

KHÓA KIẾN THỨC TRỌNG TÂM - LỚP 11|TYHH

LÝ THUYẾT TRỌNG TÂM ANCOL (PHẦN 1)

(Giáo viên: Thầy Phạm Thắng)

| Câu 1: | Công thức tổng quát của | | | |
|----------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------|
| | $\mathbf{A}. R(OH)_n$ | $\mathbf{B.} \mathbf{C_n} \mathbf{H_{2n+2}} \mathbf{O_x}$ | C. $C_nH_{2n+2-x}(OH)_x$ | D. $C_nH_{2n+2}O$ |
| Câu 2: | Công thức tổng quát của | a Ancol no, đa chức, mạ | ch hở là: | |
| (| $\mathbf{A}. R(OH)_n$ | B. $C_nH_{2n+2}O_x$ | C. $C_nH_{2n+2-x}(OH)_x$ | D. $C_nH_{2n+2}O$ |
| Câu 3: | Ancol C ₄ H ₁₀ O có mấy đồng phân: | | | |
| | A. 5 | B. 4 | C. 3 | D. 6 |
| Câu 4: | Ancol C ₅ H ₁₂ O có mấy đ | tồng phân: | | |
| | A. 5 | B. 8 | C. 7 | D. 6 |
| Câu 5: | 5: Úng với công thức C ₅ H ₁₁ OH thì số Ancol no đơn chức bậc I là: | | | |
| | | ▶B. 3 | C. 2 | D. 1 |
| Câu 6: | Ancol C ₄ H ₁₀ O ₂ có mấy | | | |
| | A. 5 | B. 6 | C. 3 | D. 4 |
| Câu 7: | Chất C ₄ H ₈ O ₂ có mấy đồng phân Ancol hAi chức không no, mạch hở: | | | |
| | A. 5 | B. 4 | C. 3 | D. 2 |
| Câu 8: | Ancol đơn chức X có tổng khối lượng C và H gấp 3,625lần khối lượng O. Số đồng phân của X | | | |
| | là: | | | 01 |
| | A. 1 | B. 4 | C. 3 | D. 2 |
| Câu 9: | Có bAo nhiều Ancol bậc II, no, đơn chức, hở là đồng phân cấu tạo củA nhAu mà phân tử củA | | | |
| | chúng có 68,18% khối lượng là cAcbon: | | | |
| | A. 2 | B. 3 | C. 5 | D. 4 |
| Câu 10: | theo thứ tự t ^o sôi tăng dần: | | | |
| | | | | |
| | | B. $(3) < (2) < (1)$ | | D. (2) < (3) < (1) |
| Câu 11: | Cho các đồng phân Anc | | | OH)CH ₃ (2); (CH ₃) ₃ COH |
| | (3). Dãy nào sau đây đượ | = = | | O (2) (2) |
| | A. $(2) < (1) < (3)$ | B. $(2) < (3) < (1)$ | $\mathbf{C} \cdot (1) < (2) < (3)$ | D. $(3) < (2) < (1)$ |
| Câu 12: | Dãy đồng đẳng của anco | | | |
| | A. $C_nH_{2n+2}O$. | B. ROH. | \mathbf{C} . $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n+1}\mathbf{OH}$. | D. Tất cả đều đủng. |
| Câu 13: | Ancol no, đơn chức có | | | |
| | A. 5. | B. 3. | C. 4. | D. 2. |
| Câu 14: | Một ancol no đơn chức | | • • | |
| | A. $C_6H_5CH_2OH$. | B. CH ₃ OH. | $\mathbf{C.}\ \mathbf{C}_2\mathbf{H}_5\mathbf{OH}.$ | D. $CH_2=CHCH_2OH$. |
| Câu 15: | Một ancol no đơn chức | _ | = | của ancol là: |
| | $\mathbf{A.} \mathbf{C}_{3}\mathbf{H}_{7}\mathbf{OH}.$ | B. C H ₃ OH. | $\mathbf{C.}$ $\mathbf{C_6H_5CH_2OH}$. | D. $CH_2=CHCH_2OH$. |

