

**I. Trắc nghiệm nhiều lựa chọn:**

**Câu 1.** Giấm ăn là dung dịch Acetic acid có nồng độ

- A. trên 5%. B. dưới 2%. C. từ 3% - 6%. D. từ 2% - 5%.

**Câu 2.** Acetic acid có tính acid vì trong phân tử:

- A. Có nhóm -OH B. Có nhóm  $>C=O$   
C. Có nhóm -COOH D. Có nhóm  $-CH_3$

**Câu 3:** Acetic acid tác dụng được với nhóm chất nào sau đây

- A.  $Na_2CO_3$ , CuO, Zn, KOH  
B.  $K_2CO_3$ , CuO, Ag, KOH  
C.  $NaHCO_3$ , CaO, Cu, NaOH  
D.  $NaHCO_3$ , CuO, Ag, KOH

**Câu 4.** Hòa tan hoàn toàn 6,5 gam Zn vào dung dịch  $CH_3COOH$ . Thể tích khí  $H_2$  thoát ra (đkc) là

- A. 0,61975 lít. C. 1,395 lít.  
B. 2,479 lít. D. 3,7185 lít.

**Câu 5.** Acetic acid tác dụng với muối carbonate giải phóng khí

- A. carbon dioxide B. sulfur dioxide.  
C. sulfur trioxide. D. Carbon monoxide.

## II. GHÉP NỐI

| A                                                 | B                                                              |
|---------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------|
| Công thức phân tử của acid acetic                 | Nhóm chức đặc trưng trong acid acetic                          |
| Nhóm chức đặc trưng trong acid acetic             | $\text{CH}_3\text{COOH}$                                       |
| Trạng thái và tính chất vật lí ở điều kiện thường | Tan vô hạn, có thể tạo liên kết hydro với $\text{H}_2\text{O}$ |
| Đặc điểm về độ tan trong nước                     | $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$                               |
| Công thức cấu tạo thu gọn của acid acetic         | Chất lỏng không màu, mùi hăng, vị chua                         |
|                                                   | Nhóm cacboxyl ( $-\text{COOH}$ )                               |

## III. Điền khuyết

giấm – yếu –  $\text{CH}_3\text{COOH}$  – cacboxylic – băng – etanol – chua – liên kết hiđro – nhựa – oxi hóa

Acetic acid, còn được gọi là \_\_\_\_\_ (1), là một hợp chất hữu cơ có công thức phân tử  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ . Nó là thành phần chính tạo nên vị \_\_\_\_\_ (2) của \_\_\_\_\_ (3). Acetic acid thuộc nhóm acid \_\_\_\_\_ (4). Trong nước, nó là một acid \_\_\_\_\_ (6), nhưng vẫn có thể phản ứng với base, kim loại và muối. Phân tử acetic acid có thể tạo \_\_\_\_\_ (7) với nước, nên tan rất tốt. Trong công nghiệp, acetic acid có thể được sản xuất bằng cách \_\_\_\_\_ (8) \_\_\_\_\_ (9).



#### IV. TÌM TỪ KHÓA

### My lesson

|   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| V | Y | Z | Q | V | O | S | M | Y | B |
| E | L | E | C | T | R | O | N | F | T |
| B | N | H | D | F | I | E | V | Z | R |
| N | K | G | Q | U | H | F | N | I | U |
| J | E | M | U | O | O | N | O | V | N |
| L | A | U | F | Y | O | N | N | B | G |
| S | K | Z | T | T | E | Q | G | J | H |
| P | K | I | O | R | W | N | P | W | O |
| J | D | R | O | I | O | V | T | U | A |
| G | P | T | G | I | N | N | S | U | J |

### Danh sách từ khóa

NGUYENTU, ELECTRON, PROTON, NEUTRON, AM,  
DUONG, TRUNGHOA, VO

**Câu 7:**

|  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                  |
|--|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|  | <p>Xem video clip. Chọn các phát biểu đúng</p> <p><a href="https://www.youtube.com/watch?v=bBNUVqXdI90">https://www.youtube.com/watch?v=bBNUVqXdI90</a></p> <ol style="list-style-type: none"><li>1. Acetic acid là một hợp chất hữu cơ có công thức phân tử <b>C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub></b>.</li><li>2. Acetic acid là thành phần chính tạo nên vị chua của giấm ăn.</li><li>3. Acetic acid là một axit mạnh, có độ điện li hoàn toàn trong dung dịch nước.</li><li>4. Acetic acid thuộc nhóm <b>axit cacboxylic</b>.</li><li>5. Acetic acid nguyên chất còn gọi là “giấm băng” (glacial acetic acid).</li><li>6. Acetic acid có khả năng tạo liên kết hiđro với nước.</li><li>7. Acetic acid dễ bay hơi và có mùi hăng, hơi khó chịu.</li><li>8. Acetic acid tan tốt trong dung môi hữu cơ nhưng không tan trong nước.</li><li>9. Acetic acid có tính chất của một axit yếu và có thể phản ứng với bazơ, kim loại, oxit bazơ, muối.</li><li>10. Acetic acid có thể được sản xuất bằng cách oxy hóa etanol.</li><li>11. Acetic acid là nguyên liệu quan trọng trong sản xuất nhựa, sợi, dược phẩm.</li><li>12. Khi để lâu ngoài không khí, axit axetic có thể tự chuyển thành ethanol.</li></ol> |
|--|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|