|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **NHÓM 3**   |  | | --- | | **THEO SÁCH** | | **CHÂN TRỜI SÁNG TẠO** | | **TRẮC NGHIỆM 50%**  **TỰ LUẬN 50%** | | **HƯỚNG DẪN CHẤM – ĐÁP ÁN**  **ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ KIẾN THỨC**  **MÔN: HÓA HỌC 11**  **Thời gian làm bài: 15 phút (không kể thời gian phát đề)**  **Mã đề…………..** |

**BẢNG ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu 1** | **Câu 2** | **Câu 3** | **Câu 4** | **Câu 5** | **Câu 6** | **Câu 7** | **Câu 8** | **Câu 9** | **Câu 10** |
| **C** | **A** | **B** | **D** | **A** | **B** | **B** | **B** | **A** | **C** |

**I. TRẮC NGHIỆM (5,0 điểm)**

**Câu 1.** [NB] Chất nào dưới đây là dẫn xuất halogen?

**A.** CH4. **B.** CH3OH. **C.** CH3CH2Cl. **D.** C6H6.

Hướng dẫn giải: Thành phần các nguyên tố trong dẫn xuất halogen của hydrocarbon là C, H, X (nguyên tố halogen.

Chọn đáp án C.

**Câu 2.** [NB] Số nguyên tử carbon trong một phân tử chloroform là

**A.** 1. **B.** 2. **C.** 3. **D.** 4.

Hướng dẫn giải: Công thức của chloroform là CHCl3.

Chọn đáp án A.

**Câu 3.** [NB] Chất X có công thức cấu tạo: Cl2CHCH3. Tên thay thế của X là

**A.** 1,1-dichloropropane. **B.** 1,1-dichloroethane.

**C.** 1,2-dichloroethane. **D.** 2,2-dichloroethane.

Hướng dẫn giải: 

Chọn đáp án B.

**Câu 4.** [NB] Ở điều kiện thường, dẫn xuất halogen nào dưới đây ở thể lỏng?

**A.** CH3F. **B.** CH3Cl. **C.** CH3Br. **D.** CH3I.

Hướng dẫn giải: Các dẫn xuất halogen có phân tử khối nhỏ CH3F, CH3Cl, CH3Br ở thể khí. CH3I ở thể lỏng.

Chọn đáp án D.

**Câu 5.** [NB] Đun nóng hỗn hợp gồm bromoethane, potassium hydroxide và ethanol tạo ra hydrocarbon X. Công thức phân tử của X là

**A.** C2H4. **B.** C2H2. **C.** CH4. **D.** C2H6.

Hướng dẫn giải: 

Chọn đáp án A.

**Câu 6.** [NB] Đun chloromethane với dung dịch NaOH, thu được alcohol X. Số nguyên tử H trong phân tử X là

**A.** 2. **B.** 4. **C.** 6. **D.** 5.

Hướng dẫn giải: 

Chọn đáp án B.

**Câu 7.** [NB] Cho khoảng 1 mL C2H5Br vào ống nghiệm, thêm khoảng 3 mL nước cất rồi lắc đều, sau đó để yên hỗn hợp. Hiện tượng quan sát được là

**A.** Chất lỏng trong ống nghiệm đồng nhất.

**B.** Chất lỏng trong ống nghiệm tách thành 2 lớp.

**C.** Xuất hiện kết tủa màu vàng nhạt.

**D.** Xuất hiện kết tủa màu trắng.

Hướng dẫn giải: Các dẫn xuất halogen hầu như không tan trong nước.

Chọn đáp án B.

**Câu 8.** [NB] Các hợp chất chỉ chứa chlorine, fluorine và carbon trong phân tử được gọi chung là các hợp chất chlorofluorinecarbon (CFC) hay freon. Freon khá trơ về mặt hóa học, trước đây được sử dụng nhiều trong công nghệ làm lạnh (điều hòa, tủ lạnh,...) và tác nhân tạo bọt trong các polymer xốp. Phát biểu nào dưới đây đúng khi nói về chất CFC?

**A.** gây ra mưa acid. **B.** phá hủy tầng ozone.

**C.** dùng để làm phân bón. **D.** làm thuốc trừ sâu.

Hướng dẫn giải: CFC gây tác hại nghiêm trọng đến tầng ozone, góp phần gây hiệu ứng nhà kính, biến đổi khí hậu.

Chọn đáp án B.

**Câu 9.** [TH]Đun nóng 6,45 gam C2H5Cl với sodium hydroxide trong ethanol thu được V lít khí ethylene (đkc). Giá trị của V là

**A.** 2,479. **B.** 2,240. **C.** 4,958. **D.** 1,120.

Hướng dẫn giải:



Chọn đáp án A.

**Câu 10.** [VD]Dẫn xuất halogen X là đồng đẳng của CH3Cl. Trong X, carbon chiếm 51,892 % về khối lượng. Số đồng phân cấu tạo thỏa mãn X là

**A.** 2. **B.** 3. **C.** 4. **D.** 5.

Hướng dẫn giải:

Dẫn xuất halogen X là đồng đẳng của CH3Cl có công thức chung CnH2n+1Cl



Chọn đáp án C.

**II. TỰ LUẬN (5,0 điểm)**

**Câu 11.** [TH] Cho các dẫn xuất halogen có công thức cấu tạo sau: CH3Br (I), CH2Cl-CH3 (II), C6H5Cl (III).

a) Gọi tên các chất trên theo danh pháp thay thế.

b) Viết phương trình hóa học của phản ứng điều chế chất (I) và (III) từ hydrocarbon tương ứng.

**Câu 12.** [VD] Dẫn xuất halogen X có công thức cấu tạo:



a) Đun nóng hỗn hợp gồm C2H5OH, KOH và X. Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra? Ghi rõ sản phẩm chính, sản phẩm phụ?

b) Sản phẩm (dạng công thức cấu tạo) nào của phản ứng trên có đồng phân hình học.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Hướng dẫn giải** | **Điểm** |
| **Câu 11 (3,5 điểm)** | a)  CH3Br (I): bromomethane  CH2Cl-CH3 (II): chloroethane  C6H5Cl (III): chlorobenzene | Mỗi tên gọi đúng được 1 đ. |
|  | b) | Mỗi PTHH đúng được 0,25đ |
| **Câu 12 (1,5 điểm)** | a)    (Sản phẩm phụ)  (Sản phẩm chính) | - Viết đúng công thức cấu tạo của mỗi sản phẩm được 0,25đ.  - Xác định đúng sản phẩm chính, phụ được 0,25đ. |
|  | b) Sản phẩm chính có đồng phân hình học | 0,5đ |