# Bài 9: Ôn tập chương 2

*Chỉ 400k mua trọn bộ Giáo án Hóa 11 Kết nối tri thức bản word trình bày đẹp mắt (Chỉ 50k cho 1 bài giảng bất kì):*  
**B1**: Gửi phí vào tài khoản **0711000255837 - NGUYEN THANH TUYEN** - Ngân hàng Vietcombank **(QR)**  
**B2**: Nhắn tin tới zalo **Vietjack Official - nhấn vào đây** để thông báo và nhận giáo án.  
Xem thử tài liệu tại đây: **Link tài liệu**  
   
**Giáo án Hóa 11 Bài 9 (Kết nối tri thức): Ôn tập chương 2**  
**A. MỤC TIÊU**  
**1. Kiến thức**  
- Lập được sơ đồ hệ thống hoá kiến thức đã học ở chương 2.  
- Vận dụng lí thuyết đã học giải các dạng bài tập liên quan.  
- Vận dụng kiến thức đã học giải quyết các vấn đề liên quan phát sinh trong thực tiễn.  
**2. Năng lực**  
**a. Năng lực hóa học**  
- Vận dụng kiến thức kĩ năng đã học lập sơ đồ hệ thống hoá kiến thức đã học ở chương 2. Vận dụng lí thuyết đã học giải các dạng bài tập liên quan.  
**b. Năng lực chung**  
- Năng lực tự chủ và tự học: Chủ động, tích cực tìm hiểu hoàn thành các nhiệm vụ trong quá trình luyện tập.  
- Năng lực giao tiếp và hợp tác: Hoạt động nhóm, cặp đôi một cách hiệu quả theo yêu cầu của GV, đảm bảo các thành viên trong nhóm đều được tham gia.  
- Năng lực giải quyết vấn đề và sáng tạo: Thảo luận với các thành viên trong nhóm nhằm giải quyết các vấn đề trong bài học.  
**3. Phẩm chất**  
- Chăm chỉ, tự tìm tòi thông tin trong các hoạt động.  
- Có trách nhiệm tham gia tích cực hoạt động nhóm và cặp đôi phù hợp với khả năng của bản thân.  
- Nhân ái: Có ý thức tôn trọng ý kiến của các thành viên trong nhóm khi hợp tác.  
**B. THIẾT BỊ DẠY HỌC VÀ HỌC LIỆU**  
**1. Giáo viên (GV)**  
**-** Làm các slide trình chiếu.  
**-** Phiếu học tập, phiếu giao nhiệm vụ học tập cho các nhóm.  
**2. Học sinh (HS)**  
**-** Chuẩn bị theo các yêu cầu của GV.  
**-** Giấy A0 hoặc bảng hoạt động nhóm.  
**-** Bút mực viết bảng.  
**C. TIẾN TRÌNH DẠY HỌC**  
**I. HOẠT ĐỘNG KHỞI ĐỘNG** **(khoảng 5 phút)**  
**a. Mục tiêu:** Huy động kiến thức đã học và tạo nhu cầu tìm hiểu kiến thức mới.  
**b. Nôi dung:** Xây dựng sơ đồ tư duy hệ thống hoá kiến thức chương 2.  
**c. Sản phẩm:** Sơ đồ tư duy hệ thống hoá kiến thức chương 2 của từng cá nhân.  
**d. Tổ chức thực hiện**  
**Chuyển giao nhiệm vụ học tập**  
GV đã giao nhiệm vụ về nhà: Sử dụng kỹ thuật sơ đồ tư duy để tổng kết những kiến thức cơ bản của chương 2 của từng cá nhân.  
GV cho 2 HS cùng bàn để kiểm tra chéo sơ đồ tư duy.  
**Thực hiện nhiệm vụ:**  
HS hoàn thành cá nhân sơ đồ tư duy để tổng kết kiến thức của chương 2  
**- GV dẫn dắt** vào bài mới.  
**II. HOẠT ĐỘNG HÌNH THÀNH KIẾN THỨC**  
**Hoạt động 1: HỆ THỐNG HOÁ KIẾN THỨC**  
**a. Mục tiêu**   
- Củng cố cho HS kiến thức về nitrogen, ammonia – muối ammonium, sulfur – sulfur dioxide, sulfuric acid – muối sulfate thông qua việc lập sơ đồ tư duy.  
**b. Nội dung:** Lập sơ đồ hệ thống hoá kiến thức chương 2.  
**c. Sản phẩm:** Sơ đồ tư duy của nhóm HS.  
**d. Tổ chức thực hiện**  
**\*Bước 1: Chuyển giao nhiệm vụ học tập**  
- GV cho HS hoạt động nhóm (6 HS), chia sẻ, thảo luận để hoàn thành sơ đồ tư duy của nhóm vào bảng A0 (Hoặc trình bày bằng máy tính)  
- Giáo viên hướng dẫn, theo dõi, hỗ trợ học sinh khi cần thiết.  
**\*Bước 2: Thực hiện nhiệm vụ học tập**  
- HS thảo luận nhóm hoàn thành sơ đồ tư duy của nhóm.  
**\*Bước 3: Báo cáo, thảo luận**  
- Các nhóm cử đại diện trình bày kết quả.  
**\*Bước 4: Kết luận, nhận định**  
GV nhận xét, đánh giá và chuẩn hóa kiến thức  
  
