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

**A. HÓA 12A: • Nội dung ôn tập: *Điều chế kim loại, Kim loại kiềm và hợp chất, Kim loại kiềm thổ và hợp chất.***

**• Hình thức: *Trắc nghiệm khách quan (30 câu), thời gian làm bài: 45 phút.***

**• MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II - MÔN: HÓA HỌC 12A – 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 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 5. Đại cương về kim loại** | **Điều chế kim loại** | **3** | *3* | **1** | *1* | **1** | *2* | **0** | *0* | **5** | *6* | **16,7%** |
| **2** | **Chương 6:**  **Kim loại kiềm – Kim loại kiềm thổ - Nhôm** | **Kim loại kiềm và hợp chất quan trọng của kim loại kiềm** | **5** | *5* | **2** | *4* | **2** | *4* | **0** | *0* | **9** | *13* | **30,0%** |
| **3. Kim loại kiềm thổ và hợp chất quan trọng của kim loại kiềm thổ** | **4** | *4* | **3** | *4* | **2** | *4* | **2** | *6* | **11** | *18* | **36,7%** |
| **3** | **Tổng hợp kiến thức vô cơ** | **4. - Bài tập hỗn hợp các kim loại kiềm, kiềm thổ và hợp chất**  **- Sơ đồ chuyển hóa các hợp chất của kim loại kiềm, kiềm thổ.**  **-Thực hành tính chất, điều chế kim loại. Tổng hợp kiến thức hữu cơ** | **0** | *0* | **3** | *3* | **1** | *2* | **1** | *3* | **5** | *8* | **16,6%** |
| **Tổng** | | | **12** | ***12*** | **9** | ***12*** | **6** | ***12*** | **3** | ***9*** | **30** | ***45*** | ***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 1/3 điểm, số lượng các câu hỏi theo tỉ lệ như trong ma trận.

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

**B. HÓA 12D: • Nội dung ôn tập: *Điều chế kim loại, Kim loại kiềm và hợp chất, Kim loại kiềm thổ và hợp chất.***

**• Hình thức: *Trắc nghiệm khách quan (30 câu), thời gian làm bài: 45 phút.***

**• MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II - MÔN: HÓA HỌC 12D – 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 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 5. Đại cương về kim loại** | **Điều chế kim loại** | **1** | *1* | **1** | *1* | **1** | *2* | **0** | *0* | **3** | *4* | **10,0%** |
| **2** | **Chương 6:**  **Kim loại kiềm – Kim loại kiềm thổ - Nhôm** | **Kim loại kiềm và hợp chất quan trọng của kim loại kiềm** | **5** | *5* | **2** | *4* | **2** | *4* | **0** | *0* | **9** | *13* | **30,0%** |
| **3. Kim loại kiềm thổ và hợp chất quan trọng của kim loại kiềm thổ** | **6** | *6* | **3** | *4* | **2** | *4* | **2** | *6* | **13** | *20* | **43,3%** |
| **3** | **Tổng hợp kiến thức vô cơ** | **4. - Bài tập hỗn hợp các kim loại kiềm, kiềm thổ và hợp chất**  **- Sơ đồ chuyển hóa các hợp chất của kim loại kiềm, kiềm thổ.**  **-Thực hành tính chất, điều chế kim loại. Tổng hợp kiến thức hữu cơ** | **0** | *0* | **3** | *3* | **1** | *2* | **1** | *3* | **5** | *8* | **16,7%** |
| **Tổng** | | | **12** | ***12*** | **9** | ***12*** | **6** | ***12*** | **3** | ***9*** | **30** | ***45*** | ***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 1/3 điểm, số lượng các câu hỏi theo tỉ lệ như trong ma trận

**C. HÓA 11:**

**• Nội dung ôn tập: *Ankan và anken.***

**• Hình thức: *Tự luận (5 câu lý thuyết + 1 câu bài tập toán), thời gian làm bài: 45 phút.***

**• MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA 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: a) Tìm CTPT *(2 điểm)***

**• Ankan: -** dựa vào phản ứng cháy.

- dựa vào phản ứng thế monoclo.

**• Anken: -** dựa vào phản ứng cháy.

- dựa vào phản ứng cộng: Br2, HX

**b) Xác định CTCT đúng dựa trên CTPT.** ***(1 điểm)***

**Lưu ý: Đối với lớp 11D không làm câu 6b và câu 6a tính 3 điểm.**

**D. HÓA 10:**

**• Nội dung ôn tập:** ***Chương Halogen.***

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

**• MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA 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.

**Câu 7: *(1 điểm)*** Bài toán nâng cao.

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