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 –CH3

Câu 3: Acetic acit 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.

Câu 6: Ấm đun nước sử dụng một thời gian có thể có lớp cặn (chứa $CaCO_3$) bám vào đáy và thành ấm. Có thể loại bỏ lớp cặn này bằng giấm án. Hãy giải thích.

Câu 7: Acetic acid có thể tác dụng được với những chất nào trong các chất sau đây: Zn, KOH, ZnO, NaCl, $MgCO_3$, Cu? Viết các phương trình hoá học (nếu có).

Câu 8: Propyl acetate là một ester có mùi thơm đặc trưng của quả lê. Propyl acetate thu được khi đun nóng acetic acid với propyl alcohol ($CH_3CH_2CH_2OH$) có mặt H_2SO_4 đặc làm xúc tác. Viết phương trình hoá học của phản ứng xảy ra.

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	**CH_3COOH**
Trạng thái và tính chất vật lí ở điều kiện thường	**Tan vô hạn, có thể tạo liên kết hydro với H_2O**

LIVEWORKSHEETS

Đặc điểm về độ tan trong nước	**$C_2H_4O_2$**
Công thức cấu tạo thu gọn của acid acetic	**Chất lỏng không màu, mùi hăng, vị chua**
	Nhóm cacboxyl (–COOH

III. Điền khuyết

giấm – yếu – CH_3COOH – cacboxylic – băng – etanol – chua – liên kết hiđro – nhựa – oxi hóa

Axit axetic, còn được gọi là _____ (1), là một hợp chất hữu cơ có công thức phân tử $C_2H_4O_2$.
Nó là thành phần chính tạo nên vị _____ (2) của _____ (3).

Axit axetic thuộc nhóm axit _____ (4). Axit axetic nguyên chất còn được gọi là axit axetic _____ (5).
Trong nước, nó là một axit _____ (6), nhưng vẫn có thể phản ứng với bazơ, kim loại và muối.

Phân tử axit axetic có thể tạo _____ (7) với nước, nên tan rất tốt. Trong công nghiệp, axit axetic có thể được sản xuất bằng cách _____ (8) _____ (9).

Nó được dùng nhiều trong sản xuất _____ (10), sợi và dược phẩm.

LIVEWORKSHEETS

Câu 6: 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

LIVEWORKSHEETS

Câu 7:

	Xem video clip. Chọn các phát biểu đúng https://www.youtube.com/watch?v=bBNUVqXdI90 1. Acetic acid là một hợp chất hữu cơ có công thức phân tử **$C_2H_4O_2$**. 2 Acetic acid là thành phần chính tạo nên vị chua của giấm ăn. 3. Acetic acid là một axit mạnh, có độ điện li hoàn toàn trong dung dịch nước. 4. Acetic acid thuộc nhóm **axit cacboxylic**. 5. Acetic acid nguyên chất còn gọi là "giấm băng" (glacial acetic acid). 6. Acetic acid có khả năng tạo liên kết hiđro với nước. 7. Acetic acid dễ bay hơi và có mùi hăng, hơi khó chịu. 8. Acetic acid tan tốt trong dung môi hữu cơ nhưng không tan trong nước. 9. Acetic acid có tính chất của một axit yếu và có thể phản ứng với bazơ, kim loại, oxit bazơ, muối. 10. Acetic acid có thể được sản xuất bằng cách oxy hóa etanol. 11. Acetic acid là nguyên liệu quan trọng trong sản xuất nhựa, sợi, dược phẩm. 12. Khi để lâu ngoài không khí, axit axetic có thể tự chuyển thành ethanol.

LIVEWORKSHEETS