

CHỦ ĐỀ : SỰ BIẾN ĐỔI CHẤT – PHẢN ỨNG HÓA HỌC

Nội dung	Hướng dẫn
HS tham khảo sgk trang 45 về các thí nghiệm. Ghi lại dung bài học I. HIỆN TƯỢNG VẬT LÝ <u>1.Thí nghiệm</u> TN 1: Nước đun sôi bị bay hơi TN 2: Nước đá tan chảy TN3: Hòa tan muối ăn vào nước => Chất biến đổi mà vẫn giữ nguyên là chất ban đầu . <u>2.Kết luận</u> *Hiện tượng chất biến đổi mà vẫn giữ nguyên là chất ban đầu gọi là hiện tượng vật lý. Một số hiện tượng vật lý thường gặp: - Nóng chảy - Hóa hơi - Đông đặc - Ngưng tụ II. HIỆN TƯỢNG HÓA HỌC <u>1.Thí nghiệm</u> TN 1: Đốt cháy 1 tờ giấy TN2: Đun nóng đường trên bếp, đến khi thấy đường chuyển thành màu đen => chất biến đổi có tạo ra chất khác <u>2.Kết luận</u> *Hiện tượng chất biến đổi có tạo ra chất mới được gọi là hiện tượng hóa học Câu 1: Trong các hiện tượng sau, hãy chỉ ra đâu là hiện tượng vật lý , đâu là hiện tượng hóa học ? Giải thích ? 1.Đường cháy thành than 2. Cơm bị ôi thiu 3. Sữa chua lên men 4. Nước hóa đá dưới 0°C 5. Khi nấu cơm quá lửa, tinh bột thành cacbon. 6. Dây sắt bị cắt nhỏ thành từng đoạn ngắn. 7. Để rượu nhạt lâu ngày chuyển thành giấm ăn. 8. Hòa tan đường vào nước được nước đường. 9. Nung đá vôi thành vôi sống. 10. Thanh sắt để ẩm lâu ngày bị gỉ. III. PHẢN ỨNG HÓA HỌC Quá trình biến đổi từ chất này thành chất khác được gọi là phản ứng hóa học. • Chất ban đầu bị biến đổi gọi là chất tham gia, hay chất phản ứng • Chất mới tạo thành gọi là sản phẩm	+ HS đọc tham khảo SGK trang 45. + HS đọc tham khảo SGK trang 46. + HS làm BT 1,2 SGK trang 47 HS đọc tham khảo SGK trang 48, 49 + HS làm BT 5 SGK trang 51

* Phương trình chữ của phản ứng:

Tên các chất tham gia → tên các sản phẩm

Ví dụ: viết phương trình chữ của các hiện tượng sau:

HT 1: Đốt cháy khí Hidrogen trong khí Oxygen, tạo ra hơi nước

PTC: (chờ hàng nghe giảng điện vô)

HT 2: Đun nóng đường phân hủy thành than và nước.

PTC: (chờ hàng nghe giảng điện vô)

HT 3: Sulfur tác dụng với Iron tạo ra Iron(II) Sulfuride

PTC: (chờ hàng nghe giảng điện vô)

HT 4: Zinc tác dụng với hydrochloric acid tạo ra Zincchloride và khí hydrogen

PTC: (chờ hàng nghe giảng điện vô)

IV. DIỄN BIẾN CỦA PHẢN ỨNG HÓA HỌC

“ Trong phản ứng hoá học, chỉ có liên kết giữa các nguyên tử thay đổi, làm cho phân tử này biến đổi thành phân tử khác ”. Kết quả là chất này biến đổi thành chất khác.

Lưu ý: Nếu có đơn chất kim loại tham gia phản ứng thì sau phản ứng nguyên tử kim loại phải liên kết với nguyên tử nguyên tố khác

V. KHI NÀO PHẢN ỨNG HÓA HỌC XẢY RA:

Phản ứng hóa học xảy ra khi:

1. Các chất phản ứng phải tiếp xúc nhau.
2. Một số phản ứng cần đun nóng đến nhiệt độ nào đó.
3. Một số phản ứng cần có chất xúc tác.

VI. LÀM THẾ NÀO NHẬN BIẾT CÓ PHẢN ỨNG HÓA HỌC XẢY RA:

- Nhận biết phản ứng hóa học xảy ra dựa vào dấu hiệu có chất mới tạo thành như: có tính chất khác, thay đổi về màu sắc, trạng thái, cháy sáng, tỏa nhiệt...

BTVN: Viết phương trình chữ cho các phản ứng hóa học sau:

- a. Cho aluminium tác dụng với Hydrochloric acid thì thu được Aluminium chloride và khí hydrogen.
- b. Cho Sodium chloride tác dụng với Silver nitrate thì tạo ra Silver chloride và Sodium nitrate
- c. Thả Zinc vào Sulfuric acid thì thu được Zinc sulfate và khí hydrogen.
- d. Nung đá vôi thu được vôi sống và khí carbonic.
- e. Đun nóng Potassium chlorate thì thu được Potassium chloride và khí oxygen.

Hs phân biệt kỹ HTVL, HTHH dựa vào sự tạo thành chất mới