**THỐNG NHẤT NỘI DUNG KSCL HỌC KỲ II**

**HÓA 10 – 2016-2017**

**A. Nội dung khảo sát chất lượng giữa học kỳ II – Khối 10.**

**1) Chương 5:** Nhóm halogen.

- Khái quát nhóm halogen.

- Clo.

- Hiđroclorua. Axit clohiđric. Muối clorua.

- Hợp chất có oxi của clo.

- Flo, brom, Iot.

**2) Chương 6:** Oxi – Lưu huỳnh.

- Oxi – Ozon.

- Lưu huỳnh.

**B. Cấu trúc đề: 5 câu. ( Mỗi câu 2đ)**

**Câu 1:** Viết pt thực hiện chuỗi phản ứng (cho sẵn công thức và chỉ cho chương 5).

8 pt:

**Câu 2:** Nhận biết 5 dd bằng phương pháp hóa học (không dùng quỳ tím):

**Câu 3:** Viết pt điều chế chất (có thể từ 4 – 6 pt):

**Câu 4:** Toán 1 KL + S được hỗn hợp rắn. Cho hh rắn + ddHCl dư thu được hh khí a) Tính khối lượng hh rắn?

b) Tính thể tích hỗn hợp khí?

**Câu 5:** Toán hỗn hợp 2 kim loại ( trước H) + dd HCl → H2↑.

a) Tính % m kim loại.

b) Tính CM dd sau phản ứng (cho HCl dư, cho d).

**C. Lưu ý:**

- Nộp đề trước 1 tuần và kiểm tra đề cẩn thận.

- Cho theo thứ tự câu đã thống nhất.

- Cho M các nguyên tố có trong đề toán.

- Font: Times New Roman, cỡ chữ 13.

**MA TRẬN ĐỀ**

Nhận biết: Câu 1,2 (4đ)

Thông hiểu: Câu 3, câu 4a (3đ)

Vận dụng: Câu 4b, câu 5a (2đ)

Vận dụng cao: Câu 5b (1đ)

**PHÂN CÔNG RA ĐỀ KHẢO SÁT CHẤT LƯỢNG VÀ THI THỬ THPT**

**HỌC KỲ II – NĂM HỌC 2014-2015 – MÔN HÓA**

**1. Ra đề thi khảo sát chất lượng:**

- Khối 10: C. Huyền, T. Trường, C. Thư, C. Mỹ, C. Đào.

- Khối 11: T. Cương, C. Tý, C. Dao, T. Lâm, C. Ngọc.

**2. Ra đề thi thử đại học khối 12:**

C. Chung, T. Lâm, T. Cương, C. Thu, T. Thông.

**NỘI DUNG THI THỬ ĐẠI HỌC ĐỢT 4 - HÓA 12**

**NH 2016-2017**

**HÌNH THỨC**

40 câu trắc nghiệm - Thời gian làm bài : 50 phút

**NỘI DUNG**

Lớp 12 : 7 chương: Este – Lipit ; Cacbohidrat ; Amin – Aminoaxit – Peptit ; Polime , Đại cương kim loại , Kim loại kiềm-Kiềm thổ-Nhôm, Sắt

**CẤU TRÚC ĐỀ THI**

6 điểm lý thuyết (24 câu) - 4 điểm bài toán (16 câu)

