản ứng khi cho dung dịch NaOH hoặc KOH tác dụng với dung dịch axit photphoric (H3PO4)

**Câu 5:** ***(1 điểm)*** Xác định các chất bổ túc vào phương trình phản ứng và hoàn thành phương trình.

**Câu 6:** ***(1 điểm)*** Phân biệt hoặc nhận biết chất.

**II. BÀI TOÁN: (4 điểm)**

**Câu 7: *(1 điểm)*** Dạng toán khí cacbonic (CO2) tác dụng với dung dịch kiềm [Ba(OH)2 hoặc Ca(OH)2]

**Câu 8: *(1,5 điểm)*** Toán hỗn hợp 2 kim loại tác dụng với dung dịch axit nitric (HNO3) loãng hoặc đặc.

**Câu 9:** ***(1,5 điểm)*** Xác định công thức phân tử hợp chất hữu cơ.

**C. HÓA 10:**

**• Nội dung ôn tập:** ***Từ chương I (Nguyên tử) đến hết chương IV (Phản ứng oxi hóa – khử).***

**• Hình thức: *Tự luận (6 câu lý thuyết + 2 câu bài tập toán), thời gian làm bài: 45 phút.***

**• MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ I - MÔN: HÓA HỌC 10 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 phút**

**I. LÝ THUYẾT: (7 điểm)**

**Câu 1:** ***(1 điểm)*** Viết cấu hình electron nguyên tử, xác định vị trí nguyên tố trong bảng hệ thống tuần hoàn.

**Câu 2:** ***(1,5 điểm)*** So sánh tính chất của 2 kim loại hoặc 2 phi kim.

**Câu 3:** ***(1 điểm)*** Viết phương trình phản ứng có sự di chuyển electron.

**Câu 4:** ***(1 điểm)*** Viết công thức cấu tạo của 2 chất.

**Câu 5:** ***(1 điểm)*** Xác định loại liên kết hóa học trong phân tử dựa trên bảng giá trị độ âm điện các nguyên tố.

**Câu 6:** ***(1,5 điểm)*** Cân bằng phản ứng oxi hóa – khử bằng phương pháp thăng bằng electron. Xác định chất khử, chất oxi hóa và viết và xác định tên các quá trình.

**II. BÀI TOÁN: (3 điểm)**

**Câu 7: *(1 điểm)*** Xác định tên nguyên tố dựa vào công thức oxit cao nhất hoặc công thức hợp chất khí với hidro.

**Câu 8: *(2 điểm)*** Xác định tên một nguyên tố kim loại dựa vào phản ứng với dung dịch axit clohidric (HCl) hoặc dung dịch axit sunfuric (H2SO4) loãng.