**MÔN HÓA 8 – TUẦN 9 (1/11 – 6/11/2021)**

**……………………………………………………………..**

**Tiết 17. Bài 13**: **PHẢN ỨNG HÓA HỌC (tiếp theo)**

**III. KHI NÀO PHẢN ỨNG HÓA HỌC XẢY RA?**

- Các chất tham gia phải tiếp xúc với nhau, bề mặt tiếp xúc tiếp xúc càng lớn thì phản ứng càng dễ xảy ra.

- Một số phản ứng cần có chất xúc tác

- Có những PƯ cần đun nóng.

**IV. LÀM THẾ NÀO NHẬN BIẾT CÓ PHẢN ỨNG HÓA HỌC XẢY RA?**

- Nhận biết phản ứng xảy ra dựa vào dấu hiệu: có chất mới tạo thành như là: Trạng thái, màu sắc, tính tan trong nước, sự tỏa nhiệt và phát sáng.

**\*BÀI TẬP VẬN DỤNG**

**Câu 1**: Nêu 1 số dấu hiệu chứng tỏ phản ứng hóa học xảy ra?

...............................................................................................................................................................................................................................................................................................

**Câu 2:** Bỏ quả trứng vào dung dịch axit clohidric (Hydro chloric acid) thấy sủi bọt ở vỏ trứng. Biết rằng axit clohidric đã tác dụng với canxicacbonat (Cacium carbonate) (chất trong vỏ quả trứng) tạo ra canxi clorua (Cacium chloride), nước và khí cacbonic (Carbon dioxide).

1. Hãy chỉ ra dấu hiệu có phản ứng hóa học xảy ra.
2. Viết phương trình chữ của phản ứng xảy ra.

**Câu 3:** Nước bọt của người có chứa men amilaza là chất xúc tác cho phản ứng của tinh bột và nước để tạo thành mantozơ (đường mạch nha). Sau đó nhờ men amilaza làm chất xúc tác để phản ứng của mantozơ với nước thành glucozơ. Em hãy ghi phương trình chữ của hai phản ứng trên.

**Câu 4:** Bài tập sgk/ 51

***………………………………………………………..***

**Tiết 18. *Bài 14***: **BÀI THỰC HÀNH 3**

***DẤU HIỆU CỦA HIỆN TƯỢNG VÀ PHẢN ỨNG HÓA HỌC***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Tên thí nghiệm**  | **Hiện tượng** | **Giải thích** |
| \* ***Thí nghiệm 1: Hòa tan và đun nóng thuốc tím (kali pemanganat)*** | **+ Ống nghiệm 1:** Thuốc tím tan trong nước 🡪 dd màu tím**+ Ống nghiệm 2:** Chất rắn không tan | **Kết luận:****+ Ống 1:** Là hiện tượng vật lý**+ Ống 2:** Là hiện tượng hóa học**Giải thích:** Thuốc tím đã biến đổi thành các chất khác. |
| **Tên thí nghiệm**  | **Hiện tượng** | **Giải thích,****Phương trình chữ của phản ứng** |
| \****Thí nghiệm 2: Thực hiện phản ứng với canxihiđroxit (nước vôi trong).******a) Thổi hơi thở vào nước và vào canxihiđroxit (nước vôi trong).*** | **+ Ống nghiệm 1:** Không có hiện tượng**+ Ống nghiệm 2**: Nước vôi trong bị đục | **+ Ống nghiệm 1:** Là hiện tượng vật lý**+ Ống 2:** Là hiện tượng hóa học**Giải thích:** Canxi hidroxit đã tác dụng với khí cacbon đioxitĐể tạo thành cacbonat và hơi nướcCanxi hiđroxit + cacbon đioxit 🡒  Canxi cacbonat + hơi nước - Dấu hiệu chứng tỏ phản ứng xảy ra là nước vôi trong bị đục |
| ***b)******Cho dd natricacbonat vào ống nghiệm 2 đựng canxi hiđroxit và nước*** | **+ Ống nghiệm 1:** Không có hiện tượng**+ Ống nghiệm 2**: Nước vôi trong bị đục | **Giải thích:** Canxi hidroxit đã tác dụng với dd natricacbonatĐể tạo thành canxicacbonat và Natri hiđroxit.Canxi hiđroxit + natri cacbonat 🡒 canxi cacbonat + Natri hiđroxit. - Dấu hiệu chứng tỏ phản ứng xảy ra là nước vôi trong bị đục |

Vậy Làm cách nào để chứng minh trong hơi thở của chúng ta có khí cacbon đioxit?

* DẶN DÒ

Xem trước bài 15 sgk/53,54