**TRƯỜNG THPT MARIE CURIE**

 **TỔ HÓA**

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

**A. HÓA 12A: • Nội dung ôn tập: *Nhôm và hợp chất của nhôm; Sắt - Hợp chất của sắt.***

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

 **• MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II - MÔN: HÓA HỌC 12A – 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 6:****Kim loại kiềm. Kim loại kiềm thổ. Nhôm**  | **Nhôm và hợp chất** | **8** | *4* | **4** | *5* | **2** | *3,5* | **1** | *3* | **15** | *15,5* | **37,5%** |
| **2** | **Chương 7:****Sắt và một số kim loại quan trọng** | **Sắt** | **5** | *2,5* | **4** | *5* | **2** | *3,5* | **1** | *3* | **12** | *14* | **30,0%** |
| **Hợp chất của sắt** | **3** | *1,5* | **4** | *6* | **2** | *3,5* | **1** | *3* | **10** | *14* | **25,0%** |
| **3** | **Tổng hợp kiến thức vô cơ** |  | **0** | *0* | **0** | *0* | **2** | *3,5* | **1** | *3* | **3** | *6,5* | **7,5%** |
| **Tổng** | **16** | ***8*** | **12** | ***16*** | **8** | ***14*** | **4** | ***12*** | **30** | *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.

**B. HÓA 12D: • Nội dung ôn tập: *Nhôm và hợp chất của nhôm; Sắt - Hợp chất của sắt.***

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

 **• MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II - MÔN: HÓA HỌC 12D – 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 6:****Kim loại kiềm. Kim loại kiềm thổ. Nhôm**  | **Nhôm và hợp chất** | **8** | *4* | **4** | *5* | **3** | *6,5* |  |  | **15** | *15,5* | **37,5%** |
| **2** | **Chương 7:****Sắt và một số kim loại quan trọng** | **Sắt** | **5** | *2,5* | **4** | *5* | **3** | *6,5* |  |  | **12** | *14* | **30,0%** |
| **Hợp chất của sắt** | **3** | *1,5* | **4** | *6* | **3** | *6,5* |  |  | **10** | *14* | **25,0%** |
| **3** | **Tổng hợp kiến thức vô cơ** |  | **0** | *0* | **0** | *0* | **3** | *6,5* |  |  | **3** | *6,5* | **7,5%** |
| **Tổng** | **16** | ***8*** | **12** | ***16*** | **12** | ***26*** |  |  | **40** | *50* | ***100*** |
| **Tỉ lệ %**  | **40%** | **30%** | **30%** |  |  |  |  |
| **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.

**C. HÓA 11:**

**• Nội dung ôn tập: *Ankadien – Ankin – Hidrocacbon thơm và Ancol.***

**• Hình thức: *Tự luận (5 câu lý thuyết + 2 câu bài tập toán), thời gian làm bài: 45 phút.***

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

**I. LÝ THUYẾT: (7 điểm)**

**Câu 1:** ***(1 điểm)*** Danh pháp (cho CTCT yêu cầu gọi tên hoặc ngược lại). (2 chất)

**Câu 2:** ***(2 điểm)*** Viết phương trình phản ứng trực tiếp. (4 phương trình)

**Câu 3:** ***(2 điểm)*** Hoàn thành chuỗi phản ứng. (4 phương trình)

**Câu 4:** ***(1 điểm)*** Viết phương trình điều chế trực tiếp. (2 phương trình)

**Câu 5:** ***(1 điểm)*** Nêu hiện tượng của thí nghiệm và giải thích hiện tượng bằng phương trình phản ứng hóa học.

**II. BÀI TOÁN: (3 điểm)**

**Câu 6: *(2 điểm)* Tìm CTPT**

**• Ankin: -** dựa vào phản ứng cháy.

 - dựa vào phản ứng cộng dung dịch brom (dư).

**• Ancol: -** dựa vào phản ứng cháy.

 - dựa vào phản ứng cộng kim loại kiềm (K, Na).

**Câu 7:** ***(1 điểm)*** Toán hỗn hợp hoặc toán hiệu suất.

**Lưu ý: Đối với lớp 11D làm câu 6 phần xác định CTPT *(2 điểm)* và câu hỏi nâng cao liên quan bài toán *(1 điểm)*.**

**D. HÓA 10:**

**• Nội dung ôn tập:** ***Chương Oxi – Lưu huỳnh.***

**• Hình thức: *Tự luận (5 câu lý thuyết + 2 câu bài tập toán), thời gian làm bài: 45 phút.***

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

**I. LÝ THUYẾT: (7 điểm)**

**Câu 1:** ***(2 điểm)*** Thực hiện chuỗi phản ứng (4 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. (2 phản ứng)

**Câu 4:** ***(1 điểm)*** Viết phương trình phản ứng chứng minh tính chất hóa học. (2 phương trình)

**Câu 5:** ***(2 điểm)*** Bổ túc phản ứng (4 phản ứng).

**II. BÀI TOÁN: (3 điểm)**

**Câu 6: *(2 điểm)*** Dạng toán hỗn hợp. (hỗn hợp chất tác dụng H2SO4 loãng) (***câu hỏi cơ bản:*** *1,5 điểm* ***và******câu hỏi******nâng cao:*** *0,5 điểm****)***

**Câu 7: *(1 điểm)*** Bài toán khí SO2 + dung dịch kiềm (NaOH/ KOH). *(nếu tính toán khối lượng muối thì ra một loại muối; nếu ra hai loại muối thì dừng lại ở viết phương trình).*

**Lưu ý: Đối với lớp 10D không làm câu 7 (bài toán nâng cao) và câu 6 tính 3 điểm (*câu hỏi cơ bản:*** *2 điểm* ***và******câu hỏi******nâng cao:*** *1 điểm****)*.**