

**ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH  
TRƯỜNG CAO ĐẲNG LÝ TỰ TRỌNG THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH**



## **SỔ GIÁO ÁN LÝ THUYẾT**

Môn học: HÓA HỌC 1

Lớp: 17T4 – CNÔ3      Khoá: 17

Họ và tên giảng viên: LÊ VĂN BÌNH

Năm học: 2018 - 2019

**Quyển số: 1/1**

Giáo án số: 07

Thời gian thực hiện: 3 tiết

Tên chương: **CHƯƠNG 3: LIÊN KẾT HÓA HỌC**

Thực hiện ngày 9, 11 tháng 10 năm 2018

Tên bài:

**Bài 7: Liên kết ion**

**Mục tiêu của bài:**

Sau khi học xong bài này, học sinh có khả năng:

**1. Kiến thức:**

- ✓ Học sinh hiểu được xu hướng tạo liên kết hóa học của các nguyên tử.
- ✓ Học sinh giải thích được sự hình thành ion.
- ✓ Học sinh giải thích được sự hình thành liên kết ion.

**2. Kỹ năng:**

- ✓ Học sinh viết được phương trình tạo ion.
- ✓ Học sinh viết được cấu hình electron của các ion.
- ✓ Học sinh xác định được số proton, neutron, electron của các nguyên tử và ion.

**3. Thái độ:**

Sinh viên có lòng say mê học tập, biết vận dụng những kiến thức được học vào cuộc sống, có tư duy khoa học, logic trước các sự vật hiện tượng trong tự nhiên, có ý thức bảo vệ môi trường và tài nguyên, sử dụng hợp lý tài nguyên.

**Đồ dùng và phương tiện dạy học:**

Máy chiếu, màn ảnh, máy tính, bảng, phấn.

**I. Ôn định lớp học:**

Thời gian: 05 phút.

Số học sinh

vắng:.....Tên:.....

.....

**II. Thực hiện bài học:**

| TT | Nội dung                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          | Hoạt động dạy học                               |                                                | Thời gian |
|----|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------|------------------------------------------------|-----------|
|    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   | Hoạt động của giảng viên                        | Hoạt động của người học                        |           |
| 1  | <b><u>Dẫn nhập</u></b><br>- Giới thiệu nội dung và phương pháp học bài mới:<br>Mỗi chất hóa học cấu tạo từ một hay nhiều nguyên tử của một hay một số nguyên tố hóa học. Các nguyên tử đó có thể tồn tại độc lập hoặc <b>liên kết với nhau</b> tạo thành phân tử hoặc tinh thể.<br>Hôm nay, chúng ta sẽ tìm hiểu về <b>liên kết ion</b> .<br>Nội dung bao gồm:<br><br>1. Sự hình thành ion.<br><br>2. Sự hình thành liên kết ion. | - GV dẫn nhập bài mới.<br><br>- GV nêu câu hỏi. | - HS theo dõi, ghi bài và trả lời các câu hỏi. | 5 phút    |



|   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                     |                                                                                           |                               |
|---|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------|
|   | <p><b>Cách gọi tên:</b><br/> <b>Ion âm:</b> anion + tên gốc axit (trừ <math>O^{2-}</math> được gọi là anion oxit)</p> <p><b>1.2. Ion đơn nguyên tử và ion đa nguyên tử</b><br/> <b>Ion đơn nguyên tử</b> là ion được tạo nên từ một nguyên tử.<br/> <i>Thí dụ:</i> cation <math>Li^+</math>, <math>Na^+</math> và <b>anion</b> <math>F^-</math>, <math>S^{2-}</math>.</p> <p><b>Ion đa nguyên tử</b> là ion được tạo nên từ nhiều nguyên tử liên kết với nhau để thành một nhóm nguyên tử mang điện tích dương hay âm.<br/> <i>Thí dụ:</i> Cation amoni <math>NH_4^+</math>, <b>anion</b> hiđroxit <math>OH^-</math>, <b>anion sunfat</b> <math>SO_4^{2-}</math></p> <p><b>2. Sự tạo thành liên kết ion</b><br/> <b>Định nghĩa:</b> Liên kết ion là liên kết được hình thành bởi lực hút tĩnh điện giữa các ion mang điện tích trái dấu.</p> <p><i>Thí dụ:</i> Xét sự hình thành liên kết giữa nguyên tử Na và nguyên tử Cl.</p> $Na \rightarrow Na^+ + 1e$ $Cl + 1e \rightarrow Cl^-$ <p>Hai ion được tạo thành mang điện tích ngược dấu hút nhau bằng lực hút tĩnh điện, tạo nên phân tử NaCl.</p> $Na^+ + Cl^- \rightarrow NaCl$ | <p>Bài tập kiểm tra kiến thức của học sinh:<br/> Viết phương trình hình thành ion <math>F^-</math>, <math>S^{2-}</math>, gọi tên ion và viết cấu hình electron của ion.</p> <p>- GV nhận xét câu trả lời của học sinh.</p> <p>Giảng viên trình bày, giải thích nội dung bằng lời và cho thí dụ minh họa.</p> <p>GV nêu câu hỏi và bài tập kiểm tra kiến thức học sinh.</p> <p>Giảng viên trình bày, giải thích nội dung bằng lời và cho thí dụ minh họa.</p> <p>GV nêu câu hỏi.</p> | <p>HS làm bài tập và viết đáp án trên bảng.</p>                                           | <p>20 phút</p> <p>20 phút</p> |
| 3 | <p><b><u>Củng cố kiến thức và kết thúc bài</u></b></p> <p>1. Sự hình thành ion</p> <p>2. Sự tạo thành liên kết ion</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                              | <p>Giảng viên trình bày tóm tắt nội dung bằng lời. GV hướng dẫn bài tập 1 – 5 trang 38-39 trong giáo trình.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                     | <p>Học sinh lắng nghe và ghi chép những nội dung cần thiết. HS làm bài tập theo nhóm.</p> | <p>35 phút</p>                |

|   |                                                                                                                             |                                                                       |                                                                                                                                  |        |
|---|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------|
| 4 | <b><u>Hướng dẫn tự học</u></b><br>- Bài tập 6 - 11 trang 39-40 trong giáo trình.<br>- Chuẩn bị Bài 8. Liên kết cộng hóa trị | Nhắc nhở học sinh ôn tập, giải bài tập và chuẩn bị bài học tiếp theo. | Học sinh giải bài tập, tự nghiên cứu nội dung mới trước khi lên lớp bằng giáo trình môn học và thông qua các tài liệu tham khảo. | 5 phút |
|---|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------|

|                                        |                                                                                                                                                                                                                                                 |
|----------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b><u>Nguồn tài liệu tham khảo</u></b> | 1. <i>Giáo trình hóa học 1</i> , Trường CD lý tự trọng Tp. HCM, năm 2018.<br>2. Nguyễn Xuân Trường, <i>Hóa học 10</i> , NXB Giáo dục Việt Nam, năm 2015.<br>3. Nguyễn Xuân Trường, <i>Bài tập Hóa học 10</i> , NXB Giáo dục Việt Nam, năm 2015. |
|----------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|

**Trưởng tổ môn**  
**Nguyễn Thị Huyền Nga**

*Tp. Hồ Chí Minh, ngày 09 tháng 10 năm 2018*  
**Giảng viên**

**Lê Văn Bình**