**NỘI DUNG ĐỀ NGHỊ ĐƯA LÊN WEBSITE TRƯỜNG**

Họ tên giáo viên: Đặng Thị Thanh Thuỷ

Môn dạy: Hoá Học

Nội dung đưa lên Website: *Tài liệu ôn tập, Khối:9*

**TUẦN 7 (TT) BÀI 45: AXIT AXETIC**

**A. Nhận xét tiết học trước :**

- Tổng số học sinh tham gia tiết học trước: 80 hs

- Học sinh học tham gia học online ngày càng tích cực ,chủ động phối hợp với nhau những vấn đề chưa rõ qua các kênh học tập, mặc dù vẫn còn nhiều e không tham gia như không có máy học ,không liên lạc được .

- Có phối hợp với GVCN để liên lạc

**B . Mục tiêu bài học:**

1. Kiến thức :

− Công thức phân tử, công thức cấu tạo, đặc điểm cấu tạo của axit axetic.

− Tính chất vật lí : Trạng thái , màu sắc, mùi vị, tính tan, khối lượng riêng, nhiệt độ sôi.

− Tính chất hóa học: Là một axit yếu, có tính chất chung của axit, tác dụng với ancol etylic tạo thành este.

− ứng dụng : làm nguyên liệu trong công nghiệp, sản xuất giấm ăn.

− Phương pháp điều chế axit axetic bằng cách lem men ancol etylic.

1. Kỹ năng :

− Quan sát mô hình phân tử, thí nghiệm, mẫu vật, hình ảnh ...rút ra được nhận xét về đặc điểm cấu tạo phân tử và tính chất hóa học.

− Dự đoán, kiểm tra và kết luận được về tính chất hóa học của axit axetic

− Phân biệt axit axetic với ancol etylic và chất lỏng khác.

− Tính nồng độ axit hoặc khối lượng dụng dịch axit axetic tham gia hoặc tạo thành trong phản ứng.

 3/ Thái độ : Nghiêm túc trong học tập

**C. Hướng dẫn tự học lý thuyết**

**1. Tính chất vật lí**

Axit axetic CH3COOH là chất lỏng, không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước. Dung dịch axit axetic nồng độ từ 2 – 5 % dùng làm giấm ăn.

**2. Cấu tạo phân tử.**

Chính nhóm –COOH (Cacboxyl) làm cho phân tử có tính axit.

**3. Tính chất hóa học**

Axit axetic là một axit yếu, yêu hơn các axit HCl, H2SO4, HNO3, H2SO3 nhưng mạnh hơn axit cacbonic H2CO3.  Axit axetic cũng có đầy đủ tính chất của một axit.

– Dung dịch axit axetic làm quỳ tím đổi màu thành đỏ.

– Tác dụng với oxit bazơ, bazơ tạo thành muối và nước.

   CH3COOH  +  NaOH  → H2O  +   CH3COONa (Natri axetat)

   CH3COOH  +  CaO  → H2O  +  (CH3COO)2Ca.

– Tác dụng với kim loại (trước H) giải phóng H2:

                  2CH3COOH  +  2Na →   2CH3COONa  +  H2

– Tác dụng với muối của axit yếu hơn.

                2CH3COOH + CaCO3  → (CH3COO)2Ca  +  CO2  +  H2O.

– Tác dụng với rượu tạo ra este và nước:

              CH3COOH   +   HO-C2H5      CH3COO C2H5   +   H2O.

**4. Ứng dụng.**

****

Axit axetic được dùng để điều chế dược phẩm, thuốc diệt cỏ, phẩm nhuộm, tơ sợi nhân tạo…

**5. Điều chế.**

-Trong công nghiệp, đi từ butan C4H10:



-Để sản xuất giấm ăn, thường dùng phương pháp lên men dung dịch rượu etylic loãng.



Chú ý: Những hợp chất hữu cơ phân tử có chứa nhóm –COOH, có công thức chung

CnH2n + 1COOH gọi là axitcacboxylic no đơn chức cũng có tính chất tương tự axit axetic.

**D. Bài tập và dặn dò.**

***Lưu ý: Hs hoàn thành bài tập và gửi cho giáo viên chậm nhất ngày 29/4/2020***

**Trang 143 - SGK hóa học 9**

Trong các chất sau đây:

a) C2H5OH.

b) CH3COOH.

c) CH3CH2CH2OH.

d) CH3CH2COOH.

Chất nào tác dụng được với Na, NaOH, Mg, CaO? Viết các phương trình hóa

**Câu 3: Trang 143 - SGK hóa học 9**

Axit axetic có tính axit vì trong phân từ:



Câu 4 Axit axetic có thể tác dụng được với những chất nào trong các chất sau đây : ZnO, Na2SO4,KOH, Na2CO3, Cu, Fe ?

Viết các phương trình phản ứng hóa học nếu có.

|  |  |
| --- | --- |
| ***Duyệt của Ban giám hiệu*****KT HIỆU TRƯỞNG****PHÓ HIỆU TRƯỞNG****Nguyễn Văn Sáng** | **GIÁO VIÊN BỘ MÔN****Đặng Thị Thanh Thuỷ** |