SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO     **CỘNG HOÀ XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM**

THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH**Độc lập - Tự Do - Hạnh Phúc**

**TRƯỜNG THPT NĂNG KHIẾU TDTT H.BC**

*Thành phố Hồ Chí Minh, ngày  10 tháng 8 năm 2019*

**KẾ HOẠCH GIẢNG DẠY**

**MÔN HÓA HỌC - LỚP 10** (Chương trình chuẩn)

**HỌC KỲ I - NĂM HỌC 2019 – 2020**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **TUẦN** | **Tiết**  **PPCT** | **Nội dung chương trình** | **Nội dung buổi 2**  **(2 tiết/tuần)** |
| **1**  19 –> 25/8 | 1,2 | Ôn tập đầu năm. |  |
| **2**  26/8 –> 01/9 | 3 | **CHƯƠNG 1. NGUYÊN TỬ**  Bài 1: Thành phần nguyên tử. |  |
| 4 | Bài 2: Hạt nhân nguyên tử. Nguyên tố hóa học. Đồng vị. |
| **3**  02–> 8/9 | 5 | Bài 2: Hạt nhân nguyên tử. Nguyên tố hóa học. Đồng vị (tt) |  |
| 6 | Bài 3: Luyện tập: Thành phần nguyên tử. |
| **4**  8 –> 15/9 | 7,8 | Bài 4: Cấu tạo vỏ nguyên tử. | Bài tập cấu tạo vỏ nguyên tử |
| **5**  16 –> 22/9 | 9 | Bài 5: Cấu hình electron của nguyên tử. | Bài tập cấu hình electron nguyên tử |
| 10 | Bài 6: Luyện tập: Cấu tạo vỏ nguyên tử |
| **6**  23 –> 29/9 | 11 | Bài 6: Luyện tập: Cấu tạo vỏ nguyên tử (tt) | Bài tập tổng chương 1 |
| 12 | **Kiểm tra 1 tiết** |
| **7**  30/9–> 6/10 | 13,14 | **CHƯƠNG 2. BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC - ĐỊNH LUẬT TUẦN HOÀN**  Bài 7: Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học. | Bài tập về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học. |
| **8**  7–> 13/10 | 15 | Bài 8: Sự biến đổi tuần hoàn cấu hình electron nguyên tử các nguyên tố hóa học | **Ôn tập KT giữa kỳ I** |
| 16 | Bài 9: Sự biến đổi tuần hoàn tính chất các nguyên tố hóa học. Định luật tuần hoàn |
| **9**  14–> 20/10 | 17 | Bài 9: Sự biến đổi tuần hoàn tính chất các nguyên tố hóa học. Định luật tuần hoàn (tt) | Bài tập định luật tuần hoàn |
| 18 | Bài 10: Ý nghĩa bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học. |
| **10**  21–> 27/10 | 19,20 | Bài 11: Luyện tập: Bảng tuần hoàn. Sự biến đổi tuần hoàn cấu hình electron nguyên tử và tính chất các nguyên tố hóa học. | Bài tập tổng chương 2 |
| **11**  28/10–> 3/11 | 21 | **Kiểm tra 1 tiết** | Bài tập liên kết ion. |
| 22 | **CHƯƠNG 3. LIÊN KẾT HÓA HỌC**  Bài 12: Liên kết ion. |
| **12**  4–> 10/11 | 23,24 | Bài 13: Liên kết cộng hóa trị. | Bài tập liên kết cộng hóa trị. |
| **13**  11–> 17/11 | 25 | Luyện tập | Bài tập hóa trị và số oxi hóa. |
| 26 | Bài 15: Hóa trị và số oxi hóa. |
| **14**  18–> 24/11 | 27,28 | Bài 16: Luyện tập: Liên kết hóa học. | Bài tập tổng chương 3 |
| **15**  25/11–> 01/12 | 29,30 | **Chương 4. PHẢN ỨNG HÓA HỌC**  Bài 17: Phản ứng oxi hóa - khử | Bài tập phản ứng oxi hóa khử |
| **16**  02->8/12 | 31,32 | **Ôn tập kiểm tra HKI** | **Ôn tập kiểm tra HKI** |
| **17**  9–> 15/12 | 33 | **Kiểm tra HKI** |  |
| 34 | Sửa bài KT HKI |
| **18**  16–> 22/12 | 35 | Bài 18: Phân loại phản ứng trong hóa học vô cơ. | Bài tập phản ứng oxi hóa khử |
| 36 | Bài 19: Luyện tập: Phản ứng oxi hóa khử. |
| **19**  23–> 29/12 | 37 | Bài 19: Luyện tập: Phản ứng oxi hóa khử (tt) | Bài tập tổng chương 4 |
| 38 | Bài 20: Bài thực hành số 1: Phản ứng oxi hóa khử |

**Duyệt của BGH**

**Hiệu Phó chuyên môn** Tổ trưởng chuyên môn

(ñaõ kyù) (ñaõ kyù)

**Trần Thị Huyền Trang Đặng Lê Họa My**

*Nơi nhận :*

* *BGH;*
* *GV trong tổ;*
* *Lưu hồ sơ.*

SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO     **CỘNG HOÀ XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM**

THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH**Độc lập - Tự Do - Hạnh Phúc**