**NỘI DUNG CỤ THỂ - MA TRẬN ĐỀ**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Cấp độ 1**  **(16 câu = 4đ)** | | **Cấp độ 2**  **(12 câu = 3đ)** | | **Cấp độ 3**  **(8 câu = 2đ)** | | **Cấp độ 4**  **(4 câu = 1đ)** | | ***Tổng*** |
| **Este-Lipit** | 2LT  **1** | **1BT**  **2** | 1 LT  **3** |  | 1LT  4 |  |  | **1BT**  **5** | *5*  *câu* |
| **Cacbohidrat** | 1LT  6 | **1BT**  **7** |  | 1BT  8 |  | 1BT  9 | **1LT**  **10** |  | *5*  *câu* |
| **Amin – Aminoaxit - Peptit** | 1LT  **11** | 1BT  12 | 1LT  **13** |  | 1LT  **14** | **1BT**  **15** |  | 1BT  16 | *6*  *câu* |
| **Polime** | 1LT  **17** |  | 1LT  **18** |  |  |  |  |  | *2*  *câu* |
| **Đại cương kim loại** | 2LT  **19,20** | 1BT  21 | 1LT  **22** |  | 1LT  **23** |  |  | 1BT  24 | *6*  *câu* |
| **Kim loại kiềm-kiềm thổ -Nhôm** | 1LT  25 | 2BT  26,27 | 1LT  28 |  | 1LT  29 |  | 1LT  30 | 1BT  31 | *7*  *Câu* |
| **Sắt** | 2LT  32,33 | 1BT  34 | 1LT  35 |  | 2LT  36,37 | 1BT  38 | 2LT  39,40 |  | *9*  *Câu* |

**QUY ĐỊNH VỀ CÁCH RA ĐỀ**

* **Thầy cô ra theo thứ tự từ trái sang phải, từ trên xuống dưới theo bảng trên**
* **Cho sẵn NTK các nguyên tố trong từng bài toán**
* **Font chữ Time New Roman – size 13**
* **Xuống dòng từng đáp án**

**A.<dấu cách>Nội dung**

* **Tô đỏ đáp án ( không cần đưa lên A)**

**NGƯỜI LẬP BẢNG**

**LẠI KIÊN LÂM**

# NỘI DUNG DỰ KIẾN THI KSCL HÓA 11

**HỌC KỲ II NH 2016-2017**

**Câu 1(2đ):** Chuỗi 8 phản ứng.

Giới hạn phương trình phản ứng: Trong sách giáo khoa Hóa 11 ban cơ bản. Từ bài ankan đến bài ancol.

**Câu 2(2đ):** Phân biệt 05 chất khí trong số: ankan, anken, ankin (đầu mạch và không đầu mạch), H2S, HCl, SO2, CO2, O2, N2. Viết ptpư minh họa.

**Câu 3(2đ):** Viết CTCT thu gọn các **đồng phân cấu tạo** và gọi tên thay thế của các hidrocacbon:

* Ankan: C4, C5, C6
* Anken: C4, C5
* Ankin: C4, C5
* Đồng đẳng benzen: C8H10

***Lưu ý: Không đặt thêm điều kiện để giới hạn số đồng phân.***

**Câu 4(2đ):** **Bài toán hỗn hợp**

Cho hỗn hợp gồm: 01 ankan, 01 anken, 01 ankin (mỗi chất tối đa 4 nguyên tử C). Thực hiện các phản ứng (H%=100%, điều kiện chuẩn) trong số:

* Tác dụng dd AgNO3 trong NH3
* Tác dụng dd Br2

Tính % khối lượng hoặc % số mol mỗi chất trong hỗn hợp đầu.

**Câu 5(2đ):**

a**/** Bài toán đốt cháy hỗn hợp 2 hợp chất hữu cơ liên tiếp nhau trong cùng dãy đồng đẳng ankan, anken, ankin. Xác định công thức phân tử và lượng mỗi chất trong hỗn hợp đầu. (Cho cụ thể số mol CO2 và số mol H2O).

b/ Bài toán ancol (tác dụng Na, ete hóa)

**QUY ĐỊNH RA ĐỀ**

1. Đánh số trên mũi tên trong chuỗi
2. Font chữ Times New Roman, size 13.
3. Ra đề đúng thứ tự trên.
4. Cho sẵn PTK ở các bài toán.

**MA TRẬN ĐỀ**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Mức độ** | **Điểm** | **Câu** |
| Nhận biết | 4 | 1 và 3 |
| Thông hiểu | 3 | 2 và 5a |
| Vận dụng | 2 | 4 |
| Vận dụng cao | 1 | 5b |

Nguyễn Chí Cương