  
  
  
**I. HỆ THỐNG HOÁ KIẾN THỨC**  
**NITROGEN**  
Nitrogen là nguyên tố phổ biến, góp phần tạo nên sự sống trên Trái Đất.  
Cấu hình e lớp ngoài cùng của nguyên tử: 2s22p3  
Số oxi hoá thường gặp: -3, 0, +1, +2, +3, +4, +5.  
Phân tử nitrogen gồm hai nguyên tử liên kết với nhau bằng liên kết ba bền vững  
Đơn chất nitrogen khá trơ ở nhiệt độ thường, hoạt động hoá học mạnh hơn khi đun nóng và có xúc tác.  
Đơn chất nitrogen thể hiện cả tính oxi hoá và tính khử.  
**AMMONIA – MUỐI AMMONIUM**  
**AMMONIA**  
Phân tử ammonia có dạng chóp tam giác, phân tử còn một cặp electron không liên kết.  
Khí ammonia có mùi khai, dễ tan trong nước, dễ hoá lỏng; ammonia có tính base và tính khử.  
Ammonia được sản xuất từ nitrogen và hydrogen theo quá trình Haber-Bosch.  
**MUỐI AMMONIUM**  
Muối ammonium thường dễ tan trong nước và kém bền nhiệt.  
Ion ammonium được nhận biết bằng phản ứng với kiềm, sinh ra khí có mùi khai.  
**SULFUR – SULFUR DIOXIDE**  
**SULFUR**  
Sulfur là nguyên tố phổ biến trên Trái Đất, tồn tại ở cả dạng đơn chất và hợp chất.  
Cấu hình e lớp ngoài cùng của nguyên tử: 3s23p4  
Số oxi hoá thường gặp: -2, 0, +4, +6.  
Phân tử dạng mạch vòng gồm 8 nguyên tử liên kết với nhau (S8) và tương đối bền.  
Đơn chất sulfur thể hiện cả tính oxi hoá và tính khử.  
**SULFUR DIOXIDE**  
Sulfur dioxide phát thải ra môi trường từ quá trình đốt cháy nhiên liệu (than đá, dầu mỏ), đốt cháy sulfur và khoáng vật sulfide  
Sulfur dioxide có tính chất của oxide, có tính oxi hoá và tính khử.  
**SULFURIC ACID – MUỐI SULFATE**  
**SULFURIC ACID**  
Dung dịch sulfuric acid loãng có đầy đủ tính chất của một acid mạnh.  
Dung dịch sulfur acid đặc có tính háo nước, có khả năng gây bỏng, có tính acid mạnh và tính oxi hoá mạnh.  
Bảo quản, sử dụng sulfur acid đặc phải tuân theo quy tắc đảm bảo an toàn, phòng chống cháy, nổ.  
Sulfur acid được sản xuất từ các nguyên liệu chính: sulfur, quặng pyrite.  
**MUỐI SULFATE**  
Các muối sulfate có nhiều ứng dụng thực tiễn: ammonium sulfate, barium sulfate, calcium sulfate, magnesium sulfate,…  
Ion sulfate trong dung dịch được nhận biết bằng ion Ba2+.  
  
  
  
  
**- Đánh giá kết quả của hoạt động**  
+ Thông qua quan sát: GV chú ý quan sát khi các nhóm thảo luận, kịp thời phát hiện những khó khăn, vướng mắc của HS và có giải pháp hỗ trợ hợp lí.  
**………………………………………….**  
**………………………………………….**  
**………………………………………….**  
**Tài liệu có 7 trang, trên đây là tóm tắt 2 trang đầu của Giáo án Hóa học 11 Bài 9 Kết nối tri thức.**   
**Để mua Giáo án Hóa học 11 Cánh diều năm 2024 mới nhất, mời Thầy/Cô liên hệ:**  
**Tài liệu có đáp án, ấn vào đây!**  
**Xem thêm giáo án Hóa 11 sách Kết nối tri thức hay, chi tiết khác:**  
Bài 10: Hợp chất hữu cơ và hoá học hữu cơ  
Bài 11: Phương pháp tách biệt và tinh chế hợp chất hữu cơ  
Bài 12: Công thức phân tử hợp chất hữu cơ  
Bài 13: Cấu tạo hoá học hợp chất hữu cơ  
Bài 14: Ôn tập chương 3