**TRƯỜNG THPT NĂNG KHIẾU TDTT H.BC**

*Thành phố Hồ Chí Minh, ngày  tháng  năm 2020*

**KẾ HOẠCH GIẢNG DẠY**

**MÔN HÓA HỌC - LỚP 10** (NK TDTT)

**HỌC KỲ II - NĂM HỌC 2019 – 2020**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **TUẦN** | **Tiết**  **PPCT** | **Nội dung chương trình** | **Nội dung buổi 2**  **( 1 tiết / tuần)** |
| **1**  6 –> 12/01 | 39 | **Chương 5: NHÓM HALOGEN**  Bài 21 : Khái quát về nhóm halogen | Bài tập clo |
| 40 | Bài 22 : Clo |
| TC | Bài tập clo |
| **2**  13 –> 19/01 | 41,42 | Bài 23 : Hidroclorua - Axit Clohidric và muối Clorua | Bài tập hidroclorua -Axit Clohidric và muối Clorua |
| TC | Bài tập: Hidroclorua - Axit Clohidric và muối Clorua |
| **3**  3/2 –> 9/2 | 43 | Bài 24 : Sơ lược về hợp chất có Oxi cùa Clo | Bài tập hợp chất có oxi của clo |
| 44 | Bài 27 : Bài thực hành số 2: Tính chất hóa học của khí clo và hợp chất của clo |
| TC | Bài tập: Hợp chất có oxi của clo |
| **4**  10 –> 16/2 | 45,46 | Bài 25 : Flo-Brom-Iot | Bài tập flo, brom, iot |
| TC | Bài tập: Flo – Brom - Iot |
| **5**  17 –> 23/2 | 47,48 | Bài 26 : Luyện tập : Nhóm Halogen | Bài tập tổng chương 5 |
| TC | Bài tập tổng chương 5 |
| **6**  24/2–> 1/3 | 49 | Bài 28: Bài thực hành số 3: Tính chất của brom và iot | Bài tập tổng chương 5 |
| 50 | Kiểm tra 1 tiết |
| TC | Bài tập tổng chương 5 (tt) |
| **7**  2–> 8/3 | 51,52 | **Chương 6: OXI – LƯU HUỲNH**  Bài 29 : Oxi-Ozon | **Ôn tập KT giữa kỳ II** |
| TC | Bài tập oxi - ozon |
| **8**  9–> 15/3 | 53 | Bài 30 : Lưu huỳnh | Bài tập oxi – ozon – lưu huỳnh |
| 54 | Bài 31 : Thực hành số 4: Tính chất hóa học của Oxi-Lưu huỳnh |
| TC | Bài tập lưu huỳnh |
| **9**  16–> 22/3 | 55,56 | Bài 32 : Hidro Sunfua – Lưu huỳnh Đioxit – Lưu huỳnh Trioxit | Bài tập: Hidro Sunfua – Lưu huỳnh Đioxit – Lưu huỳnh Trioxit |
| TC | Bài tập: Hidro Sunfua – Lưu huỳnh Đioxit – Lưu huỳnh Trioxit |
| **10**  23–> 29/3 | 57,58 | Bài 33: Axit Sunfuric- Muối Sunfat | Bài tập: Axit Sunfuric- Muối Sunfat |
| TC | Bài tập: Axit Sunfuric- Muối Sunfat |
| **11**  30/03–> 5/4 | 59,60 | Bài 34: Luyện tập: Oxi và lưu huỳnh | Bài tập tổng chương 6 |
| TC | Bài tập tổng chương 6 |
| **12**  6–> 12/4 | 61 | Bài 35 : Thực hành số 5: Tính chất các hợp chất của Lưu huỳnh | Bài tập tổng chương 6 |
| 62 | Kiểm tra 1 tiết |
| TC | Bài tập tổng chương 6 |
| **13**  13–> 19/4 | 63,64 | **Chương VII : TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG - CÂN BẰNG HÓA HỌC**  Bài 36 : Tốc độ phản ứng hóa học | Bài tập tốc độ phản ứng |
| TC | Bài tập tốc độ phản ứng |
| **14**  20 –> 26/4 | 65 | Bài 37 : Thực hành số 6: Tốc độ phản ứng hóa học | Bài tập cân bằng hóa học |
| 66 | Bài 38 : Cân bằng hóa học |
| TC | Bài tập cân bằng hóa học |
| **15**  27/4 -> 3/5 | 67,68 | **Ôn tập kiểm tra HKII** | Ôn tập kiểm tra HKII |
| TC | Ôn tập kiểm tra HKII |
| **16**  4–> 10/5 | 69 | **Kiểm tra HKII** |  |
| 70 | Sửa bài KT HKII |
| **17**  11–> 17/5 | 71 | Bài 38 : Cân bằng hóa học (tt) | Bài tập tổng chương 7 |
| 72 | Bài 39 : Luyện tập : Tốc độ phản ứng - Cân bằng hóa học |
| TC | Bài tập tổng chương 7 |
| **18**  18–> 24/5 | 73 | Bài 39 : Luyện tập : Tốc độ phản ứng - Cân bằng hóa học (tt) | Bài tập tổng chương 7 |
| 74 | HỆ THỐNG HÓA CHƯƠNG TRÌNH LỚP 10 |
| TC | Bài tập tổng chương 7 |

**Duyệt của BGH**

**Hiệu Phó chuyên môn** Tổ trưởng chuyên môn

(ñaõ kyù) (ñaõ kyù)

**Trần Thị Huyền Trang Đặng Lê Họa My**

*Nơi nhận :*

* *BGH;*
* *GV trong tổ;*
* *Lưu hồ sơ.*