|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP HỒ CHÍ MINH |  |  | |  |  |  |
| **TRƯỜNG THPT NĂNG KHIẾU TDTT H.BC** |  |  | |  |  |  |
| **MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HKI - NĂM HỌC 2022-2023**  **MÔN HÓA HỌC - KHỐI 10**  **Hình thức: Trắc nghiệm 30% - Tự luận 70%** | | |

**A. MA TRẬN**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **STT** | **NỘI DUNG KIẾN THỨC** |  | |  | | **CÂU HỎI THEO MỨC ĐỘ NHẬN THỨC** | | | | | | | | | | | | | | **Tổng số câu** | | | **Tổng thời gian** | | **Tỉ lệ %** | |
| **NHẬN BIÊT** | | | | | **THÔNG HIỂU** | | | | **VẬN DỤNG** | | | | **VẬN DỤNG CAO** | | | |  | |  |  | |  | |
| **ch TN** | **tg** | | **ch**  **TL** | **tg** | **ch TN** | **tg** | **ch**  **TL** | **tg** | **ch TN** | **tg** | **ch**  **TL** | **tg** | **ch TN** | **tg** | **ch**  **TL** | **tg** | **ch TN** | | **ch**  **TL** |  | |  | |
| 1 | **Cấu tạo nguyên tử** | *0* | *0.0* | | 2 | *1.5* | *0* | *0.0* | *4* | *4.0* | *0* | *0.0* | *2* | *3.0* | *0* | *0.0* | *0* | *0.0* | *0* | | *1* |  | | *25%* | |
| 2 | **Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học** | *4* | *3.0* | | *2* | *1.5* | *2* | *2.0* | *2* | *2.0* | *0* | *0.0* | *4* | *6.0* | *0* | *0.0* | *4* | *9.0* | *6* | | *1* |  | | *45 %* | |
| 3 | **Liên kết hoá học** | *4* | *3.0* | | *4* | *3.0* | *2* | *2.0* | *2* | *2.0* | *0* | *0.0* | *2* | *3.0* | *0* | *0.0* | *0* | *0.0* | *6* | | *1* |  | | *35%* | |
| ***Tổng*** | | ***8*** | ***6.0*** | | ***8*** | ***2.0*** | ***4*** | ***4.0*** | ***8*** | ***8.0*** | *0* | *0.0* | ***8*** | ***12.0*** | *0* | *0.0* | ***4*** | ***9.0*** | ***12*** | | **3** | **45** | | **100%** | |
| ***Tỉ lệ*** | | 40.0% | | | | | 30.0% | | | | 20.0% | | | | 10.0 | | | |  | | |  | | | **100%** |
| **Tổng điểm** | | ***4.0*** | | | | | **3.0** | | | | ***2.0*** | | | | ***1.0*** | | | |  | | |  | | | 10.0 |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP HỒ CHÍ MINH | | |  |  | | | | | | |
| **TRƯỜNG THPT NĂNG KHIẾU TDTT H.BC** | | |  |  | | | | | | |
| **MA TRẬN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA HKI - NĂM HỌC 2022-2023**  **MÔN HÓA HỌC - KHỐI 10** | | | | | | | | | |
| **STT** | | **NỘI DUNG KIẾN THỨC** | **Chuẩn kiến thức kĩ năng cần kiểm tra** | | | **Số câu hỏi theo mức độ nhận thức** | | | |
|
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng thấp** | **Vận dụng cao** |
| 1 | | **Cấu tạo nguyên tử** | **Biết được:**  -Thành phần cấu tạo nguyên tử.  - Kí hiệu của nguyên tử.  - Từ kí hiệu ntử suy ra số hạt.  - Khái niệm đồng vị, nguyên tử khối trung bình.  - Sự chuyển động e trong nguyên tử.  - Hình dạng các orbital s, p.  - Thứ tự mức năng lượng.  **Hiểu được:**  - Các quy tắc viết cấu hình electron nguyên tử.  - Khối nguyên tố (s, p, d, f), tính chất nguyên tố (kim loại, phi kim, khí hiếm) dựa vào cấu hình electron.  **-** Xác định số e hóa trị, số e độc thân  **Vận dụng:**  - Xác định nguyên tố dựa vào bài toán tổng số hạt. | | | *2* | *4* | *2* | *0* |
| 2 | | **Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học** | **Biết được:**  - Khái niệm chu kì, nhóm, số nhóm, số chu kì, loại nhóm, loại chu kì.  - Các nhóm A gồm các nguyên tố loại s, p. Nguyên tắc sắp xếp các nguyên tố trong BTH.  Cấu hình electon khái quát của nhóm A.  - Nắm được quy luật biến đổi tính chất của các nguyên tố trong chu kì và nhóm dựa vào cấu hình electron.  **Hiểu được**:  - Cách xác định vị trí nguyên tố dựa vào cấu hình electron cho sẵn.  - Tính chất hóa học các nguyên tố cùng nhóm A tương tự nhau.  -Mối quan hệ giữa electron hóa trị và vị trí nguyên tố. Xác định được CT oxide, hydroxide, xác định hóa trị của nguyên tố.  - So sánh được tính kim loại, phi kim, tính acid, base  **Vận dụng:**  - Xác định được vị trí, tính chất nguyên tố dựa vào sự liên tiếp của 2 nguyên tố trong một chu kì hoặc một nhóm. | | | *6* | *4* | *4* | *4* |
| 3 | | **Liên kết hoá học** | **Biết được:**  - Vì sao các nguyên tử lại liên kết với nhau.  - Quy tắc octet  - Định nghĩa liên kết ion, liên kết cộng hóa trị, liên kết cho nhận  - Phân biệt được các loại liên kết dựa theo độ âm điện  - Sự hình thành liên kết .  **Hiểu được:**  - Giải thích được trạng thái các hợp chất có liên kết ion, liên kết cộng hóa trị.  - Công thức Lewis của một số chất đơn giản  - Giải thích được sự hình thành liên kết , liên kết qua sự xen phủ AO.  **Vận dụng:**  - Viết sự tạo thành ion và liên kết ion.  - Viết công thức lewis và công thức cấu tạo một số hợp chất phức tạp. | | | *8* | *4* | *2* | *0* |

**DUYỆT CỦA BAN GIÁM HIỆU TỔ TRƯỞNG CHUYÊN MÔN**

**P. HIỆU TRƯỞNG**

**(đã ký) (đã ký)**

**Trần Thị Huyền Trang Văn Thị Kim Thành**

Nơi nhận:

*+ BGH ;*

*+ GV trong tổ ;*

*+ Lưu hồ sơ CM .*