CHIAS TÀILI U-LUY NTHITHPT QU CGIA **Câu 16:** X là ancol mạch hở có chứa 1 liên kết đôi trong phân tử. khối lượng phân tử của X nhỏ hơn 60. CTPT của X là: **A.** $\mathbf{C}_3\mathbf{H}_6\mathbf{O}$. **B.** C_2H_4O . **C.** $C_2H_4(OH)_2$. **D.** $C_3H_6(OH)_2$. **Câu 17:** Một ancol no có công thức thực nghiệm là (C₂H₅O)_n. CTPT của ancol có thể là: $A. C_2H_5O.$ **B.** $C_4H_{10}O_2$. **C.** $C_4H_{10}O$. **D.** $C_6H_{15}O_3$. Câu 18: Các ancol (CH₃)₂CHOH; CH₃CH₂OH; (CH₃)₃COH có bậc ancol lần lượt là: **A.** 1, 2, 3. **B.** 1, 3, 2. **C.** 2, 1, 3. **D.** 2, 3, 1. Câu 19: Các ancol được phân loại trên cơ sở B. đặc điểm cấu tạo của gốc hiđrocacbon. A. số lượng nhóm OH. C. bậc của ancol. **D.** Tất cả các cơ sở trên. Câu 20: Chọn phát biểu sai: A. Ancol etylic là hợp chất hữu cơ, phân tử có chứa các nguyên tố C, H, O. **B.** Ancol etylic có CTPT là C₂H₆O. C. Chất có CTRT C₂H₆O chỉ có thể là ancol etylic. **D.** Khi đốt chảy ancol etylic thu được CO_2 và H_2O . Câu 21: Cho các hợp chất: (1) CH₃-CH₂-OH₄(2) CH₃-C₆H₄-OH (3) $CH_3-C_6H_4-CH_2-OH$ (4) C_6H_5-OH (5) C₆H₅-CH₂-OH (6) C₆H₅-CH₂-CH₂-OH. Những chất nào sau đây là rượu thơm? **A.** (2) và (3). **B.** (3), (5) và (6). **D.** (1), (3), (5) và (6). C. (4), (5) và (6).Câu 22: Câu nào sau đây là đúng? A. Hợp chất CH₃CH₂OH là ancol etylic. A. Hợp chát CH₃CH₂OII là ancol cl₃.....

B. Ancol là hợp chất hữu cơ trong phân tử nhóm –OH. C. Hợp chất C₆H₅CH₂OH là phenol. **D.** Tất cả đều đúng. Câu 23: Bâc ancol của 2-metylbutan-2-ol là: **A.** Bâc 4. **B.** Bâc 1. **C.** Bâc 2.

Câu 24: Ancol iso-butylic có công thức cấu tạo nào?

A. CH₃ - CH₂ - CH - OH

| CH₃

OH

C. CH₃ - C - CH₃

D. $CH_3 - CH - CH_2 - CH_2 - OH$ | CH_3

Câu 25: Gọi tên hợp chất có CTCT như sau theo danh pháp IUPAC:

