|  |
| --- |
| **BÀI 11: CẤU TẠO HÓA HỌC CỦA HỢP CHẤT HỮU CƠ** |

**I. THUYẾT CẤU TẠO HÓA HỌC**

***Thuyết cấu tạo hóa học có bao nhiêu nội dung?***

***…………………………………………………………………………….***

✶***1. Nội dung thuyết cấu tạo hóa học:***

***🕞🖙 Nội dung 1:***

***………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….***

***🕞🖙 Nội dung 2:***

***………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….***

***🕞🖙 Nội dung 3:***

***………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….***

**II. CÔNG THỨC CẤU TẠO**

***1. Khái niệm:***

……………………………………………………………………………...………………………………………………………………………….....………...…………………………………………………………………



***2. Phân loại công thức cấu tạo***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Công thức cấu tạo đầy đủ | Công thức cấu tạo thu gọn | Công thức khung phân tử |
|  |  |  |

**III. CHẤT ĐỒNG PHÂN**

***1. Khái niệm:***

……………………………………………………………………………...…………………………………………………………………………...



Ví dụ

…………………………………………………………………………….

..…………………………………………………………………………...

……………………………………………………………………………...…………………………………………………………………………...

***2. Phân loại: 2 loại***

1. Đồng phân cấu tạo:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Đồng phân nhóm chức | Đồng phân mạch cacbon | Đồng phân  vị trí nhóm chức |
|  |  |  |

VD: Phân loại đồng phân cấu tạo của các cặp chất sau

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | CH3-CH2-CH2-OH  (ts= 97,2oC) | CH3-CH(OH)-CH3 (ts=82,3oC) |
|  | CH2=CH-CH2-CH2-CH3 (ts=30oC) | CH3-CH=CH-CH2-CH3 (ts=38oC) |
|  | CH3-CH2-OH  (ts= 78,3oC) | CH3-O-CH3  (ts=-23oC) |
|  | CH3-CH2-CH2-CH2-OH (ts=117,3oC) | CH3-CH(OH)-CH2-CH3 (ts=99,5oC) |

b. Đồng phân lập thể: (Xem bài 13)

……………………………………………………………………………...…………………………………………………………………………...

**IV. ĐỒNG ĐẲNG**

***1. Khái niệm:***

A close-up of a logo













Description automatically generated with low confidence……………………………………………………………………………...………………………………………………………………………….............................................................................................................................................................................................................................................

Ví dụ

…………………………………………………………………………….

..…………………………………………………………………………...

……………………………………………………………………………...…………………………………………………………………………........................................................................................................................

**III. LUYỆN TẬP**

***Chọn đáp án đúng cho mỗi câu hỏi sau***

***Câu 1:*** Theo thuyết cấu tạo hóa học, trong phân tử các chất hữu cơ, các nguyên tử liên kết với nhau:

A. theo đúng hóa trị

B. theo một thứ tự nhất định

C. theo đúng hóa trị và theo một thứ tự nhất định

D. theo đúng số oxi hóa

***Câu 2:*** Phát biểu nào sau đây sai đối với các hợp chất hữu cơ ?

A. Liên kết giữa các nguyên tử chủ yếu là liên kết cộng hóa trị

B. Số oxi hóa của cacbon có giá trị không đổi

C. Có dãy đồng đẳng

D. Hiện tượng đồng phân khá phổ biến

***Câu 3:*** Luận điểm nào sau đây sai khi nói về cấu tạo hoá học:

A. Tính chất của các chất phụ thuộc vào thành phần và thứ tự liên kết của các nguyên tử trong phân tử.

B. Nguyên tử của các nguyên tố trong phân tử các chất hữu cơ có hoá trị xác định.

C. Tính chất của các chất phụ thuộc vào sự liên kết của các nguyên tử trong phân tử.

D. Các phân tử hợp chất hữu cơ khác nhau công thức đơn giản nhất.

**Câu 4:** Chất nào sau đây trong phân tử chỉ có liên kết đơn:

A .CH4 B. C2H4 C. C6H6 D. CH3COOH

**Câu 5:** Cho các chất sau, chất nào là đồng đẳng: C2H6; C2H2; CH4; CH3OCH3; C4H10; C6H6; C2H5OH; CH3CHO; C3H7OH.

A. C2H5OH; CH3CHO; C3H7OH B. C2H6; CH4; C4H10

C. CH3OCH3; C2H5OH;CH3CHO D. C2H6; C6H6 ; C4H10

**Câu 6:** Đồng phân cấu tạo là:

**A.** Đồng phân vị trí của liên kết bội trong phân tử.

**B.** Đồng phân vị trí nhóm chức khác nhau

**C.** Đồng phân do cấu tạo mạch cacbon khác nhau.

**D.** Đồng phân do cấu tạo hoá học khác nhau.

**Câu 7:** Trong những cặp chất sau đây, cặp nào là đồng phân của nhau ?

**A.** CH3-O-CH3, CH3CHO **B.** CH3-CH2-CH2-OH, C2H5OH

**C.** C2H5OH, CH3-O-CH3 **D.** C4H10­, C­6H6

**Câu 8:** Những hợp chất hữu cơ có tính chất hóa học tương tự nhau và có thành phần phân tử hơn kém nhau một hay nhiều nhóm CH2 được gọi là

**A.** Đồng phân **B.** Đồng đẳng

**C.** Đồng dạng **D.** Đồng hình

**Câu 9:** Cho các chất:

CH2=CH−CH=CH2 (I) CH2=C(CH3)−CH=CH2 (II)

CH2=CH−CH2−CH=CH2 (III) CH2=CH−CH=CH−CH3 (IV)

Các chất đồng phân của nhau là

**A.** II, III, IV **B.** I, II **C.** II, III **D.** III, IV

**Câu 10:** Nhóm chất nào sau đây là đồng phân cấu tạo của nhau:

(I) CH2 = CH – CH = CH2  (II) CH ≡ C – CH2 – CH3

(III) CH2 = C = CH – CH3 (IV) CH3 – C ≡ C – CH3

**A.** I, II **B.** I, III **C.** II, IV **D.** I, II, III, IV

Tài liệu được chia sẻ bởi Website VnTeach.Com

https://www.vnteach.com

Một sản phẩm của cộng đồng facebook Thư Viện VnTeach.Com

https://www.facebook.com/groups/vnteach/

https://www.facebook.com/groups/thuvienvnteach/