$$CH_3-CH = C - CH_2-OH$$

$$C_2H_5$$

A. 4-hidroxi-3-etylbut-2-en.

B. 1-hidroxi-2-etylbut-2-en.

CHIAS TÀILI U-LUY NTHITHPT QU CGIA

C. 3-etylbut-2-en-ol-4. **D.** 2-etylbut-2-en-1-ol. Câu 26: Gọi tên hợp chất có CTCT như sau theo danh pháp thường: CH₂=CH-CH₂-OH A. 1-hidroxiprop-2-en. **B.** 3-hidroxiprop-1-en. C. Ancol alylic. **D.** prop-2-en-1-ol. Câu 27: Tên IUPAC của rượu iso amylic là: **A.** 2-metylbutan-1-ol. **B.** 2-etylpropan-1-ol. C. 2 -metylbutan- 4-ol. **D.** 3-metylbutan-1-ol. **Câu 28:** Tên quốc tế của hợp chất có công thức CH₃CH(C₂H₅)CH(OH)CH₃ là: A. 4-etyl pentan-2-ol. **B.** 2-etyl butan-3-ol. C. 3-etyl hexan-5-ol. **D.** 3-metyl pentan-2-ol. Câu 29: Cho các loại liên kết hiđro sau: (1) ... O - H ... O -H... (2) ... O -H ... O - H... CH₃ H H CH₃ (3) ... O - H... O -H... (4) ... O -H ... O - H... CH₃ CH₄ H H a. Trong dung dịch nước và ancol metylic có những loại liên kết hiđro nào? **B.** (1), (2), (3) và (4). **D.** (1) và (3). **A.** (1) và (2). C. (1), (2) và (3).b. Loại liên kết hiđro nào bền nhất?

A. (1).

B. (2).

C. (3).

C. (3).

R. (2).

C. (3). **D.** (4). **D.** (4). Câu 30: Ancol etylic tan tốt trong nước và có nhiệt độ sôi cao hợn hẳn so với ankan và các dẫn xuất halogen có khối lượng phân tử xấp xỉ với nó vì: A. Trong các hợp chất trên chỉ có ancol etylic tác dụng với Na. **B.** Trong các hợp chất trên chỉ có ancol etylic có liên kết hiđro với nước. C. Trong các hợp chất trên chỉ có ancol etylic có liên kết hiđro liên phân tử. **D. B** và **C** đều đúng. **Câu 31:** Một chai đựng ancol etylic có nhãn ghi 25° có nghĩa là: A. cứ 100 ml nước thì có 25 ml ancol nguyên chất. B. cứ 100 gam dung dịch thì có 25 ml ancol nguyên chất. C. cứ 100 gam dung dịch thì có 25 gam ancol nguyên chất. D. cứ 75 ml nước thì có 25 ml ancol nguyên chất. Câu 32: Cho các chất sau: (1) CH₃CH₂OH (2) CH₃CH₂CH₂OH (3) CH₃CH₂CH(OH)CH₃ (4) CH₃OH Dãy nào sau đây sắp xếp các chất đúng theo thứ tự độ tan trong nước tăng dần?

 \mathbf{C} . (4) < (1) < (2) < (3).

D. (3) < (2) < (1) < (4).

A. (1) < (2) < (3) < (4).

B. (2) < (3) < (1) < (4).

CHIAS TÀILI U-LUY NTHITHPT QU CGIA

- Câu 33: Chất nào sau đây có nhiệt độ sôi thấp nhất?
 - **A.** CH₃–CH₂–CH₂–CH₂–CH₂–OH.
- **B.** $CH_3 CH_1 CH_2 CH_2 OH$. CH_3
- C. $CH_3 CH_2 CH_2 CH OH$.

 D. $CH_3 CH_2 CH_2 OH$. CH_3 $CH_3 CH_2 CH_2 OH$. CH_3
- Câu 34: A, B, C là 3 chất hữu cơ có cùng công thức C_xH_yO. Biết % O (theo khối lượng) trong A là 26,66%. Chất có nhiệt độ sôi thấp nhất trong số A, B, C là:
 - A propan-2-ol.
- **B.** propan-1-ol.
- C. etylmetyl ete.
- **D.** propanal.
- Câu 35: Ancol etylic có lẫn một ít nước, có thể dùng chất nào sau đây để làm khan ancol?
 - A. CaQ.
- **B.** CuSO₄ khan.
- **C.** P_2O_5 .
- D. tất cả đều được.
- incol etylic

 B.

 This

 This Câu 36: Để phân biệt ancol etylic tinh khiết và ancol etylic có lẫn nước, có thể dùng chất nào sau đây?

Giáo viên: Thầy Phạm Thắng